



الجمهورية العربية السورية

وزارة التعليم العالي

جامعة تشرين

كلية الصيدلة

قسم الكيمياء التحليلية والغذائية

مراقبة الملوثات الاصطناعية في المشروبات الغازية المسوقة محلياً في

المنطقة الساحلية

(دراسة أعدت لنيل شهادة الماجستير في العلوم الصيدلانية / اختصاص مراقبة الأغذية/)

قسم الكيمياء التحليلية والغذائية كلية الصيدلة)

إعداد الطالب

نizar Antoon Dawood

إشراف

أ.د. مفید یاسین

العام الدراسي 2015-2016

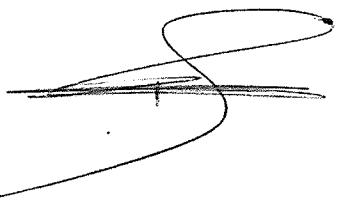
اللاذقية

قدمت هذه الدراسة استكمالاً لمتطلبات نيل درجة الماجستير في مراقبة الأغذية في قسم الكيمياء التحليلية والغذائية - كلية الصيدلة - جامعة تشرين.

This thesis has been submitted as a partial fulfillment of requirement for the degree of master in Food Control at Analytical Chemistry and Food control Department – Faculty of pharmacy – Tishreen University.

المرشح

نizar Antoun Daoud



-تصريح-

أصرّح بأن هذا البحث "مراقبة الملونات الاصطناعية في المشروبات الغازية المسوقة محلياً في المنطقة الساحلية " لم يسبق أن قبل للحصول على شهادة، ولا هو مقدم حالياً للحصول على أية شهادة أخرى.

المرشح

نizar Anton Daood



١١/١/٢٠١٦ تاريخ:

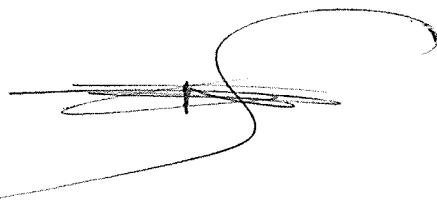
-Declaration-

I declare that this work "**Control of synthetic colorants in the soft drinks in the local coastal market**" has not been submitted, nor being submitted concurrently for any another degree.

Candidate

Nizar Anton Daood

Date: 11/1/2016



- شهادة -

نشهد بأن البحث في هذه الأطروحة "مراقبة الملوثات الاصطناعية في المشروبات الغازية المسوقّة محلياً في المنطقة الساحلية" هو نتیجة لدراسة أجراها طالب الدراسات العليا (نزار انطون داوود) لصالح قسم الكيمياء التحليلية والغذائية، كلية الصيدلة، جامعة تشرين، لنيل درجة الماجستير اختصاص مراقبة الأغذية بإشراف الأستاذ الدكتور مفید ياسين الأستاذ في قسم الكيمياء التحليلية والغذائية بكلية الصيدلة في جامعة تشرين اختصاص/ كيمياء الأغذية/.

إن البحث لم يقدم سابقاً، وهو غير مقدم حالياً للحصول على أية شهادة أو درجة علمية أخرى، كما أن الرجوع إلى بحث آخر في هذا الموضوع موثق في النص.

الدكتور المشرف

أ.د. مفید ياسين

المرشح

نزار انطون داوود

نوقشت هذه الدراسة بتاريخ ٢٠١٦ / ١ / ١١ وأجيزت

لجنة الحكم:

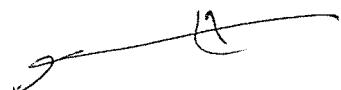
الأستاذ الدكتور مفید یاسین

أستاذ في قسم الكيمياء التحليلية والغذائية - كلية الصيدلة - جامعة تشرين



الدكتورة آيات عبود

مدرسة في قسم الكيمياء والصيدلة والمراقبة الدوائية - كلية الصيدلة - جامعة تشرين



الدكتورة ديمة الدياب

مدرسة في قسم الكيمياء التحليلية والغذائية - كلية الصيدلة - جامعة تشرين



بعد الاطلاع والقيام بالتصويبات المطلوبة:

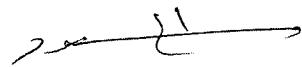
لجنة الحكم:

الأستاذ الدكتور مفيد ياسين

أستاذ في قسم الكيمياء التحليلية والغذائية - كلية الصيدلة - جامعة تشرين

الدكتورة آيات عبود

مدرسة في قسم الكيمياء والصيدلة والمراقبة الدوائية - كلية الصيدلة - جامعة تشرين



الدكتورة ديمة الدياب

مدرسة في قسم الكيمياء التحليلية والغذائية - كلية الصيدلة - جامعة تشرين



كلمة شكر

أتوجّه بالشكر إلى:

الجمهورية العربية السورية

وزارة التعليم العالي

جامعة تشرين

كلية الصيدلة ممثلة بقادرها التدريسي والإداري

السادة أعضاء لجنة الحكم على ملاحظاتهم القيمة

الأستاذ الدكتور مفید یاسین على إشرافه وتقديمه الدعم لإنجاز هذا البحث

كل الشكر والامتنان لكل من ساندني وكان لي داعماً خلال سنوات التحصيل العلمي

عائلتي وأصدقائي وزملاني

المرشح

نزار انطون داود

فهرس المحتويات

الصفحة	الموضوع
III	قائمة الرموز
IV	قائمة الأشكال
V	قائمة الجداول
VII	الملخص
الدراسة النظرية	
2	مقدمة
3	الفصل الأول: استخدام الملونات في الأغذية.....
3	3.1. مقدمة عن المواد الملونة.....
4	4.1. أهمية استخدام الملونات في الأغذية.....
4	4.2.1. تعريف الملونات الغذائية.....
4	4.2.2.1. الهدف من استخدام المواد الملونة.....
4	4.3.1. تصنیف المواد الملونة.....
5	5.1.1. الملونات الطبيعية.....
5	5.2.3.1. الملونات الاصطناعية.....
6	6.1. مجالات استخدام الملونات الاصطناعية.....
7	7.1. التأثيرات الصحية لاستخدام الملونات الاصطناعية
7	7.1.1. تشريعات استخدام الملونات الاصطناعية.....
10	7.1.2. مراقبة الملونات الاصطناعية.....
13	الفصل الثاني: مراقبة الملونات الاصطناعية المستخدمة في المشروبات الغازية.....
13	1.2. مقدمة.....
14	2.2. استخدام الملونات الاصطناعية في المشروبات الغازية.....
14	3.2. مراقبة الملونات الاصطناعية في المشروبات الغازية.....
الدراسة العملية	
18	الفصل الثالث: المواد والأجهزة والطريق التحليلية المستخدمة.....
18	1.3. المواد والأجهزة المستخدمة.....
18	1.3.1. الأجهزة والأدوات.....
18	2.1.3. المواد المستخدمة.....

18.....	3.1.3. العينات المدرosaة.....
19.....	2.3. التحاليل الكيميائية المجراء.....
20.....	1.2.3 تحديد المحتوى الكلي من الملونات بالطريقة الوزنية.....
20.....	2.2.3 تحديد المحتوى الكلي من الملونات بطريقة كيلداهل.....
21.....	3.2.3 تحديد الملونات بالطريقة الطيفية.....
21.....	1.3.2.3 السلسل العيارية.....
21.....	2.3.2.3 تحديد ملون الا Sunset Yellow في المنتج A, بالطريقة الطيفية.....
21.....	1.1.2.3.2.3 الاستخلاص بالعمود الكروماتوغرافي.....
22.....	2.2.3.2.3 الاستخلاص بالصوف.....
22.....	3.3.2.3 تحديد مزائج الملونات في المنتج C, بطريقة العمود الكروماتوغرافي.....
22.....	4.3.2.3 تحديد مزائج الملونات في المنتج D, بطريقة كروماتوغرافيا الطبقة الرقيقة.....
24.....	الفصل الرابع: نتائج دراسة الملونات الاصطناعية في عينات المشروبات الغازية المحلية.
25.....	1.4. تحديد المحتوى الكلي من الملونات بالطريقة الوزنية.....
27.....	2.4. تحديد المحتوى الكلي من الملونات بطريقة كيلداهل.....
29.....	3.4. التحديد الكيفي والكمي للملونات بالطريقة الطيفية.....
29.....	1.3.4. تحديد ملون yellow sunset في المنتج A والمنتج B بالطريقة الطيفية.....
32.....	2.3.4. تحديد مزائج الملونات في المنتج C, D, بطريقة العمود الكروماتوغرافي.....
36.....	3.3.4. تحديد مزائج الملونات في المنتج D, C, بطريقة كروماتوغرافيا الطبقة الرقيقة.....
44.....	5. الاستنتاجات.....
46.....	6. المقترنات والتوصيات.....
47.....	7. المراجع.....
51.....	ملحق (1).....
55.....	ملحق (2).....
57.....	ملحق (3).....
61.....	ملخص باللغة الإنجليزية.....

قائمة الرموز

الاسم الكامل باللغة الإنجليزية	الاسم الكامل	الرمز
Gram	غرام	G
Milligram	ميلي غرام	Mg
Microgram	ميكروغرام	μ G
Liter	لتر	L
Milliliter	ميلي لتر	ml
High-Performance Liquid Chromatography	الクロماتوغرافيا السائلة عالية الأداء	HPLC
Thin-Layer Chromatography	クロماتوغرافيا الطبقة الرقيقة	TLC
Ultra Violet	الأشعة فوق البنفسجية	UV
Visible	الأشعة المرئية	VIS
Total Nitrogen	الأوزوت العام	Nt%
Normality	النظامية	N
	درجة حموضة الوسط	pH

قائمة الأشكال

الصفحة	الشكل
Sunset yellow, Tartrazine, Brilliant 15.....	الشكل (1): الصيغ الكيميائية للملونات الاصطناعية المدروسة (Blue FCF
Sunset yellow 24.....	الشكل (2): الطيف والسلسلة العيارية لملون الا
Tartrazine 25.....	الشكل (3): الطيف والسلسلة العيارية لملون الا
Brilliant Blue FCF 25.....	الشكل (4): الطيف والسلسلة العيارية لملون الا
mg/kg 26.....	الشكل (5): مخطط يبين المحتوى الكلي من الملونات الاصطناعية (mg/kg) في العينات المدروسة باستخدام الطريقة الوزنية.....
mg/kg 28.....	الشكل (6): مخطط يبين المحتوى الكلي من الملونات الاصطناعية(mg/kg) في العينات المدروسة باستخدام طريقة كيلداهل.....
(mg/L)Sunset yellow A 30.....	الشكل (7): مخطط يبين متوسط محتوى عينات المنتج B من ملون الا (mg/L)Sunset yellow A
.....	باستخدام طريقة العمود الكروماتوغرافي.....
.....	الشكل (8): مخطط يبين متوسط محتوى عينات المنتج B من ملون الا (mg/L)Sunset yellow A
.....	باستخدام طريقة الصوف.....
.....	الشكل (9): الملونات المفصولة في المنتج C.....
.....	الشكل (10): الملونات المفصولة في المنتج D.....
.....	الشكل (11): مخطط يبين متوسط محتوى عينات المنتج C من الملونات الاصطناعية بعد فصلها بطريقة العمود الكروماتوغرافي
.....	الشكل (12): مخطط يبين متوسط محتوى عينات المنتج D من الملونات الاصطناعية بعد فصلها بطريقة العمود الكروماتوغرافي.....
.....	الشكل (13): كروماتوغرام الملونات المفصولة في المنتج C بطريقه الا TLC (كشف كيفي).....
.....	الشكل (14): كروماتوغرام الملونات المفصولة في المنتج D بطريقه الا TLC (كشف كيفي).....
.....	الشكل (15): طيف الملونات المضافة على العينات مقارنة مع طيف الملونات العيارية.....
.....	الشكل (16): كروماتوغرام الملونات المفصولة في المنتج C بطريقه الا TLC (كشف كمي).....
.....	الشكل (17): كروماتوغرام الملونات المفصولة في المنتج D بطريقه الا TLC (كشف كمي).....
.....	الشكل (18): مخطط يبين محتوى المنتج C من الملونات الاصطناعية بعد فصلها بطريقه الا TLC.....
.....	الشكل (19): مخطط يبين محتوى المنتج D من الملونات الاصطناعية بعد فصلها بطريقه الا TLC.....

قائمة الجداول

الصفحة	الجدول
	جدول (1): تصنیف الملونات الاصطناعیة بحسب بنیتها الكیمیائیة.....5
6.....	جدول (2): المضافات الملونة الاصطناعیة واستخداماتها الشائعة.....
8.....	جدول (3): قائمة بالملونات الاصطناعیة بحسب تصنیف الاتحاد الأوروبي، والملونات الممنوعة والمسموحة في كل من الاتحاد الأوروبي والولايات المتحدة الأمريكية وپاکستان
10.....	جدول (4): الملونات الاصطناعیة المسموحة والمسموحة في الدراسة، ADI لكل منها، والحدود القصوى المسموح بها في المشروبات الغازية.....
19.....	جدول (5): العینات المدرسة، الملونات الاصطناعیة المضافة، الشركة، تاريخ الإنتاج وتاريخ انتهاء الصلاحیة
20.....	جدول (6): معامل التحويل لبعض المواد الملونة المستخدمة بشکلها الملحي.....
26.....	جدول (7): المحتوى الكلی(mg/kg) من الملونات الاصطناعیة في العینات المدرسة باستخدام الطریقة الوزنیة.....
27.....	جدول (8): قيم N% المحسوسة على أساس الصبغ الكیمیائی للمواد الملونة.....
28.....	جدول (9): المحتوى الكلی(mg/kg) من الملونات الاصطناعیة في العینات المدرسة باستخدام طریقة کیلداہل
29.....	جدول (10): النسبة المئوية لاسترداد الـ Sunset yellow بطريقة الاستخلاص بالعمود الكروماتوغرافي والصوف.....
31.....	جدول (11): محتوى عینات المنتج B, من ملون الـ A (mg/L)Sunset yellow باستخدام طریقة العمود الكروماتوغرافي.....
32.....	جدول (12): محتوى عینات المنتج B, من ملون الـ A (mg/L)Sunset yellow باستخدام طریقة الصوف
33.....	جدول (13): النسبة المئوية للاسترداد عند فصل مزيج الملونات بطريقه العمود الكروماتوغرافي.....
35	جدول(14): محتوى عینات المنتج C من مزيج المواد الملونة بعد فصلها بطريقه العمود الكروماتوغرافي.....
36.....	جدول(15): محتوى عینات المنتج D من مزيج المواد الملونة بعد فصلها بطريقه العمود الكروماتوغرافي.....
37.....	جدول (16): النسبة المئوية للاسترداد عند فصل مزيج الملونات بطريقه الـ TLC
38.....	جدول (17): قيم الـ R _f للمواد الملونة في العینات مقارنة مع قيم R _f الملونات العيارية.....

جدول (18): محتوى عينات المنتج C من الملونات الاصطناعية بطريقة الا TLC.....	40.....
جدول (19): محتوى عينات المنتج D من الملونات الاصطناعية بطريقة الا TLC	41.....
جدول (20): محتوى العينات المدروسة من الملونات الاصطناعية ومقارنتها مع المواصفات القياسية السورية والعالمية	42.....

الملخص

تستخدم الملونات الغذائية بشكل شائع في المنتجات الغذائية وخاصة في المشروبات الغازية نظراً لخواصها الهامة في تعزيز مظهر المنتج وجعله أكثر جذباً من قبل المستهلكين سواء كانت ملونات طبيعية أم اصطناعية. الملونات الاصطناعية تسبب العديد من التأثيرات الجانبية السمية، لذلك كان من المهم دراسة تلك المواد ومراقبتها في المنتجات الغذائية ولا سيما المشروبات الغازية. تم إجراء هذه الدراسة للتأكد من مطابقة عينات المشروبات الغازية المتوفرة محلياً والحاوية على ملونات اصطناعية لما تتطلبه المواصفات القياسية السورية الخاصة بالملونات الغذائية. إن الهدف الأساسي في هذه الدراسة كان التحديد الكيفي والكمي لثلاثة ملونات اصطناعية مسموحة هي ملونات الـ Sunset yellow, Tartrazine, Brilliant Blue FCF، وكذلك تحديد أية ملونات ممنوعة محتمل تواجدها في بعض عينات المشروبات الغازية المسوقية محلياً باستخدام عدة طرق تحليلية كالطريقة الوزنية، وطريقة كيلداهل، الطرق الطيفية بعد الاستخلاص بالعمود الكروماتوغرافي أو الصوف، فصل مزيج الملونات الاصطناعية المضافة باستخدام طريقة العمود الكروماتوغرافي وطريقة كروماتوغرافيا الطبقة الرقيقة.

تبين من الدراسة أن جميع العينات المدروسة آمنة وصالحة للاستهلاك؛ إذ لم يتم استخدام أية ملونات ممنوعة حيث كانت جميع الملونات المستخدمة مسموحة ومضافة بتركيز أقل من الحدود القصوى المسموح بها في المواصفات القياسية السورية والعالمية.

الكلمات المفتاحية: الملونات الاصطناعية، المشروبات الغازية، مراقبة الأغذية، أصفر غروب الشمس، التترازين، الأزرق البراق.

الدراسة النظرية

Theoretical Study

مقدمة

تلعب الملونات الغذائية دورها المهم في تقديم منتج غذائي جذاب ومحبوب، كما تؤدي في التأثير على عنصر النكهة وتصحيف التغيرات التي يتعرض لها اللون الطبيعي للمنتج نتيجة عوامل التصنيع الغذائي، كما أنها تؤدي في الحكم على جودة المنتج وتؤثر في اختياره من قبل المستهلك، بالإضافة إلى تقديم اللون للمنتجات غير الملونة مثل المشروبات الغازية والتي كانت موضوع هذه الدراسة، نظراً لانتشار هذا النوع من المشروبات بكثرة في السوق المحلية وتزايد معدلات استهلاكها.

تكمن عوامل الخطورة عند استخدام الملونات الصناعية الممنوعة أو عند استخدام تراكيز زائدة من الملونات الصناعية المسموحة. فالملونات الصناعية تعد مواداً تسبب العديد من التأثيرات الجانبية غير المرغوبة وخاصة إذا ما تم استهلاكها بشكل متكرر.

في هذه الدراسة تمت مراقبة الملونات الصناعية في بعض عينات المشروبات الغازية التي تباع بشكل شائع في السوق المحلية، سواء كانت منتجات مصنعة محلياً أو مستوردة. شملت الدراسة اختبارات تحديد الملونات الصناعية بعده طرق تحليلية وفقاً لما تتطلبها المواصفات القياسية السورية وبعض المراجعات العالمية.

أهمية البحث:

تعد مراقبة سويات المواد الملونة الصناعية في المشروبات الغازية، والكشف عن أي ملونات ممنوعة أمراً هاماً وذلك نظراً للتأثيرات السمية التي تسببها وخاصة بعد تزايد معدلات استهلاك هذه المشروبات.

أهداف البحث:

- التحديد الكيفي والكمي للملونات الصناعية المضافة إلى بعض منتجات المشروبات الغازية المسوقة محلياً.
- مقارنة النتائج مع المواصفات القياسية السورية وبعض المواصفات العالمية.

الفصل الأول

استخدام الملونات في الأغذية

1.1 مقدمة

قدمت المضافات الغذائية لسنوات طويلة العديد من الوظائف الهامة والمفيدة في مختلف أنواع الأغذية، وساهمت تلك المضافات في تحقيق غذاء سليم ومحلي ذي نكهة ولون. إن المضافات الغذائية هي أي مادة تساهم بشكل مباشر أو غير مباشر في التأثير على خواص المادة الغذائية أو المنتج الغذائي، وتشمل أي مادة تضاف خلال المراحل التصنيعية للغذاء، أو خلال عمليات التخزين والتعبئة والنقل (FDA/IFIC, 2010). تصنف المضافات الغذائية بحسب (FOOD, 2010; FDA/IFIC, 2010; additives, 2012) إلى:

- المواد الحافظة التي تمنع تخرّب الغذاء بالبكتيريا أو الفطور أو الخمائر وبالتالي تحافظ على لون ونكهة وقوام المادة الغذائية.
- المحليات التي تضيف المذاق الحلو سواء كانت محليات تغذوية أو غير تغذوية.
- المنكهات التي تعطي نكهات محددة سواء نكهات طبيعية أو اصطناعية.
- مضادات الأكسدة التي تمنع الترذخ التأكسدي وتزيد من العمر التخزني للغذاء.
- منظمات الحموضة التي تضاف للتحكم بحموضة الغذاء أو قلويته.
- مضادات التكثّل التي تقلل من ميل مكونات الغذاء للالتصاق مع بعضها.
- مضادات الرغوة التي تمنع من تشكّل الرغوة.
- المستabilات التي تشكّل أو تحافظ على المستabil المكون من طورين أو أكثر.
- الملونات التي تلون أو تعيد تلوين الغذاء.

وبحسب (Kaur and Gupta, 2011) فإن المواد الملونة تعد من أهم المضافات الغذائية، وهي تلعب دوراً كبيراً في عمليات التصنيع الغذائي، إن جودة الغذاء ونكهته مفاهيم مرتبطة بشكل وثيق مع استخدام المواد الملونة في المنتج الغذائي، أشار الباحث (Naidu and Sowbhagya, 2012) إلى أن أول ملون اصطناعي والمسمى (mauvine) يعود إلى مكتشفه (Perkine) ومن بعدها تم اكتشاف المزيد من الملونات الاصطناعية وشاع استخدامها في مختلف الصناعات الغذائية. مع بداية القرن التاسع عشر تم اكتشاف الملونات الاصطناعية المشتقة من قطران الفحم الحجري وساعد على انتشارها قدرتها على مقاومة تغيرات الأوساط وثباتيتها العالية التي تفوق ثباتية الملونات الطبيعية.

2.1 أهمية استخدام الملونات في الأغذية

يعد لون الغذاء أو لون المنتج الغذائي من العناصر الهامة للمستهلكين (FSA, 2011)، وذلك لأن اللون هو الخاصية الأولى الملاحظة في الغذاء وطريقة أساسية للحكم والتقييم الحسي للمنتج الغذائي قبل تسويقه، كما أنه يلعب دوراً إيجابياً أو سلبياً في التأثير على مزاج المستهلك، وله تأثير في عملية اختيار المنتج. إن عملية تسويق المنتج تعتمد على لونه بنسبة تفوق 60% (Akacy, 2012). كما أشار الباحث (Diacu and Ene, 2009) أن النواحي المرئية تلعب دوراً مهماً في عملية اختيار المستهلك للمنتج. لذلك كانت المواد الملونة من أكثر المضافات الغذائية استخداماً بسبب خصائصها في الإبقاء على أو تطوير النكهة واللون المحسوس للأغذية والمشروبات أو المستحضرات التجميلية.

2.1.1 تعريف الملونات الغذائية

تعرف المضافات الملونة (Color Additives) على أنها أي مادة صباغية (Dye or Pigment) أو أي مادة عندما تضاف أو تطبق على المنتجات الغذائية أو المنتجات الدوائية أو المستحضرات التجميلية أو على جسم الإنسان، فإنها تكون قادرة لوحدها أو من خلال تفاعಲها مع غيرها من المواد على منح أو إعطاء اللون. وفقاً للباحث (Khodjaeva, 2013) فإن الملون الغذائي هو أي مادة صباغية تكون سائلة أو مسحوق أو معجون أو جل، تمنح اللون عندما تضاف إلى الغذاء أو المشروب، تستخدم تلك المواد في عمليات تصنيع الأغذية وكذلك في عمليات الطهي المحمي.

2.2.1 الهدف من استخدام المواد الملونة

تضاف الملونات من أجل تقديم منتج غذائي مقبول وجذاب من الناحية الحسية والنفسية (Sawaya, 2008)، وهي تسهم في تحسين مظهر المنتج ويزيد من جماليته كما يدعم تسويقه (Huang, 2002). وتعزز من قرار المستهلك لشراء المنتج (Troiano, 2008)، ودعم الإحساس بنكهة المنتج (Von Elbe and Schwartz, 1996). كما أنها تعزز من عناصر الطعام والنكهة للمنتج (Graber, 2000). إن لون المنتج الغذائي يعد من العوامل المساعدة في الحكم المسبق على جودتها (Griffiths, 2005). كما أنها تساهم في إعطاء اللون للمنتجات غير الملونة كالمشروبات الغازية والمargarines، بالإضافة إلى استخدامها في أغذية المرح والتسلية الموجهة للأطفال مثل السكاكر والمعجنات (FDA/IFIC, 2010)، تستخدم الملونات أيضاً لتعزيز اللون الطبيعي للمنتج وتقليل التغيرات التي يتعرض لها اللون الطبيعي الناتجة عن التعرض للهواء والرطوبة والضوء والحرارة العالية وشروط التخزين (Troiano, 2008; Pedjie, 2012).

3.1.1 تصنیف المواد الملونة

1.3.1. الملونات الطبيعية

الملونات الطبيعية هي مواد يستحصل عليها بطرق الاستخلاص التقليدية من الأجزاء النباتية كالخضار والفواكه والبذور والجذور والمعضيات الميكروية أو ما يسمى بالملونات الحيوية، وقد تكون أيضاً حيوانية المصدر (Naidu and Sowbhagya, 2012). تسمى هذه المجموعة من الملونات بـ Exempt from certification colors (FDA / IFIC, 2010) تتضمن هذه المجموعة الملونات المشتقة من أصلها الطبيعي كالخضروات والحيوانات والمعادن، وهي ملونات أغلى ثمناً كما أنها تضيف نكهات غير مقصودة إلى المنتج الغذائي، بحسب الباحث (Scotter, 2011) يمكن تصنيف الملونات الطبيعية إلى المجموعات التسع التالية:

Curcumine (E100)	•
Riboflavin (E101i,E101ii)	•
Cochenial-including carminic acid (E120)	•
Chlorophyll-including chlorophyllins and copper analogue s(E140,E141)	•
Caramel class i,ii,iii,iv (E150a,E150b,E150c,E150d)	•
Carotenoids (E160a,E160b,E160c,E160d,E160e,E160f,E161b,E160g)	•
Beet root, betain (E162)	•
Anthocyanins (E163)	•
Others:	•
Vegetable carbon(E153)	○
Calcium carbonate(E170)	○
Titanium dioxide(E171)	○
Iron oxides and hydroxides(E172)	○

2.3.1. الملونات الاصطناعية

بحسب تصنيف FDA تسمى Certified colors وهي ملونات ناتجة عن تفاعلات الاصطناع الكيميائي، واسعة الانتشار والاستخدام ومفضلة لدى المصنعين وذلك كونها تعطي ألواناً شديدة وموحدة، تتمتع بثباتية جيدة، رخصة الثمن، عادة لا تعطي نكهات غير مرغوبية، و قابلة للمزج مع غيرها لتعطي تدرجات مختلفة من الظلال والألوان (FDA/IFIC, 2010; Sorouraddin, 2011; Kaur and Gumpa, 2012).

تصنف الملونات الاصطناعية تبعاً إلى:

- بنيتها الكيميائية: حيث تقسم إلى خمسة صنوف أساسية كما في الجدول(1) (Zatar, 2007).

الجدول 1: تصنيف الملونات الاصطناعية بحسب بنيتها الكيميائية (Zatar, 2007)

Azo compounds	Triphenylmetan group	Quinophtalone derivatives	Xanthenes	Indigo colorants
E102, E110, E122, E123, E124, E128, E129	E133, E131, E142	Quinoline yellow E104	Erythrosine E127	Indigo carmine E132

- انحلاليتها: تصنف الملونات أيضاً تبعاً لانحلاليتها فهناك ملونات منحلة بالماء Water soluble dye (Direct Dyes)، تتوافر على شكل صلب أو سائل أو حثيرات، تستخدم هذه الملونات في المنتجات مثل المشروبات والمنتجات المخبوزة ومنتجات الألبان، وهناك الملونات غير المنحلة بالماء Water insoluble dyes or (Lakes)، تعطي هذه المواد اللون عبر خاصية الانتشار أو التبعثر، وهذه المواد غير ذوبة في الدسم ولكنها قابلة للتبعثر في الجمل الزيتية، تعد هذه المواد أكثر ثبات من المواد الملونة الذوبة في الماء، وتكون مناسبة للمنتجات الحاوية على نسبة أكبر من الزيوت والدهون. ويمكن أيضاً استخدامها في الجمل الجافة (Kaur and Gupta, 2011).

4.1 مجالات استخدام الملونات الصناعية

بين الباحث (Robinson, 2001) أن للملونات خواص أساسية في العديد من الصناعات الغذائية والصيدلانية بنوعيها المواد الملونة الطبيعية والصناعية، كما أنها تستخدم في صناعة مواد التعبئة والتغليف (Ergene, 2009). بشكل عام تستخدم الملونات الصناعية في المجالات الغذائية التالية: المنتجات المخبوزة، الحبوب ومنتجات الحبوب، المنتجات اللبنية، منتجات الأسماك والمأكولات البحرية، اللحوم ومنتجاتها، منتجات البيض، الفواكه والخضروات والمكسرات ومنتجاتها، المشروبات الغازية، الأغذية المحفوظة والأطعمة السكرية، الحلويات، المشروبات الكحولية، الخل والمخللات والصوص، أغلفة المنتجات وك النوع من الزينة، الحلويات والمنتجات، ومشروبات الحليب المنكهة، الشوربات وأطعمة السناك ومنتجات السمك المدخن (Smith and Shum, 2003). الجدول (2) يبيّن أهم الملونات الصناعية ومجالات استخدامها (Cady, 2011).

الجدول 2: المضافات الملونة الصناعية واستخداماتها الشائعة (Cady, 2011)

الاستخدام الغذائي الشائع	اللون	الاسم
المشروبات، المثلجات، الجيليه، التوابل، المستخلصات، الحلويات	Bright blue	FD&C Blue No. 1, Brilliant Blue FCF
الأيس كريم، الأطعمة السريعة، الحلويات، الحبوب، السلع المخبوزة	Royal blue	FD&C Blue No. 2 ,Indigotine
المشروبات، الحلويات، الأيس كريم، السلع المخبوزة	Sea green	FD&C Green No. 3 ,Fast Green FCF
المشروبات، الجيلاتين، الحلويات، التوابل	Orange-red	FD&C Red No. 40,Allura Red AC
كوكtail فاكهة الكرز، السلع المخبوزة، الأطعمة السريعة، الحلويات	Cherry-red	FD&C Red No. 3, Erythrosine
المشروبات، الأيس كريم، مزائج الحليب والبيض المحلى، الحبوب، الحلويات، المعلبات	Lemon yellow	FD&C Yellow No. 5, Tartrazine

المشروبات، السلع المخبوزة، الأطعمة السريعة، الحبوب، الأيس كريم، الحلويات	Orange	FD&C Yellow No. 6 , Sunset Yellow
--	--------	-----------------------------------

5.1. التأثيرات الصحية لاستخدام الملونات الاصطناعية

بيّنت الدراسات تزايد معدلات استهلاك المشروبات في الولايات المتحدة الأمريكية بين عامي 1977-2001 عند مختلف الفئات العمرية للمساكين (Nielsen and Popkin, 2004)، كما أن متوسط استهلاك الفرد في المملكة المتحدة من المشروبات غير الكحولية يصل إلى (ml/day 200) في اليوم (Tennant, 2008). أشار الباحث (Stevens, 2013) إلى تزايد الجرعة اليومية المقبولة للملونات الاصطناعية من عام 1950 حتى عام 2012. إن الاستهلاك الزائد لتلك المواد يؤدي إلى العديد من المشاكل الصحية (Shiri, Kaur and 2013) وأعراض كالقلق، الصداع، القرحة، سرطان رئة، فرط نشاط عند الأطفال وأنيميا (Gupta, 2012). إن دراسة تأثير بعض الملونات الاصطناعية على حيوانات التجربة بين وجود بعض التأثيرات السمية كانخفاض وزن الجسم وانخفاض الهيموغلوبين وتعداد الكريات الحمر (EL_Wahab and Moram, 2013)، وبينت بعض الدراسات ضرورة خفض الجرعة اليومية المقبولة منها، فمثلاً تم اقتراح خفض الجرعة اليومية المقبولة من ملون أصفر غروب الشمس من 2,5 إلى 1 مغ لكل كغ من وزن الجسم خلال اليوم (EFSA, 2009) mg/kg bw/day. كما أنه وعلى أساس تلك الدراسات تم منع العديد من الملونات الاصطناعية مثل Auramine, Rhodamine, Lead chromate, Malachite green, Orange2, Sudan3 and 4 (Botek, 2007 ; Saleem, 2013)

6.1. تشريعات استخدام الملونات الاصطناعية

يختلف تشريع استخدام الملونات الاصطناعية بحسب كل دولة ففي النرويج والنمسا مثلاً يعد الملون ممنوع (Li, 2008)، في الاتحاد الأوروبي يسمح باستخدام Tartrazine بحدود قصوى يصل إلى ppm100 عندما يضاف كملون وحيد للمنتجات الغذائية. كما يسمح باستخدام Sunset yellow بحدود قصوى يصل إلى ppm50 عندما يضاف كملون وحيد وppm100 عندما يضاف Tartrazin مع كمزيج إلى المنتجات الغذائية (Diacu and Ene, 2009). تعد ملونات الـ Amaranth والـ Sunset yellow ملونات ممنوعة في روسيا أما الحدود القصوى للملونات المسموحة فهي بمجال-20 mg/kg Carmosine (Kiseleva, 2003). ينظم استخدام المواد الملونة في الولايات المتحدة الأمريكية تحت إشراف Food,Drugs and Cosmetic Act of 1938 (Senackerib, 2000) وإعتماداً عليه أشار الباحث (Food,Drugs and Cosmetic Act of 1938) إلى منع

العديد من الملونات الصناعية مثل Chrome yellow, Lead chromate عند إضافتها إلى منتجات من الحلويات وذلك لما سببته من مشاكل صحية وهضمية مختلفة.

يوضح الجدول (3) أهم الملونات الصناعية الممنوعة والمسموحة بالنسبة للاتحاد الأوروبي والولايات المتحدة الأمريكية وباكستان (Saleem *et al*, 2013).

الجدول 3: قائمة بالملونات الصناعية بحسب تصنيف الاتحاد الأوروبي، والملونات الممنوعة والمسموحة في كل من الاتحاد الأوروبي والولايات المتحدة الأمريكية وباكستان (Saleem *et al*, 2013)

E. Number	Common Name
E102	Tartrazine *
E104	Quinoline Yellow ***
E110	Sunset Yellow *
E122	Carmosine ***
E123	Amaranth **
E124	Ponceau 4R ***
E127	Erythrosine *
E131	Patent Blue V **
E132	Indigo Carmine*
E142	Green S *
E151	Black PN **
E107	Yellow 2G ***
E128	Red 2G ***
E133	Brilliant Blue FCF*
E154	Brown FK ****
E155	Brown HT **
E180	Rubine BK ***

* مسموح في الولايات المتحدة الأمريكية والاتحاد الأوروبي وباكستان.

** مسموح في الاتحاد الأوروبي وباكستان.

*** مسموح في الاتحاد الأوروبي فقط.

**** مسموح في باكستان فقط.

بيّنت العديد من الدراسات سواء استخدام للمضافات الملونة في المنتجات الغذائية إما من خلال استخدام الملونات الممنوعة أو من خلال استخدام تراكيز زائدة من الملونات المسموحة. بين الباحث (Sawaya, 2008) في دراسته على الملونات المضافة إلى أغذية الأطفال أن 90% من العينات احتوت على مواد ملونة صناعية، ومنها ملونات Tartrazine, Sunset yellow, Carmosine, Allura red بحدود تجاوزت الوارد اليومي المقبول Acceptable Daily Intake (ADI) بالإضافة إلى احتواء بعض

العينات على ملونات ممنوعة مثل B Orange و Erythrosine، كما بين الباحث (Saleem, 2013) في دراسته أن أغلب المنتجات الغذائية ذات العلامة التجارية كانت تحتوي على مواد ملونة مسموحة مثل Ponceau 4R, Sunset yellow, Amaranth, Blue FCF, Tartrazine المحلي احتوت على مواد ملونة ممنوعة مثل Congo Red, Metanil yellow, Orange 11 . بين الباحث Evans, 2003) في دراسته للملونات المضافة إلى عينات غذائية أن عدد من العينات احتوت على ملونات لا Sunset yellow أو الكارموزين بتركيز تجاوزت الحد المسموح به، وأن بعض العينات احتوت على مواد ملونة لم تكن مذكورة على بطاقة البيان الخاصة بالمنتج. بين الباحث (Ma, 2006) في دراسته على أصيغة السودان في المنتجات الغذائية أن ملونات Sudan I, Sudan IV تواجدت في بعض العينات المدروسة علمًا أنها ملونات ممنوعة، وفي دراسة أخرى للباحث (Jonnalagadda , 2004) على عينات للأغذية الجاهزة للاستهلاك والمحضرة في المناطق غير الصناعية، تبين من الدراسة أن 90% من العينات احتوت على مواد مضافة ملونة مسموحة ولكن 73% منها تجاوزت الحد المسموح به وأن 27% كانت ضمن المجال المسموح وهو 100ppm ، و 2% من العينات احتوت على مزيج من الملونات المسموحة والممنوعة، و 8% من العينات احتوت على ملونات ممنوعة.

تم إضافة الملونات بكميات أقل من تلك المؤدية إلى تأثيرات سلبية، فبعد تقديم المادة على الوكالات المختصة بالمراقبة يتم تحديد طريقة الاستخدام والكميات العظمى للاستخدام وكيفية تعريفها على بطاقة بيان المنتج. وفي حال وجود أي أثر سلبي للمادة أو تزايد في معدلات استهلاكها فعلى هذه الوكالات منع استهلاك المادة أو القيام بدراسات أكثر للتحقق من سلامة المادة (FDA, IFIC, 2010). في الولايات المتحدة الأمريكية يتطلب من تلك المواد الملونة أن تكون مصدق وموافق عليها من قبل إدارة الغذاء والدواء الأمريكية ومفهرسة في الكود الأمريكي (CFR code of federal regulation) وذلك قبل استخدامها في المنتجات المسوقة، ووفقاً لهذا القانون فإن الملونات المضافة لن تفهرس حتى تثبت المعطيات أن استخدام تلك المواد آمن أي إذا كان هناك دليل مقنع أن تلك المواد لا تحمل أي ضرر أو أثر سلبي ناتج من الاستخدام المطلوب منها (FDA/CFSAN, 2011).

قامت هيئة المواصفات القياسية في سوريا بإعداد المواصفات القياسية السورية رقم 770 - 2011 بجزئيها الأول والثاني الخاصة بالمضافات الغذائية_ملونات الغذاء والتي تتضمن الاشتراطات العامة والحدود القصوى المسموح بها. تتضمن هذه المواصفة القياسية المواد الملونة بأصنافها الطبيعية والصناعية والمماثلة للطبيعية المسموح باستخدامها في المواد الغذائية المعدة للاستهلاك البشري. كما تحدد متطلباتها العامة ونسب استخدامها من خلال تحديد أسماء المجموعات الغذائية والنسب الكمية للملونات المختلفة المسموح باستخدامها في هذه المجموعات، إضافة إلى الجرعة اليومية المقبولة وصفات بعضها كما تتضمن التعبئة والتخزين والنقل والاعتیان وبطاقة البيان. بحسب المواصفات القياسية السورية فإن مصطلح الجرعة اليومية المقبولة (ADI) يعني كمية المضاف الغذائي اللوني الممكن أن يتناولها الإنسان بشكل يومي خلال كامل حياته دون أن تترك أي أثر ملحوظ على صحته ويعبر عنها على أساس وزن

الجسم (bw) (الوزن القياسي 60 كغ). الجدول(4) يوضح الملونات الاصطناعية المشمولة في الدراسة والجرعة اليومية المقبولة لكل منها، وحدودها القصوى المسموح بها في المشروبات الغازية بحسب المواصفات القياسية السورية.

الجدول 4: الملونات المسموحة والمسمولة في الدراسة، ADI لكل منها، الحدود القصوى المسموح بها في المشروبات الغازية (SNS, 2011)

الاسم الشائع للملون	ADI mg/Kg(bw)	الحدود القصوى المسموحة في الشرابات الغازية مغ/ل
أزرق براق (إف.سي.إف)	1	100
أصفر غروب الشمس (إف.سي.إف)	2,5	100
ترترازين	7,5	100

7.1. مراقبة الملونات الاصطناعية

هناك العديد من الدراسات التي تناولت موضوع الملونات في العينات الغذائية باستخدام عدة طرائق تحليلية إما مباشرة أو بعد استخلاص الملونات بطريقة العمود أو خيط الصوف ومنها:

طريقة الكروماتوغرافيا السائلة عالية الأداء: قام الباحث (Lee, 2011) بدراسة لتحديد سويات بعض الملونات الاصطناعية في العينات الغذائية الموجهة للأطفال، وتبيّن من الدراسة أن المجال المقاس من الملونات كان دون الجرعة اليومية المسموحة منها. قام الباحث (Hajimahmoody, 2013) في إيران بدراسة لتحديد سويات ثمانية ملونات اصطناعية ومنها Tartrazine, Sunset Yellow, Brilliant Blue في العينات الغذائية، وتبيّن أن نسبة من العينات الغذائية المدروسة كانت مطابقة للمواصفات الإيرانية، وأن ملون Tartrazine كان سائداً في العينات المحللة. درس الباحث (Ma, 2006) مجموعة من الملونات الذوابة في الماء مثل الـ Tartrazine, Sunset yellow وملونات أخرى ذوابة في الدسم مثل أصبغة السودان في العينات الغذائية، وتمت الدراسة باستخدام الـ Dimethylsulfoxide(DMSO) كعامل استخلاص، واستخدام تقنية HPLC الموصولة مع مقاييس الطيف الكتلوى للكشف الكيفي والكمي عن الملونات المضافة، وتبيّن من الدراسة أن الملونات الحلولية بالماء كانت بتركيز أقل من الحدود القصوى، وأن أصبغة الـ Sudan I,IV تم تحديدها في بعض العينات. دراسة أخرى للباحث (Minioti, 2007) لتحديد عدد من الملونات الاصطناعية في العينات الغذائية الحلولية بالماء باستخدام تقنية الكروماتوغرافيا عالية الأداء بالطور العكوس على عمود C18 وباستخدام طور متحرك مؤلف من الأسيتونيترينيل والميتانول ووقاء من خلات الأمونيوم للوصول إلى pH 7,5، وتبيّن أن الملونات الاصطناعية المدروسة كانت ضمن مجال

واسع من التراكيز (0,35-125mg/kg). كما قام الباحث (Culzoni, 2009) بتحديد سويات بعض الملونات الصناعية في عينات المشروبات غير الكحولية بطريقة HPLC باستخدام الميتانول وخلات الأمونيوم كطور متحرك.

طريقة كروماتوغرافية الطبقة الرقيقة بعد الاستخلاص بالصوف: قام الباحث (Farzianpour, 2013) بدراسة من أجل التحديد الكيفي للملونات المضافة على العينات الغذائية. في هذه الدراسة تم استخلاص الملونات بطريقة الخيط الصوفي ومن ثم تمت عملية فصل للمواد الملونة على صفائح الطبقة الرقيقة، وترحيل الملونات باستخدام طور متحرك مؤلف من البوتانول والماء المقطر وحمض الخل (20:5:12:20)، ثم مقارنة البقع المفصولة مع بقع الملونات العيارية، تبين من الدراسة أن نسبة من العينات كانت تحتوي على ملونات صناعية مسمومة أو ممنوعة وأن ملون sunset yellow كان الملون الأكثر استهلاكاً من بين الملونات الصناعية المضافة. أيضاً دراسة للباحث (Tripathi, 2004) لتحديد الملونات الصناعية المضافة إلى العينات الغذائية كيفياً وكميًّا حيث تم في هذه الدراسة استخلاص الملونات باستخدام الصوف. تبين من الدراسة أن جميع العينات المدروسة باستثناء عينتين فقط كانت تحتوي على ملونات صناعية مسمومة ودون الحدود القصوى المسموحة. بين الباحث (Wall, 2000; Soponar, 2008) أن طريقة كروماتوغرافية الطبقة الرقيقة العديد من الأفضليات مقارنة مع غيرها من الطرق الكروماتوغرافية عند تحديد الملونات. فالمواد الملونة تميز وترى بسهولة على الطبقة من خلال ألوانها، ونادرًا ما يكون إضافة الكواشف لتمييز الملونات على الطبقة ضروريًا باستثناء بعض الحالات التي تكون فيها المادة بأشكالها المرحلية الوسطية والتي تملك صبغ كيميائية غير ملونة في الضوء المرئي. أيضاً في بعض الأحيان تكون هناك اختلافات قليلة في تدرجات اللون يمكن تمييزها على الطبقة الرقيقة أكثر مما تبدو عليه في محلول، فاختلافات جودة اللون في المنتجات التجارية بين دفعه وأخرى قد تكون ناتجة عن استخدام ملونات مختلفة. لذلك وباستخدام تقنية كروماتوغرافية الطبقة الرقيقة يمكن تحليل العديد من العينات ومقارنتها مع اللون العياري أو المرجعي على نفس الطبقة وبنفس الشروط خلال عملية ترحيل واحدة مما يعني توفيرًا لوقت والمواد والتكلفة. قام الباحث (Lim, 1987) بدراسة الملونات الصناعية في بعض العينات الغذائية. تم استخلاص المواد الملونة بطريقة الخيط الصوفي وفصلها على الكروماتوغرافيا الورقية Whatman No.1 ، تم اقتصاص الأجزاء المفصولة وحلتها باستخدام (ethanol 50%, aqueous acetone 20%) بعد تبخير محلات يتم تحديد المواد الملونة بطيف الامتصاصية للملونات العيارية، وتبيّن من الدراسة أن معظم العينات الغذائية المدروسة كانت تحتوي على ملون صناعي واحد، وأن قسم آخر من العينات كانت تحتوي على مزيج من الملونات الصناعية المسمومة، كما تم تحديد بعض الملونات الصناعية الممنوعة في بعض العينات.

الطرق الطيفية: درس الباحث (Saleem, 2013) المواد الملونة المضافة إلى بعض المنتجات الغذائية. تمت الدراسة على العينات الصلبة و شبه الصلبة بعد تحضيرها وذلك بحلها بالماء النقي، أما العينات السائلة فقد تمت دراستها مباشرة. تم تحديد الملونات المدروسة عند طول موجة الامتصاص الأعظمي

لكل مادة ملونة، وتبين من الدراسة أن بعض العينات بنسبة 44% (والتي لا تحتوي على عالمة تجارية) تحتوت على ملونات اصطناعية ممنوعة، وأن 11% من العينات ذات العالمة التجارية كانت تحتوي على ملونات اصطناعية ممنوعة. كما قام كل من (Liamas, 2009; EL-Shahawi, 2013) بدراسة الملونات الاصطناعية في عينات المشروبات باستخدام الطرق الطيفية.

طريقة الرحلان الكهربائي: قام الباحث (Huang, 2002) بدراسة سوبيات بعض الملونات الاصطناعية في مشروبات الطيب. تم في البداية تحضير العينات من خلال تمديدها بالإيتانول بنسبة 1:1 ومن ثم ضبط الـ pH وتثقيل العينات وحقنها ضمن عمود الـ Polyamide ومن ثم شطف الملونات المدمصة على العمود باستخدام مزيج محلول الأمونيا والميتانول بمعدل 1:1 . كما قام الباحث(Giovine and Bucca, 2003) بالتحري عن ملونات الـ 4R Sunset yellow, Carmosine, Ponceau في عينات الأيس كريم باستخدام تقنية الرحلان الكهربائي وفي وسط من وقاء فوسفات الصوديوم وبورات الصوديوم (1:1) للوصول إلى H_{pH} حوالي 8.

الطريقة الكيميائية: قام الباحث (Saharaei, 2013) بدراسة سوبيات ملون الـ Tartrazine في مشروبات الفواكه والسكاكر والجيلاتين المنكه باستخدام الطريقة الكيميائية متبرعة بالطريقة الطيفية. تمت دراسة المواد الملونة في العينات الغذائية أيضاً باستخدام مقياس الكمون (Medeiros, 2012; Goreishi, 2012).

طريقة الاستقطاب: قام الباحث (Chanlon, 2005) بالتحري عن ملونات الـ Carmosine, Allura red, Ponceau 4R.

الفصل الثاني

مراقبة الملونات الاصطناعية المستخدمة في المشروبات الغازية

1.2 مقدمة

تقسم المشروبات إلى مجموعتين كبيرتين وهما مجموعة المشروبات الكحولية ومجموعة المشروبات غير الكحولية والتي تضم مجموعة المشروبات الغازية. إن مجموعة المشروبات الغازية تضم المشروبات المنكهة ذات الأساس المائي بالإضافة إلى غاز ثاني أوكسيد الكربون والمحليات المغذية أو غير المغذية مع المضافات الغذائية المسموحة الأخرى. من الأمثلة على هذه المجموعة هي مشروبات الـ Gaseosa (المشروبات ذات الأساس المائي وغاز الكربون والمحليات والمنكهات)، ومشروبات الـ Sodas (كمشروبات الكولا)، وأنماط مشروبات الحمضيات، والمشروبات الطاقية المكرينة الحاوية على مستويات مرتفعة من المغذيات ومكونات أخرى كالكافيين والتورين والكاربونيتين، أو تكون كمشروبات للحمية أو مشروبات خفيفة أو عادية المحتوى الطاقي، ذات مظهر رائق أو عكر، ويمكن أن تحتوي على مكونات محددة كأجزاء الفواكه (Codex stan, 1995).

أشار الباحث (EL-Faki and Eisa, 2010) إلى أن المشروبات الغازية هي عبارة عن مزيج معقد من المواد المختلفة ومنها المواد الملونة، العوامل المنكهة، المحليات، الحموض، المواد الحافظة والكافيين. تصطنع تلك المشروبات باستخدام الماء مع إضافة 1-3% من غاز ثاني أكسيد الكربون السائل، و3-5% من محلول السكري، تحمض حتى الوصول إلى pH حوالي 3,5، وإضافة العوامل المستحلبة والملونات والمنكهات و/أو التوابل، الأعشاب، خلاصات الجذور أو الأوراق أو البذور أو الأزهار أو اللحاء. يشار إلى المشروبات الغازية (soft drinks) بمصطلحات مثل Soda water، Carbonated beverages، Soda，Drinks، Pop، Drinks، Shelf life. تغير حياة الرف (Shelf life) للمشروبات الغازية تبعاً لشروط التخزينية، ولكن تشير بعض الأدلة القليلة إلى أن حياة الرف في شروط التخزين الطبيعية تصل إلى 12 شهر، ولكنها تقل عند التعرض المفرط لضوء الشمس أو الضوء الاصطناعي القوي أو الحرارة. إن المنتجات المعبأة في العبوات المعدنية تتمتع بحياة رف متشابهة، ولكن المنتجات المعبأة في العبوات البلاستيكية يجب أن تسوق وتتباع بسرعة أكبر لتجنب خسارة الغاز من المنتج.

2.2. استخدام الملونات الاصطناعية في المشروبات الغازية

إن المواد الملونة تعد صنفاً هاماً من المضافات الغذائية (Minioti, 2007)، وأهمية تلك المضافات الملونة تأتي من كونها عناصر أساسية في زيادة الجاذبية البصرية للمنتج كما تدعم تسويقه (Ming, 2006). كما أنها تقدم اللون للمنتجات غير الملونة كالمشروبات الغازية (FDA/IFIC, 2010). بين الباحث (Garber, 2000) أن استخدام الملونات يعزز من قدرة المستهلك الصحيحة على تمييز النكهة، فبحسب (FSA, 2011) إذا كانت النكهة غير مقترنة باللون الصحيح فإنها ستدرك بشكل غير صحيح. بحسب (Griffits, 2005) فاللون الأصفر مثلًا يلائم مشروبات الليمون وللون الزهري يلائم مشروبات الكريوفون.

2.3. مراقبة الملونات الاصطناعية في المشروبات الغازية

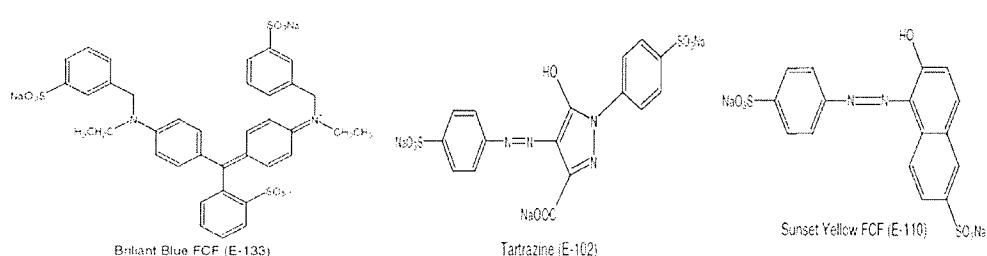
درس الباحث (Alves, 2008) الملونات الاصطناعية ومنها ملونات الـ Sunset yellow, Tartrazine, Brilliant Blue FCF في العينات الغذائية وعينات من المشروبات الغازية، تم تحضير العينات الصلبة وشبة الصلبة بالماء النقى، أما المشروبات الغازية فقد تم التخلص من غاز الكربون فيها باستخدام حمام الأمواج فوق الصوتية، تمت الدراسة بطريقة الـ HPLC باستخدام طور متحرك مؤلف من مزيج محلولين. محلول الأول مؤلف من الإيتانول وأسيتات الأمونيوم، أما محلول الثاني فكان مؤلف من الميتانول ومحلول مائي للأـ EDTA وأسيتات الصوديوم للوصول إلى درجة حرارة 3,5. تم الفصل بعد حقن الطور المتحرك بنسبة 45%:55% ويعادل تدفق 1,0 ml/min، تبين من الدراسة أن الملونات المدروسة كانت بتراكيز متوافقة مع التشريع البرازيلي. درس الباحث (Marutoiu, 2011) الملونات الاصطناعية في العينات الغذائية ومنها عينات للمشروبات الغازية باستخدام الطريقة الطيفية للتحديد الكمي وذلك بعد فصل الماء الملونة بطريقـة كرومـاتوغرـافية الطـبـقة الرـقـيقـة ذات طـور سـاـكنـ مؤـلـفـ من Octylsilane(C18) و n-Octadecylsilane(C18)، وطور متحرك مؤلف من الإيتانول المطلق ومحلول كبريتات البوتاسيوم في الماء 1% بنسبة 40:60V/V، ومزيج من الإيتانول المطلق مع محلول لكبريتات البوتاسيوم في الماء 1% بنسبة 40:60V/V. تم تسخين العينات الحصول على الرسابة الملونة التي تحل بـ 0,5 ml من الكحول الإيثيلـي ثم تطبق على الطـبـقة الرـقـيقـة. بعد فصل الملونات تمت مقارنة البقع المفصولة مع بقع الملونات العـيارـيةـ،ـ ثـمـ تـمـ عمـلـيـةـ اـقـتصـاصـ الـبـقـعـ المـفـصـولـ وـحلـهاـ بـمـزيـجـ الإـيتـانـولـ وـالمـاءـ بـنـسـبـةـ 1:1V/Vـ لـلتـقـمـيـةـ بـعـدـهـاـ عـمـلـيـةـ التـحـدـيدـ الكـمـيـ لـهـاـ عـلـىـ جـهـازـ السـبـيـكـرـوـفـوـتـوـمـيـترـ عـنـ طـولـ مـوجـةـ الـامـتـصـاصـ الـأـعـظـمـيـ لـكـلـ مـادـةـ مـلـونـةـ.ـ تـبـيـنـ مـنـ الـدـرـاسـةـ أـنـ الـعـيـنـاتـ كـانـتـ تـحـتـويـ عـلـىـ مـوـادـ مـلـونـةـ كـالـ Tartrazine, Quinoline yellow, Carmine, Azorubine. قـامـ الـبـاحـثـ (Trandafir, 2009) بـدـرـاسـةـ لـتـحـدـيدـ بـعـضـ الـمـلـونـاتـ الـاـصـطـنـاعـيـةـ فـيـ الـعـيـنـاتـ الـغـذـائـيـةـ وـمـنـهـاـ عـيـنـاتـ لـمـشـرـوـبـاتـ الـغـازـيـةـ بـاـسـتـخـدـامـ تـقـنـيـةـ الـH~PLCـ بـالـطـورـ العـكـوسـ عـلـىـ عـمـودـ الـC~18ـ وـبـاـسـتـخـدـامـ طـورـ مـتـحـرـكـ مـؤـلـفـ مـنـ الـأـسـيـتـونـتـرـيلـ وـوـقـاءـ أـسـيـتـاتـ الـصـوـدـيـومـ،ـ

وتمت الدراسة في درجة حرارة 30 °C ومعدل تدفق 0.7 ml/min . وفي دراسة أخرى للباحث (Yan, 2013) على بعض المضافات الملونة في المشروبات الغازية تم تحديد ملوني Tartrazine وSunset yellow في العينات باستخدام تقنية HPLC على عمود C18 وبطور متحرك مؤلف من الميتانول وأسيتات الأمونيوم (V/V 30:70) في درجة حرارة الغرفة و بمعدل تدفق 0.7 ml/min . قام الباحث (Vachirapatama, 2008) بدراسة لتحديد سبعة ملونات اصطناعية في العينات الغذائية ومنها عينات المشروبات غازية بطريقة HPLC على عمود C18 وباستخدام الميتانول والماء كطور متحرك في وقاء من الأسيتات وتبين من الدراسة أن بعض العينات الغذائية المدروسة كانت تحتوي على ملونات اصطناعية بحدود تجاوزت المجال المسموح به في تايلاند.

تمت دراسة المواد الملونة كمياً في العينات الغذائية والمشروبات الغازية باستخدام الطرق الطيفية، ومنها دراسة للباحث (Shiri, 2012) على ملون الـ Brilliant Blue عند طول موجة 634nm بعد استخلاصه بالبولي إيتيلين غليكول. كما تمت دراسة الملونات الاصطناعية في المشروبات الغازية Sayar and Ozdemir, 1997; EL_Sheikh and AL_Degs, 2013; Mustafa, 2013) على ملونات السودان Antakli, 2015 الممنوعة لتحديدها كمياً. أيضاً من الدراسات الطيفية دراسة للباحث (Yan, 2011) لتحديد ملوني Tartrazine والـ Ponceau 4R المضافة بالطريقة الكهربكيمائية باستخدام مقياس الكمون.

تعد ملونات الـ (E102) Tartrazine والـ (E110) Sunset yellow من الملونات الاصطناعية التي تتبع لمجموعة ملونات Azo، تضاف هذه الملونات إما بشكل منفصل أو بشكل مزيج لتحقيق جميع تدرجات اللون الأصفر المختلفة (Diacu and Ene, 2009)، أما ملون الـ (E133) Brilliant Blue FCF فهو ملون اصطناعي ينتمي لمجموعة Triarylmethane ويمكن أن يضاف بالمشاركة مع Tartrazine لتحقيق تدرجات من اللون الأخضر (Li, 2008; Trandafir, 2009). والشكل(1) يوضح الصيغ الكيميائية لملونات

Sunset yellow, Tartrazine, Brilliant Blue FCF



الشكل 1: الصيغ الكيميائية لملونات الـ Sunset yellow, Tartrazine, Brilliant Blue FCF

في هذه الدراسة التي تمت في مخابر كلية الصيدلة بجامعة تشرين تم تحديد مجال البحث بأهم الملونات الصناعية والأكثر انتشاراً في عينات المشروبات الغازية في السوق المحلية في المنطقة الساحلية. شملت الدراسة ملونات FCF Sunset yellow, Tartrazine, Brilliant Blue FCF باختبارات الكشف الكيفية والكمية عن هذه الملونات المسموحة، ومقارنة نتائج الطرق التحليلية فيما بينها، ومن ثم مقارنتها مع المواصفات القياسية السورية وبعض المواصفات العالمية.

الدراسة العملية

Practical Study

الفصل الثالث

المواد والأجهزة والطرق التحليلية المستخدمة

1.3. المواد والأجهزة المستخدمة

1.3.1. الأجهزة والأدوات :Equipments and Materials

استخدمت مجموعة من الأدوات المخبرية التالية: عمود كروماتوغرافي Chromatographic column، بيشر Beaker سعة 50, 100, 250 مل، أرلنماير Erlenmeyer، دورق حجمي Volumetric flask، أسطوانة مدرجة Gratuuated cylinder، أنابيب 100, 50, 25، 100 مل، مصات معايرة Pipette سعة 25، 10, 5، 1، 20 مل، اختبار Experiment tubes، جفونات Crucibles، زجاجات ساعة Watch glasses، قنفونات Capillarity tubes، ميكرو ليتر، أنابيب شعرية MicroPipette، ميزان حساس ذو حساسية 0.0001 غ (A Precisa XB 220) مبرد.

كما تم استخدام مجموعة الأجهزة التالية: ميزان حساس ذو حساسية 0.0001 غ (A Precisa XB 220)، جهاز كيبلادايل المؤلف من وحدة التهضيم (Buchi, Digest system K-437) ووحدة التقطر (Distillation)، الكاشف (Jasco Pu-2089 Plus)، الكاشف (Jasco Fp-2020 Plus)، مقياس الطيف (unit B-324) ومضخة نوع (Jasco v-530 UV)، صفائح الطبقة الرقيقة (Macherey-Nagel)، حمام أمواج فوق صوتية الضوئي (Jasco ESM37-H)، حمام مائي، فرن كهربائي (Janat)، حمام مائي، BDH (EMKO ESM37-H).

2.1.3. المواد المستخدمة

ملونات (Sunset yellow, Tartrazine, Brilliant Blue FCF)، حمض الخل الثجي (BDH)، صوف خام، حمض البور (TITANBIOTECH)، حمض الكبريت المركب 95%-%، وسائل كيبلادايل المؤلفة من كبريتات النحاس 98% (TEKKIM) وكبريتات CHEMLAB %97، وأوكسيد الزنك (QUALIKEM)، ماءات الصوديوم (TEKKIM)، حمض البوتاسيوم 99% (TEKKIM)، نشادر (BDH)، أكسيد الألمنيوم (BDH)، ميتانول (BDH)، ماء مقطر.

3.1.3. العينات المدرosaة

تم جمع 48 عينة عشوائياً خلال عامي (2014-2015)، العينات كانت لأربعة أنواع من المشروبات الغازية ذات علامة تجارية تباع في المجال التجاري في السوق المحلية، النوع الأول (A) كان لمشروب

غازي منه بنكهة البرتقال مصنع محلياً حاوي على ملون الا Sunset yellow فقط. النوع الثاني (B) كان لمشروب غازي منه بنكهة البرتقال مستورد حاوي على ملون الا Sunset yellow فقط. النوع الثالث (C) كان لمشروب غازي منه بنكهة البرتقال مصنع محلياً حاوي على مزيج من ملونات الا Sunset yellow, Tartrazine. النوع الرابع (D) من العينات كان لمشروب غازي منه بنكهة التفاح مصنع محلياً حاوي على مزيج من ملونات الا Tartrazine, Brilliant Blue FCF. تمت الدراسة في كل نوع من العينات على طبختين مختلفتين، جدول (5).

الجدول 5: عينات المشروبات الغازية المدروسة، الملونات الاصطناعية المضافة، الشركة، تاريخ الإنتاج وانتهاء الصلاحية

المنتج	مصدر العينات	الملونات المضافة	الطبخة	عدد العينات	تاريخ الإنتاج/ تاريخ انتهاء الصلاحية
A	محلي	Sunset yellow	الطبخة الأولى	6	08/08/14 B368X 07/12/14 L14220
			الطبخة الثانية	6	11/09/14 B477X 10/01/15 L14254
B	مستورد	Sunset yellow	الطبخة الأولى	6	03/03/14 YJC صالحة لمدة عام من تاريخ الإنتاج
			الطبخة الثانية	6	08/09/14 XJC صالحة لمدة عام من تاريخ الإنتاج
C	محلي	Sunset yellow Tartrazine	الطبخة الأولى	6	07/09/14 B2 06/09/15 SP45L
			الطبخة الثانية	6	04/01/15 B3 03/07/15 SP40
D	محلي	Tartrazine Brilliant Blue FCF	الطبخة الأولى	6	16/10/2014 B455X 15/10/2015 L14289
			الطبخة الثانية	6	13/11/2014 B492X 12/11/2015 L14317

2.3. التحاليل الكيميائية المجرأة

في البداية تم تخليص العينات من الغاز وذلك بوضعها في حمام الأمواج فوق الصوتية مدة 15 دقيقة (Antakli, 2015)، ليتم بعدها تطبيق بعض الاختبارات لتحديد الملونات الاصطناعية في عينات المشروبات الغازية وهي:

1.2.3 تحديد المحتوى الكلي من الملونات بالطريقة الوزنية (AOAC, 2002)

يتم تحضير محلول للعينة 5% في الماء المقطر، ينقل 50 مل منها إلى بيشر سعة 500 مل، ثم يتم التسخين حتى درجة الغليان ويضاف 25 مل من حمض كلور الماء والممدد بنسبة (1+49) في الماء المقطر، لتعاد عملية التسخين مرة أخرى حتى درجة الغليان، وتغسل جدران البישر بكمية صغيرة من الماء ويغطى بزجاجة ساعة ويترك في الحمام المائي عدة ساعات ثم يبرد حتى درجة حرارة الغرفة، وتنقل الرسابة إلى الصوف المحمض بحمض كلور الماء والممدد بنسبة (1+199) في الماء المقطر، وتغسل باستخدام حجوم 10_15 مل من الماء. تجف الرسابة مدة 3 ساعات في درجة حرارة 135 °C ثم يتم تعديل درجة حرارتها في المجفف ثم توزن وبحسب المحتوى الكلي من الملون وفق:

$$\text{Total color\%} = \frac{\text{Weight of sample}}{\text{Weight of sample} + \text{Weight of water}} \times 100$$

إن معامل التحويل مهم فقط في حالة المحاليل الملحيّة للمواد الملونة، ولا حاجة لاستخدامه إذا كانت المادة الملونة مستخدمة بشكلها غير الملحي. جدول(6).

الجدول 6: معامل التحويل لبعض المواد الملونة المستخدمة بشكلها الملحي (AOAC, 2002)

Color	Factor
FD&C Red No.3	1,074*
D&C Red No.22	1,068
D&C Red No.28	1,056
D&C Orange No.11	1,075

*Includes 1 molecule H₂O of crystallization.

1.2.3 تحديد المحتوى الكلي من الملونات بطريقة كيلداهل (AOAC, 2002)

بعد استخلاص المواد الملونة من العينات بطريقة العمود الكرومانتوغرافي تمت عملية التهضيم باستخدام 20 مل من حمض الكبريت المركز وأكاسيد معدنية مختلفة كمحفزات، ثم التسخين لدرجة حرارة 510 درجة مئوية لمدة 5 ساعات للحصول على محلول رائق شفاف. تتشكل في هذه المرحلة كبريتات الأمونيوم، ثم يتم تحرير الأمونيا باستخدام 75 مل من هيدروكسيد الصوديوم (تركيزه 33%) و50 مل من الماء المقطر واستقبال الأمونيا في دورق حاوي على حمض البور وكاشف من أحمر الفينيل وأزرق البروموكربيزول، يتشكل في هذه المرحلة بورات الأمونيوم التي تتم معايرتها حجمياً باستخدام حمض كلور الماء 0,1 N. يتم حساب المحتوى الكلي من الأزوت وفق المعادلة:

$$N\% = \frac{\text{Weight of sample}}{\text{Weight of sample} + \text{Weight of water}} \times 100$$

أو من المعادلة:

$$N\% = V \cdot 0,0014 \cdot 100/g$$

حيث

V هي الحجم المستهلك من حمض كلور الماء.

g هي وزن العينة المأخوذ.

يتم حساب المحتوى الكلى من الملونات وفق المعادلة:

$$\text{Pure dye\%} = \frac{\text{---}}{\text{---}}$$

حيث

N% هي النسبة المئوية للأزوت محسوبة من المعادلات السابقة.

N% calculated from formula of color
الصيغ الكيميائية لكل ملون.

3.2.3. التحديد الكيفي والكمي للملونات بالطريقة الطيفية

1.3.2.3. السلسل العيارية للملونات الاصطناعية

تم تحضير السلسل العيارية لملون الا Tartrazine Sunset yellow والـ Brilliant Blue بتحضير خمسة محلائل من المادة العيارية في حمض كلور الماء N 0,1 بتراكيز (1-3 مل/100مل)، أما الا Tartrazine sunset yellow تم تحضير محلائل من المادة العيارية في حمض كلور الماء N 0,1 بتراكيز (0,3-0,1 مل/100مل). تم أخذ متوسط قيم الامتصاصية لثلاثة مكررات ثم مثلت العلاقة بيانيًّا مع قيم التراكيز المستخدمة، ليتم الحصول على معادلة الخط المستقيم الممثل للخطية حيث Y تمثل الامتصاصية، وX تمثل التراكيز (قيست الامتصاصية للملونات الاصطناعية عند طول موجة nm427 sunset yellow و nm482 Tartrazine) و (Brilliant Blue nm 630).

2. تحديد ملون sunset yellow في المنتج A والمنتج B

1.2.3.2.3. الاستخلاص بالعمود الكروماتوغرافي (Column Chromatography) (Food)

Additives,2012

يتم نقل وزن معلوم من العينة (5 gr) ويمرر عبر عمود (cm 2,1×45) حاو على أكسيد الألمنيوم المحمض بحمض كلور الماء 1%， ويفصل الملون المدمص باستخدام محلول الأمونيا 1%. يتم تخمير الجزء المفصول حتى الجفاف على حمام مائي ساخن، ثم تحل البقية بحمض كلور الماء N 0,1 وتنقل إلى بالون معايرة 100 مل ويكم الحجم بالحمض ويتم قياس الامتصاصية عند طول موجة الامتصاص

الأعظمي الخاص بالمادة الملونة، ثم يحسب التركيز بتعويض القيم في معادلة الخط المستقيم المنحنى للمادة الملونة.

2.2.3.2.3 الاستخلاص بالصوف (SNS 47/1996; Farzianpour et al ,) (Wool Dyeing)

(2013)

يتم اتباع نفس خطوات العمل في الطريقة الوزنية(1.2.3) حتى مرحلة ادمساص اللون على قطعة الصوف، ليتم بعدها فصل الملون باستخدام محلول الأمونيا 1%， ثم التسخين حتى الحصول على الرسابة التي تحل بحجم من حمض كلور الماء 0,1 N ،ليكمل الحجم بعدها حتى 100 مل، لتقاس الامتصاصية على جهاز السبيكتروفوتوميتر عند طول موجة الامتصاص الأعظمي لملون الا Sunset yellow .

2.3.2.3 تحديد مزائج الملونات في المنتج D, C بطريقة العمود الكروماتوغرافي (Food Additives,2012)

يتم في البداية فصل مزيج المواد الملونة على العمود الحاوي على أوكسيد الألمنيوم باستخدام طور متحرك من البوتانول والماء المقطر وحمض الخل الثلجي بنسبة (20:12:5)، ثم شطفها باستخدام نفس الطور المتحرك، وتبخير محلات المستخدمة في حمام مائي حتى الحصول على الرسابات الملونة، ثم حل تلك الرسابات باستخدام مزيج من الميتانول والماء المقطر(1:1v/v) ومن ثم قياس امتصاصية المحتللات المفصولة عند طول موجة الامتصاص الأعظمي لكل منها.

3.3.2.3 تحديد مزائج الملونات في عينات المنتج D, C بطريقة كروماتوغرافيا الطبقة

(TLC-Thin Layer Chromatography)

(Marutoiu, 2011; Tripathi, 2004)

يتم في البداية تنشيط صفائح الطبقة الرقيقة الحاوية على السيليكاجيل كطور ثابت بوضعها في الحاضنة بدرجة حرارة (90_100°C) لمدة 8_10 دقائق للتخلص من الرطوبة وتفعيل السيليكاجيل. تخرج الصفائح من الحاضنة وتعدل حرارتها. يتم تحديد خط أفقى باستخدام قلم رصاص يبعد عن نهاية الطبقة مقدار cm³، يتم بعدها تطبيق قطرات من المواد الملونة المستخلصة بالصوف على الطبقة الرقيقة، وترحل باستخدام طور متحرك مؤلف من البوتانول والماء المقطر وحمض الخل بنسبة (20:12:5). تنتهي عملية الترحيل عندما يصل مستوى الطور المتحرك إلى حوالي 4 cm تحت النهاية العلوية للطبقة ثم تؤخذ بعدها لتجف. تتم عملية تحديد الملونات المفصولة في هذه المرحلة بقياس الـ Rf (المسافة التي تقطعها بقعة عينة الملون منسوبة إلى المسافة التي يقطعها الطور المتحرك). أما عند التحديد الكمي للمواد الملونة يتم تطبيق القطرات على الطبقة الرقيقة بحجم معلوم 10 µm ، لتنتم بعدها عملية الترحيل باستخدام

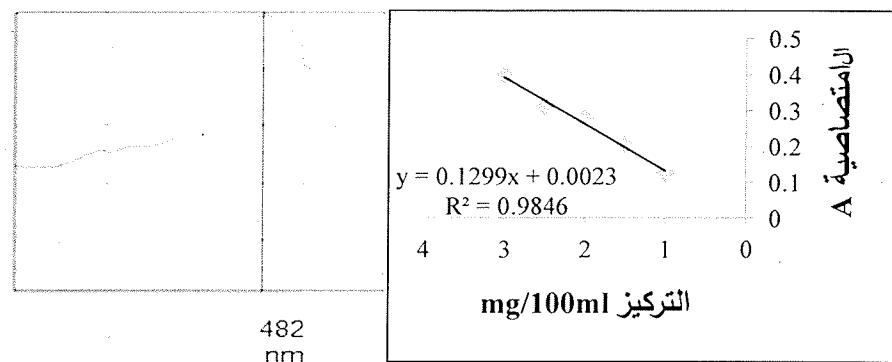
الطور المتحرك. بعد عملية الفصل تجف الصفائح ويتم قص البقع المقصولة وحلها باستخدام مزيج الميتانول والماء (1:1 v/v) لتقاس بعدها الامتصاصية على جهاز السيبيكتروفوتوميتر.

الفصل الرابع

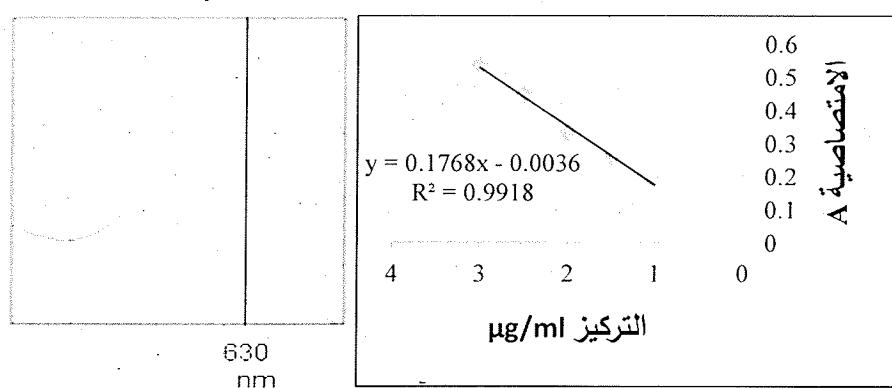
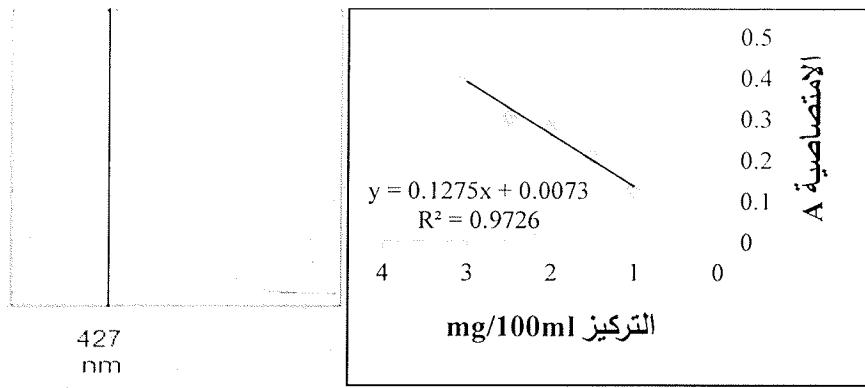
نتائج دراسة الملونات الاصطناعية في عينات المشروبات الغازية المحلية

تمت دراسة عينات المشروبات الغازية الحاوية على الملونات الاصطناعية وفق الاختبارات الدستورية وما تتطلبه الموصفات القياسية السورية. تم في هذه الدراسة استخدام مجموعة من الطرائق التحليلية المرجعية على مرحلتين. تم في المرحلة الأولى التحديد الكيفي للملونات الاصطناعية المسموحة أو الممنوعة ومقارنتها مع محتويات المشروب الغازي من المواد الملونة المذكورة في بطاقة بيان المنتج، ثم الانتقال إلى المرحلة الثانية من خلال التحديد الكمي للملونات المضافة ومقارنتها مع الموصفات القياسية السورية وبعض الموصفات العالمية.

الشكل(2) و(3) يمثل السلسل العيارية للملونات المدروسة وأطيافيها، وقمة الطيف عند طول موجة الامتصاص الأعظمي لكل منها، حيث المحور الأفقي يمثل قيم التراكيز والمحور العمودي يمثل قيم الامتصاصية.

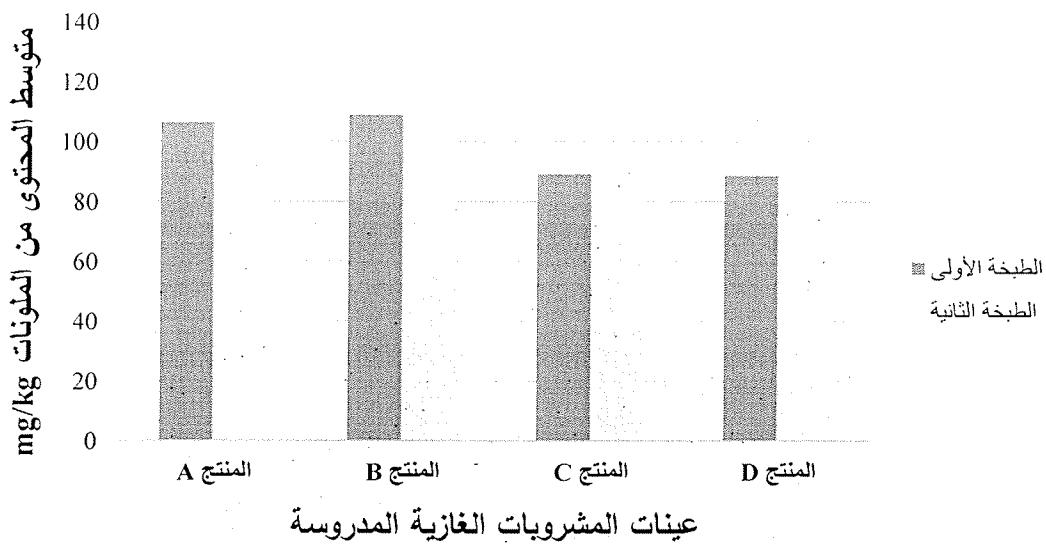


الشكل2: الطيف والسلسلة العيارية لـ Sunset yellow



1.4. تحديد المحتوى الكلي من المواد الملونة بالطريقة الوزنية

تم إجراء هذا الاختبار على بعض عينات المشروبات الغازية المشمولة بالبحث لقياس المحتوى الكلي من المواد الملونة الصناعية. تم تحضير محلول 50% من العينة في الماء المقطر ثم القيام بعملية استخلاص للمواد الملونة على الخيط الصوفي، تم قياس متوسط المحتوى من الملونات وكانت النتائج كما في الشكل (5) والجدول (7).



الشكل 5: متوسط المحتوى الكلى من الملونات الصناعية (mg/Kg) في العينات المدروسة باستخدام الطريقة الوزنية

الجدول 7: المحتوى الكلى من الملونات الصناعية في العينات المدروسة المقاس بالطريقة الوزنية

Soft drink product	Colorants	Lot	Total color%	Mean Total color%	Mean Total color mg/kg
A	Sunset yellow	1	0,0110	0,0106	106,6
			0,0102		
			0,0108		
		2	0,0114	0,0116	116,6
			0,0116		
			0,0120		
B	Sunset yellow	1	0,0108	0,0109	109
			0,0102		
			0,0118		
		2	0,0104	0,0116	116,6
			0,0124		
			0,0122		
C	Sunset yellow Tartrazine	1	0,0098	0,0089	89,3
			0,0082		
			0,0088		
		2	0,0098	0,0093	93,3
			0,0086		
			0,0096		
D	Tartrazine Brilliant Blue FCF	1	0,0088	0,0088	88,6
			0,0078		
			0,01		

		2	0,0080 0,0092 0,0106	0,0092	92,6
--	--	---	----------------------------	--------	------

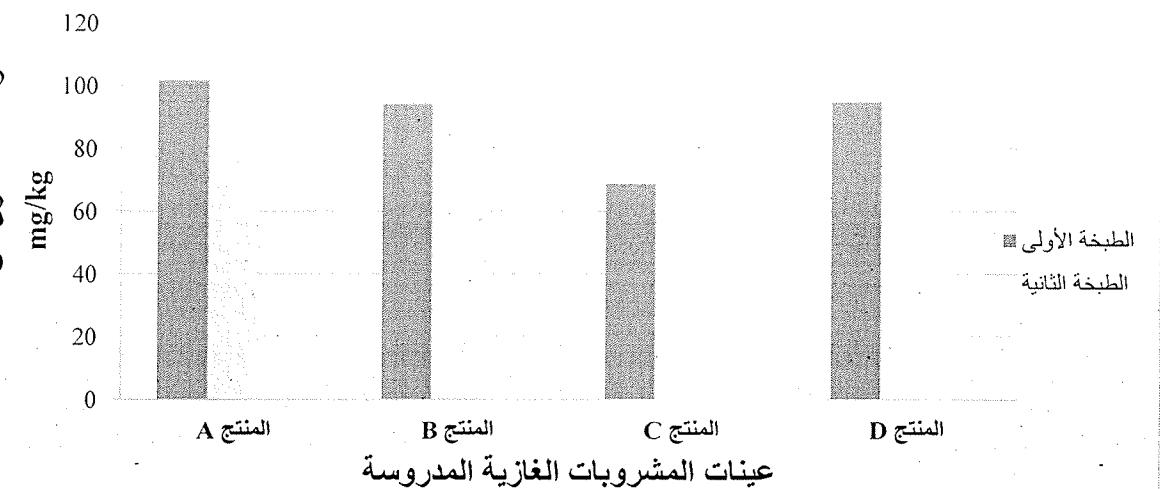
إن المحتوى الكلي من الملونات المحدد بالطريقة الوزنية كان كبيراً في جميع القياسات، وبحدود تجاوزت القيم القصوى المسموحة (mg/kg 100) لملون الد Sunset yellow في المنتج A والمنتج B، كما أن قيم تركيز مزائج الملونات كانت كبيرة أيضاً ولكن دون الحدود القصوى المسموحة لمزائج الملونات في المواصفات القياسية السورية (mg/kg 200).

2.4. تحديد المحتوى الكلى من المواد الملونة بطريقة كيلداهل

تمت دراسة المواد الملونة الاصطناعية باستخدام طريقة كيلداهل على بعض عينات المشروبات الغازية المشمولة بالبحث. وتم حساب نسبة الأزوت العام في العينات المدروسة بالاعتماد على الحجم المستهلك من حمض كلور الماء 0,1N بعد استخلاص المواد الملونة بطريقة العمود الكروماتوغرافي من N% (وزن الأخذة) من العينات. تم حساب النسبة المئوية للملونات بالاعتماد على نسبة الأزوت 30 gr المحسوبة على أساس الصيغ الكيميائية من الملونات كما في الجدول(8). تم قياس متوسط المحتوى من الملونات وكانت النتائج كما في الشكل(6) والجدول(9).

الجدول 8: قيم N% المحسوبة على أساس الصيغ الكيميائية للمواد الملونة

Colorant	Chemical formula	Molar Mass gr/mol	N%
Sunset Yellow	C16H10N2Na2O7S2	452,36374	6,1926
Tartrazine	C16H9N4Na3O9S2	534,35781	2,6212
Brilliant Blue FCF	C37H34N2Na2O9S3	792,84314	3,5332



الشكل 6: متوسط المحتوى الكلي من الملونات الاصطناعية (mg/Kg) باستخدام طريقة كيلداهل

الجدول 9: المحتوى الكلي من الملونات الاصطناعية في العينات المدروسة المقاس بطريقة كيلداهل

Soft drink product	Colorants	Sample number	N%	Pure dye%	Mean Pure dye mg/Kg	Mean Pure dye mg/Kg
A	Sunset yellow	1	0,00065	0,0105	105,5022	101,7342
			0,00060	0,0097	97,9663	
		2	0,00060	0,0097	97,9663	94,1984
			0,00070	0,0113	90,4305	
B	Sunset yellow	1	0,00056	0,0090	90,4305	94,1984
			0,00060	0,0097	97,9663	
		2	0,00060	0,0097	97,9663	90,4304
			0,00051	0,0082	82,8946	
C	Sunset yellow Tartrazine	1	0,00056	0,0063	63,5367	68,8314
			0,00065	0,0074	74,1261	
		2	0,00065	0,0074	74,1261	66,1840
			0,00051	0,0058	58,2419	
D	Tartrazine Brilliant Blue FCF	1	0,00060	0,0098	98,5744	94,7831
			0,00056	0,0090	90,9918	
		2	0,00056	0,0090	90,9918	87,2004
			0,00051	0,0083	83,4091	

إن المحتوى الكلي من الملونات المحدد بطريقة كيلداهل كان كبيراً في جميع القياسات، وبحدود تجاوزت القيم القصوى المسموحة لملون الا Sunset yellow في المنتج A في الطبخة الأولى. أما بالنسبة للطبخة الثانية من المنتج A وعينات المنتج B فقد كانت قيم تراكيز ملون الا Sunset yellow فيها قريبة من

الحدود القصوى المسموحة في المواصفات القياسية السورية. إن قيم تركيز مزائج الملونات كانت دون الحدود القصوى المسموحة لمزائج الملونات في المواصفات القياسية السورية (mg/kg 200).

تمت الدراسة باستخدام الطريقة الوزنية وطريقة كيلداهل على بعض عينات المشروبات الغازية إذ أن نوعية هذه الطرق كانت قليلة تجاه المتخللات المدروسة.

3.4. التحديد الكيفي والكمي للملونات بالطريقة الطيفية

1.3.4 تحديد ملون Sunset yellow في المنتج A والمنتج B بالطريقة الطيفية

تم في البداية حساب معامل الاسترداد لطريقة الامتصاص على الخيط الصوفى ومقارنته مع مردود الاستخلاص لطريقة العمود الكرومتوغرافي. في البداية تم تحضير محلول عياري لملون الـ Sunset yellow بتركيز $2,5 \text{ mg}/100 \text{ ml}$ ذو امتصاصية قدرها $0,3091$ ، تم فصل اللون المضاف بطريقه الخيط الصوفى وطريقة العمود الكرومتوغرافي. تم قياس الامتصاصية على جهاز السبيكتروفوتوميتير عند طول موجة الامتصاص الأعظمي للمادة الملونة ليتم بعدها حساب النسبة المئوية بين الكمية التي وجدت عملياً والكمية التي تمت إضافتها نظرياً، فكانت النتائج كما هو مبين في الجدول(10).

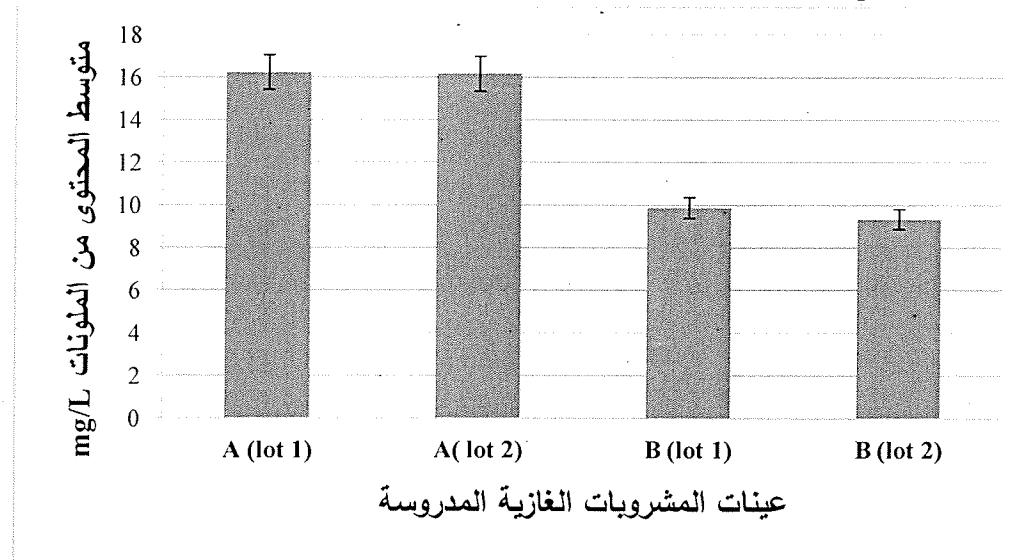
الجدول 10: النسبة المئوية للاسترداد لطريقة الخيط الصوفى وطريقة العمود الكرومتوغرافي

القياس	القياس الأول	الخيط الصوفى	العمود الكرومتوغرافي
		التركيز mg/100ml	التركيز mg/100ml
	القياس الثاني	2,3802	2,3156
	القياس الثالث	2,3687	2,3033
	القياس الرابع	2,3456	2,3548
	القياس الخامس	2,3017	2,3102
	القياس السادس	2,4526	2,2771
	المتوسط الحسابي X	2,2355	2,2848
	الانحراف المعياري S	2,3473	2,3076
	الانحراف المعياري النسبي RSD%	0,0728	0,0264
		3,1014	1,1440

القيمة الحقيقية	2,5	2,5
نسبة المئوية للاسترداد %	93,892	92,304

إن النسبة المئوية للاسترداد في طريقة الصوف كانت أكبر مما هي عليه في طريقة العمود الكروماتوغرافي، كما أن طريقة الصوف كانت أقل دقة من طريقة العمود الكروماتوغرافي وذلك عند مقارنة قيم الانحراف المعياري النسبي لكل من الطريقتين.

تمت دراسة ملون Sunset yellow في جميع عينات المنتج A والمنتج B بالطريقة الطيفية بعد الاستخلاص بالعمود الكروماتوغرافي والصوف، وتبين أن ملون الـ Sunset yellow كان الملون الوحيد المضاف إلى العينات مثل ما هو مذكور على بطاقة بيان المنتج من خلال مقارنة طيف الملون الذي تم استخلاصه مع طيف الـ Sunset yellow العياري. تم القياس من أجل جميع عينات المنتج المحلي والمستورد. تم حساب تركيز الملون بعد التعويض في معادلة الخط المستقيم فكانت التراكيز موضحة كما في الشكل(7) والجدول(11) لطريقة الاستخلاص بالعمود الكروماتوغرافي، والشكل(8) والجدول(12) لطريقة الاستخلاص بالصوف.

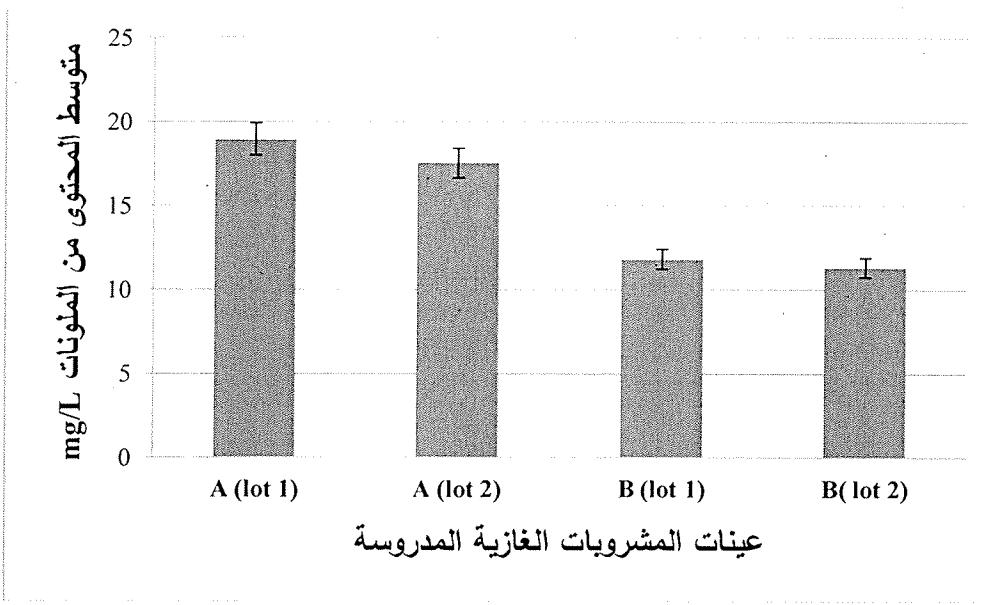


الشكل 7: متوسط محتوى عينات المنتج A, B من ملون الـ Sunset Yellow (mg/L) المحدد بالطريقة الطيفية بعد الاستخلاص بالعمود الكروماتوغرافي

الجدول 11: محتوى عينات المنتج Sunset Yellow A, B من المحدد بالطريقة الطيفية بعد الاستخلاص بالعمود

الクロマトグラフィ

Soft drink product	Labeled Colorantes	Determined Colorants	Concentration mg/L		Mean Concentration mg/L		RSD%	
			Lot 1	Lot 2	Lot 1	Lot 2	Lot 1	Lot 2
A	Sunset yellow	Sunset yellow	16,1354	16,0662	16,2457	16,1752	1,0279	1,2284
			16,2124	16,1354				
			16,5050	16,0508				
			16,0662	16,5742				
			16,3895	16,0816				
			16,1662	16,1431				
B	Sunset yellow	Sunset yellow	9,8999	9,2917	9,8960	9,3584	1,1782	1,6787
			9,9923	9,4996				
			9,7921	9,2070				
			9,7228	9,5842				
			9,9461	9,3687				
			10,0230	9,1993				



الشكل 8: متوسط محتوى عينات المنتج Sunset Yellow A, B من ملون الـ (mg/L)Sunset Yellow المحدد بالطريقة الطيفية بعد الاستخلاص بالصوف

الاستخلاص بالصوف

الجدول 12: محتوى عينات المنتج A, B من Sunset Yellow المحدد بالطريقة الطيفية بعد الاستخلاص بالصوف

Soft drink product	Labeled Colorantes	Determined Colorants	Concentration mg/L		Mean Concentration mg/L		RSD%	
			Lot 1	Lot 2	Lot 1	Lot 2	Lot 1	Lot 2
A	Sunset yellow	Sunset yellow	19,1993	18,0754	18,9607	17,5493	3,5647	2,0889
			19,3456	17,7213				
			19,0531	17,5365				
			19,8460	17,6366				
			18,2140	17,3364				
			18,1062	16,9899				
B	Sunset yellow	Sunset yellow	11,6012	11,2779	11,8218	11,3202	2,8718	3,0485
			11,9630	11,0007				
			12,1632	11,9861				
			11,5550	11,1162				
			12,2247	11,2394				
			11,4241	11,3010				

إن ملون الـ Sunset yellow كان الملون الوحيد المسماوح المضاف إلى العينات مثل ما هو مذكور على بطاقة بيان المنتج، وبتراكيز كانت أقل من الحدود القصوى المسماحة له في المواصفات القياسية السورية (mg/L 100) العالمية، علماً أن قيم التراكيز في طريقة الاستخلاص بالصوف كانت أكبر مما هي عليه عند الاستخلاص بالعمود الكروماتوغرافي.

2.3.4 تحديد مزائج الملونات في المنتج C, D بالعمود الكروماتوغرافي

تم حساب النسبة المئوية للاسترداد لطريقة العمود الكروماتوغرافي بالنسبة لمزائج الملونات، حيث تم تحضير محلول عياري من الـ Sunset yellow بتركيز 2,5 mg/100ml امتصاصيته 0,3091. و محلول عياري من الـ Tartrazine تركيزه 2,5 mg/100ml امتصاصيته 0,3008. تم مزج حجم من محلولين السابقين ثم أضيف 5 مل من المزيج (وليكن المزيج *C) إلى العمود الكروماتوغرافي ثم طبق الطور المتحرك وتم الحصول على المحتللات ثم حساب تراكيزها والنسبة المئوية لاسترداد كل منها، كما تم تحضير محلول عياري لـ Brilliant Blue FCF بتركيز 1,5 µg/ml امتصاصيته 0,2572 تم مزج حجم من هذا محلول مع حجم من محلول عياري للترترازين تركيزه 2,5 mg/100ml امتصاصيته 0,3006. وأضيف 5 مل من المزيج (وليكن المزيج *D) إلى العمود الكروماتوغرافي ثم طبق الطور المتحرك وتم الحصول

على المحتللات ثم حساب تراكيزها والسبة المئوية لاسترداد كل منها فكانت النتائج موضحة كما في الجدول (13).

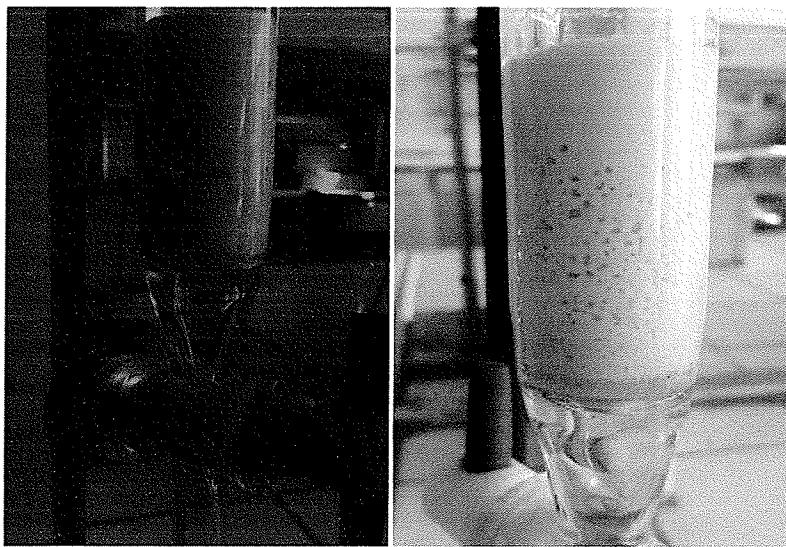
الجدول 13: النسبة المئوية للاسترداد عند فصل مزيج الملونات بطريقة العمود الكروماتوغرافي

القياس	العمود الكروماتوغرافي		العمود الكروماتوغرافي	
	المزيج C*		المزيج D*	
	Sunset yellow mg/100ml التركيز	Tartrazine mg/100ml التركيز	Brilliant Blue FCF التركيز µg/ml	Tartrazine mg/100ml التركيز
القياس الأول	2,3156	2,1976	1,3964	2,2886
	2,3533	2,2909	1,3218	2,3035
	2,2994	2,2979	1,3563	2,2070
المتوسط الحسابي X	2,3227	2,2619	1,3581	2,2663
S اانحراف المعياري	0,0374	0,0547	0,036	0,0692
RSD%	1,6101	2,41	2,6507	3,0534
Xr القيمة الحقيقة	2,5	2,5	1,5	2,5
Recovery%	92,908	90,476	90,54	90,652

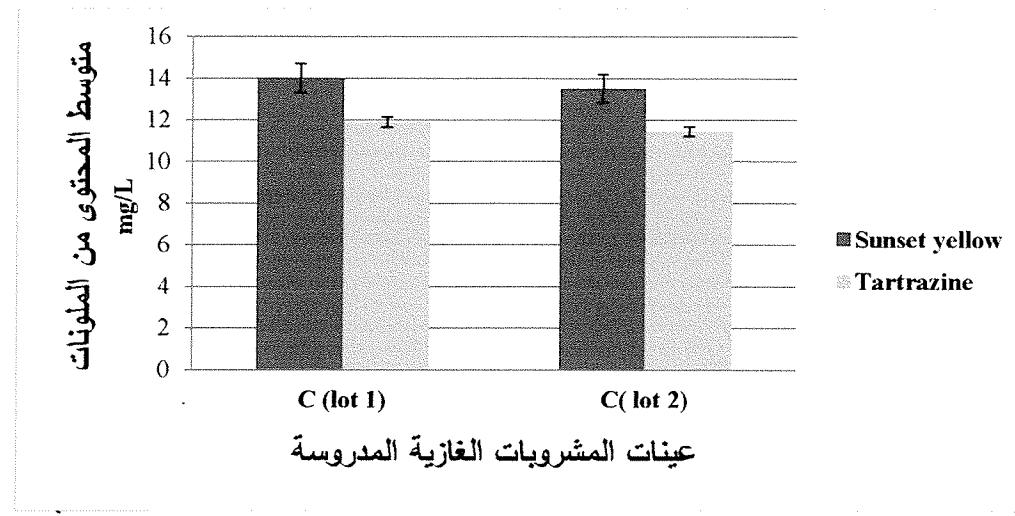
إن النسبة المئوية للاسترداد عند فصل مزيج المواد الملونة كانت أكبر من 90% وبقيم انحراف معياري نسبي أقل من 10%.

تم في البداية فصل مزيج المواد الملونة على العمود باستخدام طور متحرك من البوتانول والماء المقطر وحمض الخل الثلجي بنسبة (5:12:20)، ثم شطفها باستخدام نفس الطور المتحرك. تم جمع ملونات الـ Tartrazine والـ Sunset yellow في عينات المنتج C كل على حدة، وملونات الـ Tartrazine والـ Brilliant Blue FCF في عينات المنتج D كل على حدة، الشكل (9) و(10). تم تبخير محلات المستخدمة على حمام مائي حتى الحصول على روابط ملونتين، تم حل تلك الروابط باستخدام مزيج من الميغانول والماء المقطر (1:l/v) ومن ثم قياس امتصاصية كل مادة ملونة عند طول موجة الامتصاص الأعظمي لكل منها. تم القياس على ثلاثة مكررات من أجل جميع عينات المنتجات C, D.

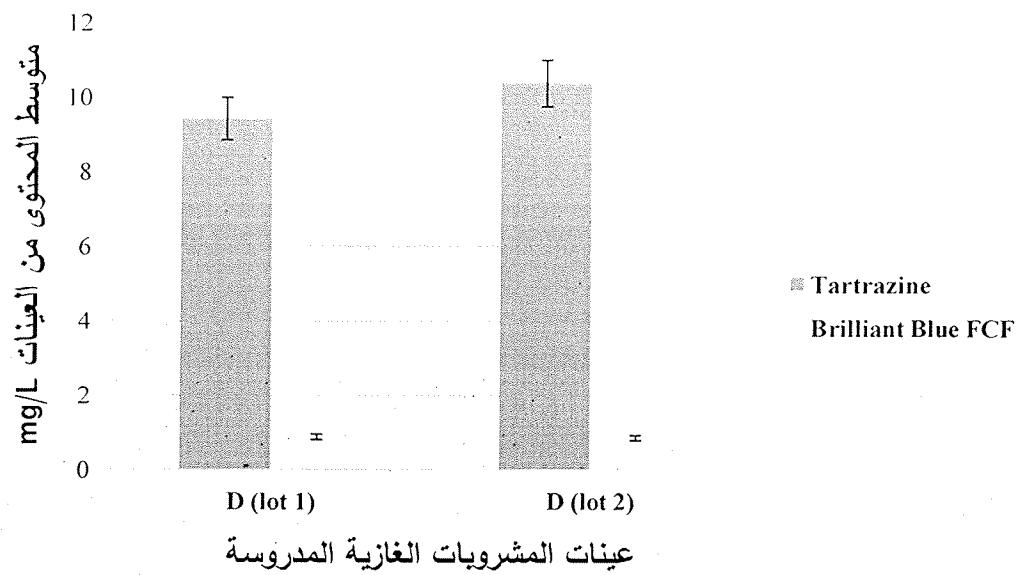
كانت التراكيز موضحة كما في الشكل (11) و(12) والجدول (14) و(15) بالنسبة للمنتج C, D.



الشكل 9: يبين الملونات المفصولة في المنتج C
الشكل 10: يبين الملونات المفصولة في المنتج D



الشكل 11: متوسط محتوى المنتج C من الملونات المحددة بطريقة العمود الكروماتوغرافي



الشكل 12: متوسط محتوى المنتج D من الملونات المحددة بطريقة العمود الكروماتوغرافي

الجدول 14: محتوى عينات المنتج C من مزيج الملونات بعد فصلها بطريقة العمود الكروماتوغرافي

Soft drink product	Labeled Colorants	Determined Colorants	Concentration mg/L		Concentration mg/L X		RSD%	
			Lot 1	Lot 2	Lot 1	Lot 2	Lot 1	Lot 2
C	Sunset yellow	Sunset yellow	13,7644	13,6874	13,9786	13,4898	2,4852	2,3476
			13,9414	13,6566				
			13,6874	13,4719				
			14,2802	13,8722				
			13,6797	13,0177				
			14,5188	13,2332				
	Tartrazine	Tartrazine	12,1490	11,3725	11,8548	11,4287	2,6866	3,8762
			11,9843	11,2862				
			11,9058	11,0431				
			11,6784	11,8352				
			11,3019	10,9568				
			12,1098	12,0774				

الجدول 15: محتوى عينات المنتج D من مزيج الملونات بعد فصلها بطريقة العمود الكروماتوغرافي

Soft drink product	Labeled Colorants	Determined Colorants	Concentration mg/L		Concentration mg/L X		RSD%
			Lot 1	Lot 2	Lot 1	Lot 2	
D	Tartrazine	Tartrazine	9,4509	10,0156	9,4300	10,3908	4,2269
			9,0823	10,2117			
			8,8470	10,4			
			9,7098	10,6039			
			9,9137	10,4156			
			9,5764	10,6980			
	Brilliant Blue FCF	Brilliant Blue FCF	0,8817	0,8693	0,8964	0,8790	3,3467
			0,8959	0,8998			
			0,9202	0,8817			
			0,9292	0,9230			
			0,8421	0,8614			
			0,9095	0,8993			

عند مقارنة أطيفات المحتللات مع أطيفات الملونات العيارية تبين أن المنتجات C, D احتوت على الملونات المسموحة المذكورة على بطاقة بيان المنتج وبتراكيز كانت أقل من الحدود القصوى المسموحة في الموصفات القياسية السورية والعالمية.

3.3.4 تحديد مزائج الملونات في المنتج C, D بطريقة TLC

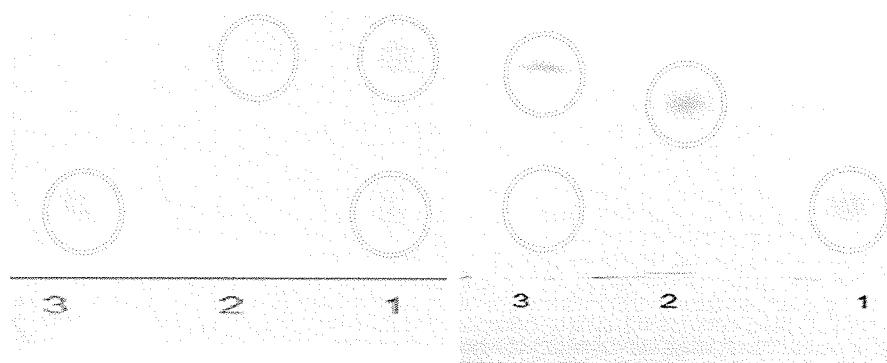
تم حساب النسبة المئوية للاسترداد لطريقة كروماتوغرافيا الطبقة الرقيقة بالنسبة لمزائج الملونات. حيث تم تحضير محلول عياري من الا Sunset yellow تركيزه 2,5 mg/100ml امتصاصيته 0,3091. ومحول عياري من الا Tartrazine تركيزه 2,5 mg/100ml امتصاصيته 0,3010. تم مزج حجوم من المحلولين السابقين ثم أضيف 5 مل من المزيج (وليكن المزيج C**) إلى الطبقة الرقيقة ثم طبق الطور المتحرك وتم الحصول على المحتللات ثم حساب تراكيزها والنسبة المئوية لاسترداد كل منها. كما تم تحضير محلول عياري Brilliant Blue FCF تركيزه 1,5 µg/ml امتصاصيته 0,2573 تم مزج حجم من هذا المحلول مع حجم من محلول عياري للتترازين تركيزه 2,5 mg/100ml امتصاصيته 0,3012، وأضيف 5 مل من المزيج (وليكن المزيج D**) إلى الطبقة الرقيقة ثم طبق الطور المتحرك وتم الحصول على المحتللات ثم قمنا بحساب تراكيزها والنسبة المئوية لاسترداد كل منها فكانت النتائج موضحة كما في الجدول (16).

الجدول 16: النسبة المئوية للاسترداد عند فصل مزيج الملونات بطريقة TLC

القياس	TLC		TLC	
	C** المزيج		D** المزيج	
	Sunset yellow mg/100ml التركيز	Tartrazine mg/100ml التركيز	Brilliant Blue FCF μg/ml التركيز	Tartrazine mg/100ml التركيز
القياس	القياس الأول	2,3382	2,3903	1,3979
	القياس الثاني	2,3333	2,3355	1,3490
	القياس الثالث	2,3997	2,3164	1,4049
المتوسط الحسابي X		2,3570	2,3474	1,3839
الانحراف المعياري S		0,0346	0,0374	0,0282
RSD%		1,4679	1,5932	2,0377
Xr القيمة الحقيقة		2,5	2,5	1,5
Recovery%		94,28	93,896	92,26
				92,88

إن النسبة المئوية للاسترداد عند فصل مزيج المواد الملونة كانت أكبر من 90% ويقيم انحراف معياري نسيبي أقل من 10%. عند مقارنة النسبة المئوية للاسترداد والانحراف المعياري النسيبي في طريقيتي العمود الكروماتوغرافي والـ TLC تبين أن الأخيرة كانت بنسبة استرداد أكبر كما أنها كانت طريقة أكثر دقة.

تم إجراء هذا الاختبار على جميع عينات المشروبات الغازية لمنتجات C D المشمولة بالبحث، حيث تم في البداية استخلاص المواد الملونة من العينات بطريقة العمود الكروماتوغرافي، وبعد الحصول على الرسابة الملونة تم تطبيق قطرات منها باستخدام الأنابيب الشعرية على صفائح السليكا جيل وباستخدام البوتانول والماء المقطر وحمض الخل الثلجي (20:12:5) كطور متحرك. تمت عملية الفصل الكامل للملونات خلال ساعة من الزمن، ثم تمت مقارنة قيم الـ Rf لبقع الملونات الموجودة في العينات مع بقع الملونات العيارية فكانت كما في الشكل(13)و(14) والجدول(17)، تمت بعدها عملية مقارنة أطیاف المحتللات مع أطیاف الملونات العيارية بعد اقتصاص بقع الملونات المفصولة، الشكل(15).

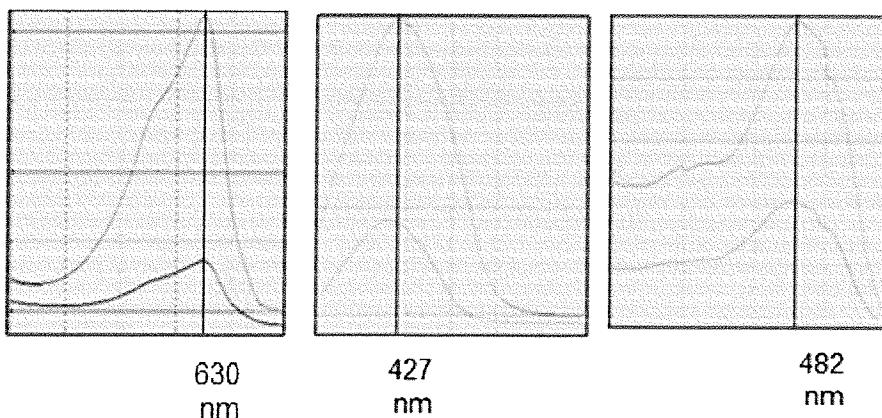


الشكل14: كروماتوغرام الملونات المفصولة في المنتج D (كشف كيفي)، 1.(في الأسفل) بقعة الد Tartrazine المفصولة في العينة ، 1.(في الأعلى) بقعة الد B.Blue المفصولة في العينة، 2. بقعة الد B.Blue العياري، 3. بقعة الد Tartrazine العياري.

الشكل13: كروماتوغرام الملونات المفصولة في المنتج C (كشف كيفي)، 1.بقعة الد Tartrazine العياري، 2.بقعة الد Sunset yellow العياري، 3.(إلى الأسفل) بقعة الد Tartrazine المفصولة في العينة، 3.(إلى الأعلى) بقعة الد Sunset yellow المفصولة في العينة.

الجدول17: قيم الد Rf للمواد الملونة في العينات مقارنة مع قيم الد Rf للملونات العيارية

Soft drink Product	Labeled Colorants	Determined colorants	Determined Rf for samples' colorants	Determined Rf for standard colorants
C	Sunset yellow	Sunset yellow	0,7692	0,7094
	Tartrazine	Tartrazine	0,4786	,0,4957
D	Tartrazine	Tartrazine	0,4552	0,4390
	B.Blue FCF	B.Blue FCF	0,8455	0,8292

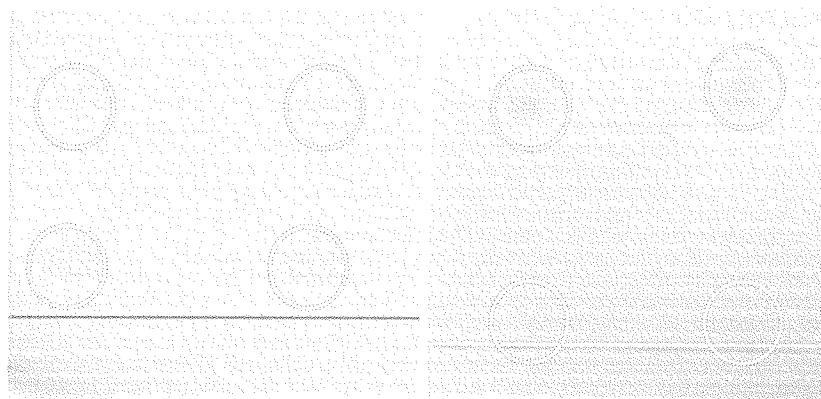


الشكل 15: طيف الملونات المضافة إلى العينات مقارنة مع طيف الملونات العيارية

عند مقارنة قيم الـ R_f وطيف المواد الملونة ومقارنتها مع قيم الـ R_f وأطيف الملونات العيارية تبين أن عينات المنتج C المحلي لم تكن حاوية على أي ملونات اصطناعية ممنوعة بل كانت تحتوي على مزيج ملونين مسموحين هي ملونات الـ Tartrazine Sunset yellow والذكورة على بطاقة البيان. عينات المنتج D المحلي لم تكن حاوية على أي ملونات اصطناعية ممنوعة بل كانت تحتوي على مزيج ملونين مسموحين هي ملونات الـ Tartrazine Brilliant Blue FCF.

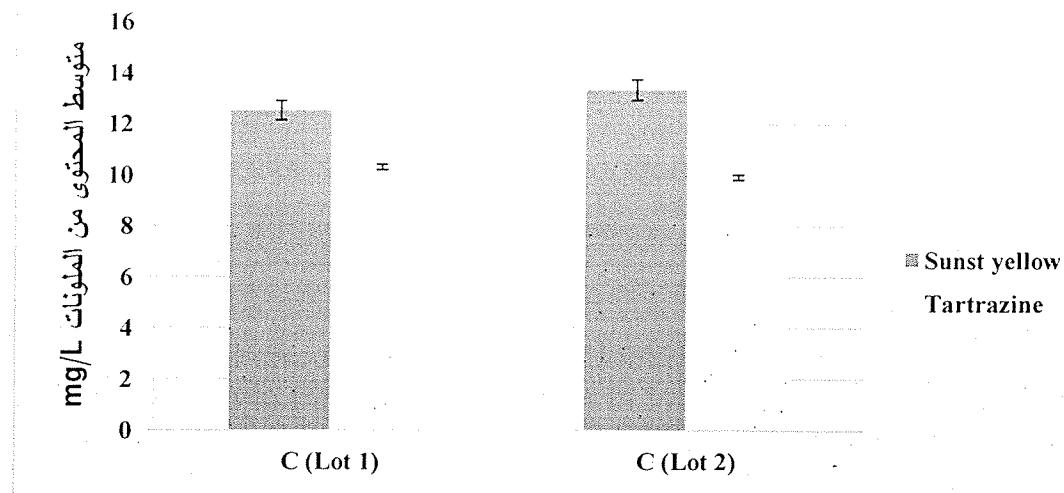
من أجل التحديد الكمي تم اقتصاص البقع الملونة الشكل(16)و(17) وحلها بمزيج الميتابنول والماء المقطر (v/v 1:1) ثم قياس امتصاصيتها على جهاز السبيكتروفوتوميتر عند طول موجة الامتصاص الأعظمي الخاص بكل مادة ملونة. تم القياس على ثلاثة مكررات من أجل جميع عينات المنتج C, D. فكانت النتائج كما في الشكل(18) الجدول(18) بالنسبة للمنتج C. والشكل(19) والجدول(19) بالنسبة للمنتج

.D



الشكل 16: كروماتوغرام الملونات المفصولة في المنتج D (كشف كسي)، إلى الأسفل بقع الـ Tartrazine وإلى الأعلى بقع الـ B.Blue في العينة (حجم البقعة 10 μL).

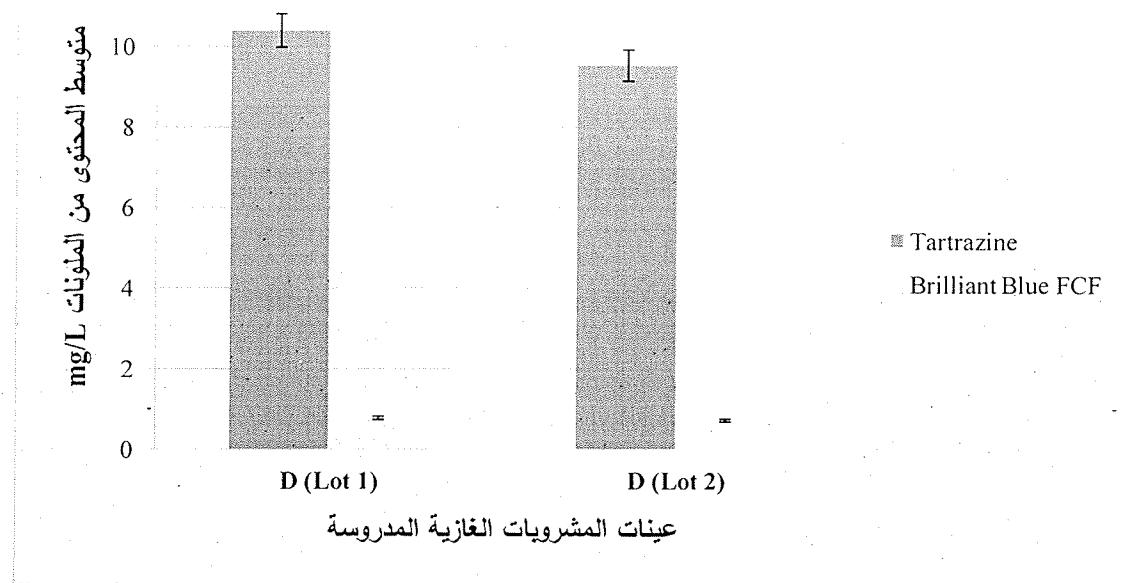
الشكل 17: كروماتوغرام الملونات المفصولة في المنتج C (كشف كسي)، إلى الأسفل بقع الـ Tartrazine وإلى الأعلى بقع الـ Sunset yellow المفصولة في العينة (حجم البقعة 10 μL).



الشكل 18: محتوى المنتج C من الملونات الاصطناعية بعد فصلها بطريقة TLC

الجدول 18: محتوى عينات المنتج C من الملونات الاصطناعية المحددة بطريقة TLC

Soft drink product	Labeled Colorants	Determined Colorants	Concentration mg/L		Mean Concentration mg/L		RSD%	
			Lot 1	Lot 2	Lot 1	Lot 2	Lot 1	Lot 2
C	Sunset yellow	Sunset yellow	12,5040	13,5679	12,5323	13,3481	1,9796	2,1785
			12,3501	12,9611				
			12,5526	13,2119				
			12,8522	13,5517				
			12,6336	13,6812				
			12,3015	13,1148				
	Tartrazine	Tartrazine	10,2936	9,9601	10,3198	9,9269	2,4196	2,5949
			10,1443	10,0431				
			10,3682	9,9435				
			10,6751	9,7360				
			9,9618	9,5451				
			10,4761	10,3336				



الشكل 19: محتوى المنتج D من الملونات الاصطناعية بعد فصلها بطريقة TLC

الجدول 19: محتوى عينات المنتج D من الملونات الاصطناعية المحددة بطريقة TLC

Soft drink product	Labeled Colorants	Determined Colorants	Concentration mg/L		Mean Concentration mg/L		RSD%
			Lot 1	Lot 2	Lot 1	Lot 2	
D	Tartrazine	Tartrazine	10,0996	9,6160	10,4041	9,5425	2,2654
			10,3405	9,3668			
			10,5481	9,8653			
			10,2657	9,6409			
			10,7807	9,2669			
			10,3303	9,4996			
D	Brilliant Blue FCF	Brilliant Blue FCF	0,7891	0,7634	0,7866	0,734	2,1993
			0,7710	0,7097			
			0,7640	0,7313			
			0,8019	0,7365			
			0,8118	0,7511			
			0,7821	0,7120			

إن المنتجات D تحتوت على الملونات المسموحة المذكورة على بطاقة بيان المنتج وبتراكيز كانت أقل من الحدود القصوى المسموحة في المواصفات القياسية السورية والعالمية.

إن نتائج تراكيز الملونات الاصطناعية في عينات المنتج A, B, C, D كانت أكبر مما هي عليه نظراً لأن معامل الاسترداد لطرق الاستخلاص بالصوف أو العمود الكروماتوغرافي أو كروماتوغرافيا الطبقة الرقيقة كانت أكبر من 90%.

إن النتائج التي خلصت إليها هذه الدراسة كانت متوافقة مع نتائج الكثير من الدراسات التي تناولت موضوع الملونات الاصطناعية في العينات الغذائية السائلة. فالملونات الاصطناعية كانت ملونات مسموحة كما في بعض الدراسات(Tripathi,2004; Minioti,2007)، ومضافة إلى العينات بتراكيز دون الحدود القصوى المسموحة كما في بعض الدراسات الأخرى(Hajimahmoodi,2013; Ma,2006). إن ملونات الا Sunset yellow, Tartrazine والمضافة بشكل مزيج تم تحديدها بتراكيز متوافقة مع نتائج دراسة للباحث(Diacu and Ene,2009). كما أن ملونات الا Tartrazine, Brilliant Blue والمضافة بشكل مزيج تم تحديدها أيضاً بتراكيز متوافقة مع نتائج دراسة للباحث(Antakli, 2015).

تمت مقارنة النتائج التي تم الحصول عليها من الدراسة مع المواصفات القياسية السورية وبعض المواصفات العالمية، كما في الجدول (20).

الجدول 20: محتوى العينات المدرosaة من الملونات الاصطناعية ومقارنتها مع المواصفات السورية والعالمية.

Soft drink product	Analysis method		Range of permitted colours ppm			GMP UK	GMP USA	Permitted Level ppm Australia	Permitted Level ppm India	Permitted level ppm Syria
			E110	E102	E133					
A	Spectrophotometric method	Column Chromatography	16,2104	-	-	1-20	5-200	70	100	100
		Wool dying	18,255	-	-					
B	Spectrophotometric method	Column Chromatography	9,6272	-	-					
		Wool dying	11,571	-	-					
C	Spectrophotometric method	Column Chromatography	13,7342	11,6417	-					
	Spectrophotometric method	Thin layer Chromatography	12,9402	10,1233	-					
D	Spectrophotometric method	Column Chromatography	-	9,9104	0,8877					
	Spectrophotometric method	Thin layer Chromatography	-	9,9733	0,7603					

يبين من الجدول أن كل الملوثات المضافة إما بشكل مفرد أو بشكل مزيج إلى عينات المشروبات الغازية المدروسة كانت متوافقة مع المواصفات القياسية السورية والعالمية. وعلى هذا الأساس تم اعتبار جميع العينات آمنة وصالحة للاستهلاك.

الاستنتاجات

Conclusions

- تم في هذه الدراسة مراقبة بعض الملونات الاصطناعية المضافة إلى عينات لمشروبات غازية متوفرة تجاريًا في السوق المحلية. تناولت هذه الدراسة موضوع المراقبة من خلال التحديد الكيفي عن وجود المواد الملونة الاصطناعية الممنوعة والمسموحة، ومن ثم التحديد الكمي للملونات المضافة باستخدام عدة طرائق تحليلية.
- تم تحديد المحتوى الكلي من الملونات المضافة بالطريقة الوزنية وكان متوسط تركيزها mg/kg كما يلي:
 - المنتج (A) 106,6 للطباخة الأولى، 116,6 للطباخة الثانية.
 - المنتج (B) 109 للطباخة الأولى، 116,6 للطباخة الثانية.
 - المنتج (C) 89,3 للطباخة الأولى، 93,3 للطباخة الثانية.
 - المنتج (D) 88,6 للطباخة الأولى، 92,3 للطباخة الثانية.
- تم تحديد المحتوى الكلي من الملونات المضافة بطريقة كيلداهل وكان متوسط تركيزها mg/kg كما يلي:
 - المنتج (A) 101,7342 للطباخة الأولى، 94,1984 للطباخة الثانية.
 - المنتج (B) 94,1984 للطباخة الأولى، 90,4304 للطباخة الثانية.
 - المنتج (C) 68,8314 للطباخة الأولى، 66,1840 للطباخة الثانية.
 - المنتج (D) 94,7831 للطباخة الأولى، 87,2004 للطباخة الثانية.
- تمت دراسة الملونات كيماياً في عينات المنتج A المحلي والمنتج B المستورد بطبعتين متتاليتين باستخدام طريقة الفصل على العمود الكرومانتوغرافي والإدامصاص على الخيط الصوفي. تبين بعد عملية الفصل وقياس الامتصاصية أن الملونات المضافة كانت عبارة عن ملون وحيد هو الـ Sunset yellow مثل ما هو مذكور على بطاقة بيان المنتج، وأن تركيز هذا الملون كانت ضمن مجال الحدود المسموحة له في المواصفات السورية القياسية والعالمية. كانت التركيز (mg/L) بالنسبة للمنتج A 16,2457 و 16,1752 محددة بطريقة العمود الكرومانتوغرافي للطبعتين الأولى والثانية على الترتيب. 18,9607 و 17,5493 محددة بطريقة الخيط الصوفي للطبعتين الأولى والثانية على الترتيب. أما التركيز في المنتج B كانت 9,8960 و 9,3584 محددة

بطريقة العمود الكروماتوغرافي للطختين الأولى والثانية على الترتيب. 11,8218 و 11,3202 محددة بطريقة الخيط الصوفي للطختين الأولى والثانية على الترتيب.

- إن النسبة المئوية للاسترداد في طريقة الفصل على العمود الكروماتوغرافي كانت أقل مما هي عليه في طريقة الخيط الصوفي، علمًاً أن كلتا النسبتين كانت ضمن المجال المقبول (90-110%).
- تم تحديد ذاتية الملونات المضافة على شكل مزاج باستخدام طريقة العمود الكروماتوغرافي. وبعد عملية الفصل يتم تحديد الذاتية من خلال طبع الامتصاصية المميز لكل مادة، وتم التأكيد من أن المواد الملونة كانت ملونات مسمومة ومضافة إلى العينات مثل ما هي مذكورة على بطاقة بيان المنتج. باستخدام طريقة العمود الكروماتوغرافي تم تحديد تراكيز (mg/L) الملونات الاصطناعية في عينات المنتج C والمنتج D ، فكانت في المنتج (C) 13,9786 و 13,4898 لملون الا Sunset yellow في الطختين الأولى والثانية على الترتيب، 11,8548 و 11,4287 لملون الا Tartrazine في الطختين الأولى والثانية على الترتيب. أما في المنتج (D) فكانت التراكيز 9,4300 و 0,8964 و 0,3908 لملون الا Tartrazine في الطختين الأولى والثانية على الترتيب، 0,8790 لملون الا Brilliant Blue FCF في الطختين الأولى والثانية على الترتيب.
- تم تحديد ذاتية الملونات المضافة على شكل مزاج بطريقة كروماتوغرافيا الطبقة الرقيقة. من خلال مقارنة قيم الا Rf لبقع المواد الملونة في العينات المدروسة مع قيم الا Rf لبقع الملونات العيارية وتم التأكيد من أنها نفس الملونات المسمومة والمذكورة على بطاقة البيان. ثم تم الانتقال إلى مرحلة تحديد تراكيز الملونات الاصطناعية (mg/L) فكانت في المنتج (C) 12,5323 و 13,3418 لملون الا Sunset yellow في الطختين الأولى والثانية على الترتيب، 10,3198 و 9,9269 لملون الا Tartrazine في الطختين الأولى والثانية على الترتيب. أما في المنتج (D) فكانت التراكيز 10,4041 و 9,5425 لملون الا Tartrazine في الطختين الأولى والثانية على الترتيب، 0,7866 و 0,734 لملون الا Brilliant Blue FCF في الطختين الأولى والثانية على الترتيب.
- إن نتائج قياس المحتوى الكلي من الملونات بالطريقة الوزنية وطريقة كيلداهل وعند مقارنتها مع نتائج الطريقة الطيفية(بعد الاستخلاص بالعمود الكروماتوغرافي و الا TLC) تبين أنها كانت غير حساسة لقياس الملونة الاصطناعية عندما تضاف إلى العينات بكميات قليلة.
- تم اعتبار جميع العينات آمنة وصالحة للاستهلاك؛ إذ أنها كانت تحتوي على ملونات اصطناعية مسمومة وبتراكيز أقل من الحدود المسموحة في المواصفات القياسية السورية والعالمية.

النَّوْصِيَّات

Recommendations

خلص هذا البحث لمجموعة من المقترنات والتوصيات هي:

- متابعة الدراسة في مراقبة الملونات الاصطناعية المضافة إلى مختلف أصناف المنتجات الغذائية السائلة والمصلبة وبشكل خاص أغذية الأطفال المتوفرة في السوق المحلية.
- التأكد من تطبيق التشريعات والقوانين الناظمة لجودة الأغذية في السوق المحلية وفق ما تتطلبه المواصفات القياسية السورية.
- توعية المواطنين للمخاطر الصحية التي قد تترجم عن الاستهلاك الزائد للملونات الاصطناعية.

المراجع

References

- Akacy. O., Sable. P., Dalgin. MH. The importance of color in product choice among young Hispanic, Caucasian and African-American groups in the USA. International Journal of Business and Social Science Vol. 3 No. 6; [Special Issue -March 2012].
- Alves. P. S., Brum. M. D., Branco de Andrade. C. E., Pereira Netto. D. A. *Determination of synthetic dyes in selected foodstuffs by high performance liquid chromatography with UV-DAD detection.* Food Chemistry 107 (2008) 489–496.
- AOAC International, *Official Methods of Analysis*, 17th edition, Current through revision,1, 2002.
- Babu, S. and Shenoliker, I. S. 1995. "Health and nutritional implications of food colours." *Ind. J. Med. Res.* 102: 245-249.
- Botek. P. Poutsca. J., Hajslova. J. *Determination of Banned Dyes in Spices by Liquid Chromatography–Mass Spectrometry.* Czech J. Food Sci. Vol. 25, No. 1: 17–24, 2007.
- Cady. SS. *Visible spectrophotometry analysis of a food dye in a commercial beverage: skill building lab.* 2013.
- Chanlon. S., Joly-Pottuz. L., Chatelut. M., Vittori. O., Cretier. JL. *Determination of Carmoisin, Allura red and Ponceau 4R in sweets and soft drinks by differential pulse polarography.* Journal of food composition and analysis. Vol 18, Issue 6, September 2005, Pages 503-515.
- Codex General Standard For Food Additives, Codex Stan 192-1995.
- Culzoni. MJ., Schenone. AV., Liamas. NE., Garrido. M., Di Nezio. MS., Fernandes Band. BS., Goicoechea. HC. *Fast chromatographic method for the determination of dyes in beverages by using high performance liquid chromatography-diode array detection data and second order algorithms.* Journal of chromatography A. Vol 1216, Issue 42, 16 October 2009, Pages 7063-7070.
- Diau. E., Ene. CE. *Simultaneous Determination of Tartrazine and Sunset Yellow in Soft Drinks by Liquid Chromatography.* REV. CHIM. (Bucuresti), 60, Nr 8, 2009.
- European Food Safty Authority (EFSA). *Scientific Opinion on the re-evaluation of Sunset Yellow FCF (E 110) as a food additive.* EFSA Journal 2009; 7(11):1330.
- EL-Faki. AE., Eisa. ES. *Physico-Chemical Characteristics of Some Soft Drinks of Sudan During Shelf Life.* Journal of Science and Technology 11 (2) March 2010.
- EL-Shahawi. MS., Hamza. A., AL-Sibaai. AA., Bashammakh. AS., AL-Saidi. HM. *A new method for analysis of Sunset yellow in food samples based on cloud point extraction prior to spectrophotometric determination.* Journal of industrial and engineering chemistry. Vol 19, Issue 2, 25 march 2013, Pages 529-535.
- EL_Sheikh. H.A., AL_Deges. S. Y. *Spectrophotometric determination of food dyes in soft drinks by second order multivariate calibration of the absorbance spectra-pH data matrices.* Dyes and Pigments 97 (2013) 330-339.
- EL_Wahab. HM., Moram. GS. *Toxic effects of some synthetic colorants and/or flavor additives on male rats.* Toxicol Ind Health. 2013 Mar;29(2):224-32.
- Ergene. A., Ada. K., Tan. S., Katirciolu. H, "Removal of Remazol Brilliant Blue R dye from aqueous solutions by adsorption onto immobilized *Scenedesmus quadricauda*: equilibrium and kinetic modeling studies," *Desalination*, vol. 249, no. 3, pp.1308–1314, 2009.
- European food safty authority (EFSA). *Scientific Opinion on the re-evaluation of Sunset Yellow FCF (E 110) as a food additive.* EFSA Journal 2009; 7(11):1330.

- Evans. R. *Survey of colours in soft drinks*. Food standards agency, No37/03, May 2003.
- Farzianpour. F., Khaniki. J. H., Younesian. M., Ghahferkhi. B.B., Sadeghi. M., Hosseini. S. *Evaluation of food color consumption and determinating color type by thin layer chromatography*. American Journal of Applied Sciences, 10 (2): 172-178, 2013.
- FDA/CFSAN. *Background Document for the Food Advisory Committee: Certified Color Additives in Food and Possible Association with Attention Deficit Hyperactivity Disorder in Children*. March 30-31, 2011 Food Advisory Committee.
- FI, 2010. Food ingredients and colors. Food Insight.
- Food standards agency. *Guidelines on approaches to the replacement of Tartrazine, Allura Red, Ponceau 4R, Quinoline Yellow, Sunset Yellow and Carmoisine in food and beverages*, March 2011.
- Garber. L.L., Hyatt. E.M., Starr. R.G., *The effect of food color on perceived flavor*. Journal of marketing Theory and Practice, Fall 2000.
- Ghoreishi. SM., Behpour. M., Golestaneh. M. *Simultaneous determination of Sunset yellow and Tartrazine in soft drinks using gold nanoparticles carbon paste electrode*. Food Chemistry. Vol 132, Issue 1, 1 May 2012, Pages 637-641.
- Giovine.DL., Bocca. PA. *Determination of synthetic dyes in ice-cream by capillary electrophoresis*. Food Control. Vol 14, Issue 3, April 2003, Pages 131-135.
- Griffiths. JC. *Coloring food and beverages*. Food technology. May 2005. Vol. 59, No.5.
- Hajimahmoodi. M., Afshariamanesh. M., Moghaddam. G., Sadeghi. N., Oveisi.MR., Jannat. B., Pirhadi. E., Zamani Mazdeh. F., Kanan. H. *Determination of eight synthetic dyes in food stuffs by green liquid chromatograph*. Food addit contam part A, Chem anal control expo risk assess. 2013;30(5):780-5.
- Huang. Y. H., Shih. C. Y., Chen. C. Y. *Determining eight colorants in milk beverages by capillaryelectrophoresis*. Journal of Chromatography A, 959 (2002) 317–325.
- International food information council(IFIC) foundation, US food and drug administration(FDA). *Food ingredients and colors*, 2010.
- Jonnalagadda, P. R., Rao, P., Bhat, R. V., & Naidu, A. N. (2004). *Type, extent and use of colours in ready-to-eat (RTE) foods prepared in the non-industrial sector: A case study from Hyderabad, India*. International Journal of Food Science and Technology, 39, 125–131.
- Kaur. A., Gumpa. U. *The review on spectrophotometric determination of synthetic food dyes and lakes*, 25(3):579-588 (2012).
- Khodjaeva. U., Bojnanska. T., Vietoris. V., Sytar. O., Singh. R. *Food additives as important part of functional food*. International research Journal of biological sciences. Vol.2(4), 74-86, April(2013).
- Kiseleva. MG., Pimenova. VV., Eller. KI. *Optimization of Conditions for the HPLC Determination of Synthetic Dyes in Food*. Journal of Analytical Chemistry, Vol. 58, No. 7, 2003, pp. 685–690. Translated from Zhurnal Analiticheskoi Khimii, Vol. 58, No. 7, 2003, pp. 766–772.
- Lee. YM., Na. BJ., Lee. YS., Kim. SC., Lee. DH., Seo. IW., Choi. SH., Ha. SD. *Monitoring of Tar Color Content in Children's snack and Its Exposure Assessment*. Journal of food hygiene and safety, March 2011.
- Li. R., Jiang. ZT., Liu YH. *Direct Solid-phase Spectrophotometric Determination of Tartrazine in Soft Drinks Using β-Cyclodextrin Polymer as Support*. Journal of Food and Drug Analysis, Vol. 16, No. 5, 2008, Pages 91-96.
- Lamas. NE., Garrido M., Di Nezio. MS., Fernandez Band. *Second order advantage in the determination of Amaranth, Sunset yellow FCF and Tartrazine by UV-vis and*

- multivariate curve resolution-alternating least squares.* Analytica chemical acta. Vol 665, Issues 1-2, 23 November 2009, Pages 38-42.
- Lim. T. B. *Synthetic colours in some locally available foods.* MARDI Res. Bull., (1987) 15, 1 (31-35).
 - Ma. M., Luo. X., Chen. B., Su. S., Yao. S. *Simultaneous determination of water-soluble and fat-soluble synthetic colorants in food stuff by high-performance liquid chromatography-diode array detection-electrospray mass spectrometry.* Journal of chromatograph A, 1103 (2006) 170–176.
 - Manual of methods of analysis of foods, Food safty and standards authority of India, Ministy of health and family welfare, Government of india, New Delhi. 2012.
 - Marutoiu. F. O.,Gogoasa.. I., Marutoiu. C., Tofana. M., Moigradean. D., Grgen. I. *Separation and identification of some synthetic food colorants from foods through thin-layer chromatography-“ UV-VIS” spectrometry.* Journal of Agroalimentary Processes and Technologies 2011, 17(1), 46-53.
 - Medeiros. RA., Lourencao. BC., Rocha-Filho. RC., Fatibello-Filho. O. *Simultaneous voltammetric determination of synthetic dyes colorants in food using a cathodically pretreated boron-doped diamond electrode.* Talanta. Vol 97, 15 August 2012, Pages 291-297.
 - Minioti. S. K., Sakellariou. F. C., Thomaidis.S. N. *Determination of 13 synthetic food colorants in water-soluble foodsby reversed-phase highperformance liquid chromatographycoupled with diode-array detector.* Analytica Chimica Acta 583 (2007) 103–110.
 - Mustafa. S., Nasir. N., Mahmood. T., Mahmood. I. *Spectrophotometric Determination of Sudan I-IV Dyes in Selected Chili Samples: A Survey of Karachi City, Pakistan.* European academic research, Vol. I., Issue 6/ September 2013
 - Naidu. M. M., Sowbhagya. B. H. *Technological advances in food colours.* Chemical industry digest, March 2012.
 - Nielsen. SJ., Popkin. BM. *Changes in Beverage Intake Between 1977 and 2001.* American Journal of Preventive Medicine, 2004;27(3):205–210.
 - Pedjie. N. *Analysis of Color Additives in Beverages with the PerkinElmer Flexar FX-15 System Equipped with aPDA Detector.* PerkinElmer,Inc. 2012.
 - Robinson. T., McMullan. G., Marchant. R., Nigam. P. “*Remediationof dyes in textile effluent: a critical review on currenttreatment technologies with a proposed alternative,*” *BioresourceTechnology*, vol. 77, no. 3, pp. 247–255, 2001.
 - Saeed. SM., Abdullah. SU., Sayeed. SA., Ali. R. *Food Protein: Food Colour Interactions and its Application in Rapid Protein Assay.* Czech J. Food Sci. Vol. 28, 2010, No. 6: 506–513.
 - Sahraei. R., Farmany. A., Mortazavi. SS. *A nanosilver-based spectrophotometry method for sensitive determination of Tartrazine in food samples.* Food Chem. 2013 June 1, 138(2-3): 1239-42.
 - Saleem. N. Umar. N. Z.,Khan. I. S. *Survey on the use of synthetic foogd colors in food samples procured from different educational institutes of Karachi city.* The Journal of tropical life science, Vol. 3, No. 1, pp. 1-7, January, 2013.
 - Sawaya. W., Husain. A., AL_Otaibi. J., AL_Foudari. M., Hajji. A. *Colour additive levels in food stuffs commonly consumed by children in Kuwait.* Food control, 19 (2008) 98–105.
 - Sayar. S. Ozdemir. Y. *Determination of Ponceau 4R and Tartrazine in various food samples by derivative spectrophotometric methods.* Tr. J. of chemistry, 21 (1997), 182-187 .

- Scotter. MJ. *Methods for determination of EU-permitted added natural colours in foods: a review*. Journal of food additives and contaminants, 2011.
- Senackerib. JF. *Color Additives for Foods, Drugs, and Cosmetics*. Colorants for Non-Textile Applications. 2000 Elsevier Science.
- Shiri. S., Khezeli. T., Lotfi. S., Shiri. S. *Aqueous Two-Phase Systems: A New Approach for the Determination of Brilliant Blue FCF in Water and Food Samples*. Journal of Chemistry. Volume 2013, Article ID 236196, 6 pages.
- Smith. J., Hong-shum, L. *Food additives data book*. Blackwell science Ltd, 2002.
- Soponar. F., Mot. AC., Sarbu. C. *Quantitative determination of some food dyes using digital processing of images obtained by thin-layer chromatography*. Journal of Chromatography A, 1188 (2008) 295–300.
- Sorouraddin MH., Rostami. A., Saadati M. “*A simple and portable multi-colour light emitting diode based photocolourimeter for the analysis of mixtures of five common food dyes*,” *Food Chemistry*, vol. 127, no. 1, pp. 308–313, 2011.
- Stevens. L. J., Burgess. J. R., Stochelski. M. A., Kuczek. T. *Amounts of artificial food colors in commonly consumed beverages and potential behavioral implications for consumption in children*. 2013.
- Syrian arab organization for standarisation and metrology, SNS 47/1996, Non - Alcoholic - Carbonated beverages, Firsta rivew.
- Syrian National Standard, SNS 770:2011, Food additives-Food colorant, Part 1: General requirements.
- Syrian National Standard, SNS 770-2:2011, Food additives – Food colorants, Part two: Maximum limits.
- Tennant. DR. *Screening potential intakes of colour additives used in non-alcoholic beverages*. Food and Chemical Toxicology 46 (2008) 1985–1993.
- Trandafir. I., Nour. V., Ionica. E.M. *The liquid-chromatographic quantification of some synthetic colorants in soft drinks*. Scientific study and research, Vol. X(1). 2009.
- Tripathi. M., Khanna SK., Das. M. *Anovel method for the determination of synthetic colors in ice cream samples*. J AOAC Int. 2004 May-Jun: 87(3):657-63.
- Troiano. R., Piatti. L., Denoyer. E. *Increased Throughput for the Determination of Synthetic Dyes in Beverages Using HRes Fast-LC Technology*. Liquid chromatography, Application note. PerkinElmer, Inc. 2008.
- Vachirapatama. N., Mahajaroensiri. J., Visessanguan. W. *Identification and Determination of Seven Synthetic Dyes in Foodstuffs and Soft Drinks on Monolithic C18 Column by High Performance Liquid Chromatography*. Journal of Food and Drug Analysis, Vol. 16, No. 5, 2008, Pages 77-82.
- Von Elbe. JH., Schwartz SJ. *Colorantes*. Food chemistry, Third edition. 1996.
- Wall. PE. *Thin-layer (Planar) Chromatography*. Merck Limited. III/ Dyes, 2000.
- Yan. Q., Yang. L., Ma. X., Feng. H. *Simultaneous Determination of Six Food Additives in Drinks by High Performance Liquid Chromatography Coupled to Diode Array Detector Detection*. J. Chem. Soc. Pak., Vol. 35, No.4, 2013.
- Yang. X., Qin. H., Gao. H., Zhang. H. Simultanious detection ofponceat 4R and tartrazine in food using adsorptive stripping Voltammetry on an acetylene black nanoparticle-modified electrode. J Sci Food Agric. 2011 Dec;91(15):2821-5. doi: 10.1002/jsfa.4527. Epub 2011 Jul 1.
- Zatar NA. *Simultanious determination of seven synthetic water-soluble food colorants by ion-pair reversed-phase high- performance liquid chromatography*. Journal of food technology 5 (3): 220-224, 2007.



ISSN: 0975-8216

The Pharma Research Publication Certificate

This certificate confirms that "Daood Nizar" affiliated to "Department of Food Chemistry, college of Pharmacy, Tishreen University, Latakia, Syria" has published manuscript titled "Control of the synthetic colorants in carbonated soft drinks in the local market".

Details of Published Article as follow

Volume : 11
Issue : 1
Year : 2015
Page Number : 1-15

Certificate No.: 4-9-9
Date: 16-Dec-2015

Yours Sincerely,

Akhil Gupta

Akhil Gupta
Manager
The Pharma Research
E-mail: info@thepharmaresearch.info



The Pharma Research
Ghaziabad, Uttar Pradesh, India
Website: www.s-epub.in/ojs/



JEZS Books <zooiology.journal@gmail.com>

Fwd: Scopus Search alert : the pharma research

1 message

Akhil Gupta <akhil686@gmail.com>
To: zoology.journal@gmail.com

Sun, Dec 27, 2015 at 5:28 PM

Forwarded message

From: T-ANU-J Mittal <tanumittal8040@gmail.com>
Date: Sun, Dec 27, 2015 at 9:49 AM
Subject: Fwd: Scopus Search alert : the pharma research
To: akhil686@gmail.com

Forwarded message

From: <alert@scopus.com>
Date: 21 Jul 2013 15:51
Subject: Scopus Search alert : the pharma research
To: <tak2anuj@yahoo.co.in>
Cc:

**Search Alert: 5 new results**

Your search alert called "the pharma research" has found 5 new results on Scopus. |

[View all new results in Scopus](#)**5 results**

Document	Author(s)	Date	Source Title	Citations
1. Determination of total phenolic content of the stem bark of bauhinia variegata Linn.; an approach to standardization	Negi, A., Sharma, N., Pant, R., Singh, M.F.	2012	Pharma Research , 7 (2) pp. 16 - 22 .	0
2. Effect of process parameters on formulation of solid lipid nanoparticles of protease inhibitor, Atazanavir	Singh, B., Diwan, A.	2012	Pharma Research , 7 (2) pp. 1 - 15 .	0
3. Recent trends in formulation technology for mouth dissolving tablet: An overview	Ghodake, C.A., Rane, B.R., Gujarathi, N.A., Bakliwal, S.R., Pawar, S.P.	2012	Pharma Research , 7 (2) pp. 34 - 45 .	0
4. Floating drug delivery system: An approach to oral controlled drug delivery	Mansi, S., Kumar, C.A., Kumar, S.U., Dayal, G.R., Ashwini, G., Prateek, S.	2012	Pharma Research , 7 (1) pp. 1 - 14 .	0
5. Formulation & evaluation of orodispersible tablets of diazepam	Gupta, A., Jain, A.K., Vikran, Patel, N.N., Parmar, J., Chaudhary, R.	2012	Pharma Research , 7 (2) pp. 23 - 33 .	0

[View all new results in Scopus](#)

This alert is based on the following query: the pharma research AND (LIMIT-TO(EXACTSRCTITLE,
"Pharma Research"))

Note: Results from CSA Illumina are not included in this e-mail alert. Your results list on Scopus for this e-mail alert can contain not only newly published documents, but also newly added archive material with an earlier publication date.

To manage your alerts, go to Alerts in Scopus. If this alert was set by someone else and you do not wish to receive it, please [click here](#).

If you have questions about this or other features of Scopus, please visit our [Info site](#).

This email has been sent to you by Scopus®, a product of Elsevier B.V., Radarweg 29, 1043 NX Amsterdam, The Netherlands, Tel.+31 20 485 3911.

Elsevier respects your privacy and does not disclose, rent or sell your personal information to any non-affiliated third parties without your consent, except as may be stated in the Scopus Online Privacy Policy. By using the Scopus alerts, you are agreeing to abide by the Scopus Terms and Conditions.

Copyright © 2013 Elsevier B.V. SciVerse® is a registered trademark of Elsevier Properties S.A., used under license. Scopus® is a registered trademark of Elsevier B.V.

Delivery Job ID: 1996:019288139:22259:019694715 Webuser ID: 7561328



JEZS Books <zoology.journal@gmail.com>

Fwd: the pharma research

1 message

Akhil Gupta <akhil686@gmail.com>
To: zoology.journal@gmail.com

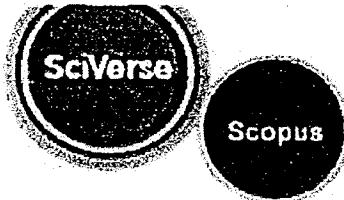
Sun, Dec 27, 2015 at 5:28 PM

Forwarded message

From: T-ANU-J Mittal <tanumittal8040@gmail.com>
Date: Sun, Dec 27, 2015 at 9:50 AM
Subject: Fwd: the pharma research
To: akhil686@gmail.com

Forwarded message

From: <alert@scopus.com>
Date: 17 Jul 2013 15:44
Subject: the pharma research
To: <tak2anuj@yahoo.co.in>
Cc:



Search alert

A new Search alert called "the pharma research" has been set up:

Your query : the pharma research AND (LIMIT-TO(EXACTSRCTITLE, "Pharma Research")) |

[View results in Scopus](#)

Alert will check Every day for new results and send mail in HTML format. It is presently active.

The alerts will be sent to the following recipients:

- tak2anuj@yahoo.co.in

To manage your alerts, go to [Alerts in Scopus](#).

This email has been sent to you by Scopus®, a product of Elsevier B.V., Radarweg 29, 1043 NX Amsterdam, The Netherlands, Tel.+31 20 485 3911.

Elsevier respects your privacy and does not disclose, rent or sell your personal information to any non-affiliated third parties without your consent, except as may be stated in the Online Privacy Policy . By using the Scopus alerts, you are agreeing to abide by the Terms and Conditions .

Copyright © 2013 Elsevier B.V. All rights reserved. SciVerse® is a registered trademark of Elsevier Properties S.A., used under license. Scopus® is a registered trademark of Elsevier B.V.



Sudarshan
Publication

Available online at S-epub.in/ojs/

THE PHARMA RESEARCH
An International Journal of Pharmacy Research



**CONTROL OF THE SYNTHETIC COLORANTS IN CARBONATED SOFT DRINKS IN
THE LOCAL MARKET**

Yassine Mousid¹ and Daood Nizar¹

1. Department of Food Chemistry, college of Pharmacy, Tishreen University, Latakia, Syria

ARTICLE INFO

Published on: 15-12-2015

ISSN: 0975-8216

Keywords:

Synthetic colorants; carbonated Soft drinks; fizzy drinks; Food control; Sunset Yellow; SY; Tartrazine; TAR; Brilliant Blue; BB.

Corresponding author:

Dr. Mousid Yassine
Professor
Department of Food
Chemistry, college of
Pharmacy, Tishreen
University, Latakia, Syria

ABSTRACT

Synthetic colorants are commonly used in soft drinks. Since synthetic colorants can cause several adverse side effects, study and make them come under control is very important. Identification and quantification of three permitted synthetic colorants (Sunset Yellow, Tartrazine and Brilliant Blue FCF) and determination of any potential banned colorants in some soft drinks samples in the Syrian local market was carried out in this work. The results obtained showed that column chromatography, wool dyeing and thin layer chromatography (TLC) methods were precise to determine the synthetic colorants added either individually or in binary combination. The whole samples are considered to be safe for consumption since they were contained permitted colorants at a concentration lower than the max permitted level in Syrian standards.

INTRODUCTION

Food coloring, or color additive, is any dye, pigment or substance that imparts color when it is added to food or drink. They come in many forms consisting in liquids, powders, gels and pastes [1]. Artificial colors are added to food products that are aesthetically and psychologically attractive[2] to enhance their taste, to promote sales [3] to

influence consumer purchasing decisions [4]and to provide color to colorless and "fun" foods [5]. People use color to identify a food and to predetermine its quality [6]. Synthetic colorants are a very important class of food additives. However some of these substances are potentially risky to human health, especially if they are excessively consumed [7]. The use of non-permitted colors is known to cause

adverse effects in experimental animals and in humans. Repeated exposure to even the permitted synthetic colors may be hazardous [8]. To protect public health, many countries have established strict regulations for the allowable kinds and concentrations of dyes [9]. In Syria the use of colorants is organized by the national standards No.770-2011 which include synthetic, natural and nature identical food colors that are permitted to consume by humans at the recommended intakes. Thus, there are various methods have been proposed to detect the colorants in food and soft drink samples such as High Performance Liquid chromatography-HPLC [10,11], capillary electrophoresis-CE [3-12], differential pulse polarography [13], differential pulse voltammetry method (Medeiros et al, 2012)¹⁴, cyclic and differential pulse voltammetry method

[15], spectrophotometric method [16,17], chemometric method followed by spectrophotometric method [18], derivative spectrophotometric method [19-20], Thin Layer Chromatography-TLC[21,22]. Tartrazine(TAR) and Sunset yellow(SY) are two synthetic azo dyes among the widest additives used in food and especially in soft drinks. TAR and SY are added either individually or in binary combination In order to realize all diverse yellow-shades to different food, drinks and drugs [23]. Brilliant Blue FCF(BB) is a triarylmethane dye and can be used with Tartrazine to produce various green shades[14,24], fig.1. SUN, TAR and BB are permitted synthetic colorants with maximum permitted level 100mg/L in soft drinks according to Syrian national standards.[25-26]

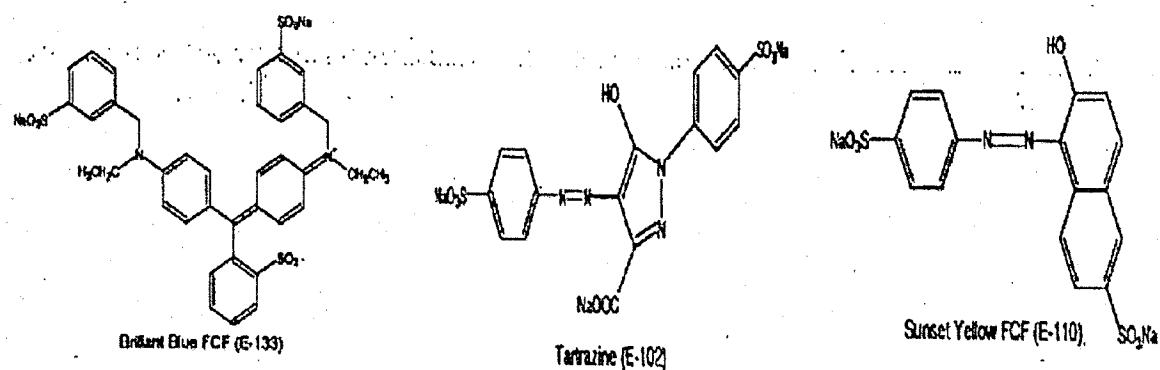


Figure 1 Structural formula of Sunset yellow, Brilliant Blue, Tartrazine

The aim of this study was to quantitatively and qualitatively detect three common colorants TAR, SY, BB and any potential banned colorants [27] in the local soft drink samples. Different analytical techniques were used such as Wool dyeing, Column chromatography followed by spectrophotometric method to determine Sunset yellow content in the samples with *single synthetic food colorant*. Samples that contained synthetic colorants in binary combination were analyzed by TLC (Thin layer chromatography) method to determine the type of colorants and their concentrations. [28,29,30]

A total of 48 soft drink samples containing synthetic colorants were collected during 2014-2015. Four brand samples of carbonated soft drinks were categorized as A, B, C, D each category samples were of 2 different qualities. A and B brand Samples contained Sunset yellow as a labeled colorant. C brand Samples contained combined Sunset yellow and Tartrazine as labeled colorants. D brand Samples contained combined Tartrazine and Brilliant Blue FCF as labeled colorants. The samples were purchased from Syrian local markets. Table, I.

1. MATERIALS AND METHODS

2.1. SAMPLES

Table.1: Fizzy drink samples

Soft drink brand	Flavor	Labeled colorants	Number of samples
A	Orange	SY	12(6 for each lot)
B	Orange	SY	12(6 for each lot)
C	Orange	SY+TAR	12(6 for each lot)
D	Green apple	TAR+BB	12(6 for each lot)

2.2. CHEMICALS AND APPARATUS

- Standard synthetic colorants(Sunset yellow, Tartrazine, Brilliant Blue FCF),
- Hydrochloric acid(CHEMLAB),
- Ammonia(BDH),
- Methanol(BDH),
- Butanol (TEKKIM),
- Aluminum oxide(BDH),
- Glacial acetic acid(BDH),
- Distilled water,
- Chromatographic column(2,1×45 cm),
- white wool,
- silica gel plates(Macherey-Nagel),

- micropipette(10 l),
- capillary tubes,
- solvent tank,
- ultrasonic bath,
- UV-VIS spectrophotometer(Jasco v-530 UV).

2.3. STANDARD SOLUTIONS

Individually, a standard stock solution containing Tartrazine 1-3 mg/100 ml , Sunset Yellow 1-3 mg/100 ml, Brilliant Blue FCF 1 - 3 g/ml, was prepared by dissolving 100 mg standard colorant in 100mL hydrochloric acid 0.1N. Each working standard solution of colorants was prepared by appropriate dilution of 100 mg of standard colorant in 100mL hydrochloric acid 0.1N to obtain the concentration range for each standard as mentioned above taking into consideration the purity of the colorants. The wavelength of peak absorbance for each of these dyes was achieved at wavelength of 482nm for Sunset Yellow, 427nm for Tartrazine and 630nm for Brilliant Blue FCF.

2.4. METHODS

2.4.1. SAMPLE PREPARATION

Samples of fizzy drinks were previously degassed for 15 min in ultrasonic bath and directly analyzed without any dilution.

2.4.2. WOOL DYEING

An appropriate volume 5-10 ml of the sample was taken in beaker and acidified with 1% hydrochloric acid. Then, a piece of white wool

was immersed in the solution that was boiled for 60 minutes using water bath. After the wool has taken up the color, it was removed from the beaker, washed with distilled water. The wool was transferred to a beaker and the color was stripped from the dyed wool by boiling in a dilute solution of ammonia (1 part of strong ammonia to 50 ml of water). The used wool was discarded and the colored solution was concentrated by evaporation on water bath. After the removal of ammonia the colored solution was evaporated to a small volume for pure spotting. The colored concentrate was diluted with a small volume of 0.1N HCl and transferred to a 100 ml volumetric flask and the volume was made up the *volume* to 100ml with 0.1 N HCl. the optical density was determined at different wavelength to obtain a plot of optical density versus wavelength. The wavelength corresponding to the maximum optical density was 482 nm for SY as determined from this plot, was noted and the wavelength was used for the preparation of the calibration curve used in the determination of Sun yellow concentration

2.4.3. COLUMN CHROMATOGRAPHY

An appropriate volume of the Sample was passed through a column(2.1 x 45 cm) containing aluminum oxide acidified with 1% HCl. The adsorbed color was eluted with 1% ammonia. The eluted then was evaporated to dryness on a hot water bath dissolved the residue in 0.1 N HCl, transferred quantitatively to a 100 ml volumetric

flask and made up to the volume with 0.1N HCl. The optical density was determined at different wavelength to obtain a plot of optical density versus wavelength. The wavelength corresponding to the maximum optical density was 482 nm for SUN as determined from this plot, was noted and the wavelength was used for the preparation of the calibration curve used in the determination of Sun yellow concentration.

2.4.4.TLC

The uptake of color is carried out by a wool-wrapping technique. The silica gel was firstly activated at 100° C for 4-8 minutes . Solutions of colorants as well as their references were spotted in the plate by means of capillary tubes. They were applied 3 cm from the bottom of the plate. Butanol, distilled water and glacial acetic acid (20:12:5) were used as a mobile phase. The stationary phase used was silica gel. The colorant spots from the plates were cut and eluted with methanol-water (1:1,v/v). The TLC plates were placed in the chromatographic chamber containing the appropriate solvent and the solvent was allowed to run for a certain distance from the base line. Plates were allowed for air drying and the Rf-values were calculated. Colorants identification was carried out by comparing the Rf

values of the sample colorants with Rf values of standard colorants and by the absorption spectra with that of standard colorants. Colorants quantification was carried as described previously but the standard colorant solutions in hydrochloric acid (2.5 mg/100ml for SY and TAR, 1.5 g/ml for BB) and the sample colorant solutions were stained at 10 l/spot. The separated colorants in the studied samples were quantified as the colored spots were scratched from the sample and the colorants were extracted with a mixture of methanol-water (1:1, v/v) and analyzed through UV-VIS spectrophotometry

3 Results and Discussion

3.1 Calibration curves

Linearity of calibration curve for HPLC method was checked on the basis of the chromatographic peak areas using fizzy drink samples fortified with various concentrations of mixed standard solutions Sun set yellow, Tartrazine and Brilliant Blue in a concentration range 0-100 mg/L. The calibration curve was linear for all the ranges of interest, with a good regression coefficient, of 0.9846 for SY and 0.9726 for Tar and 0.9918 for BB respectively as shown in Figs2, 3, 4 where Y is the absorption value and X is the concentration value (mg/100ml for SY and TAR, g/ml for BB).

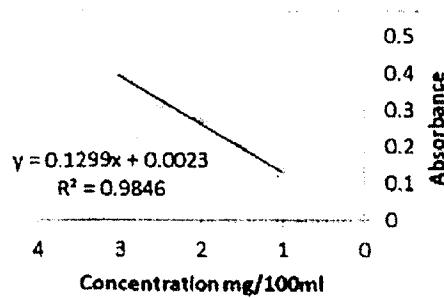
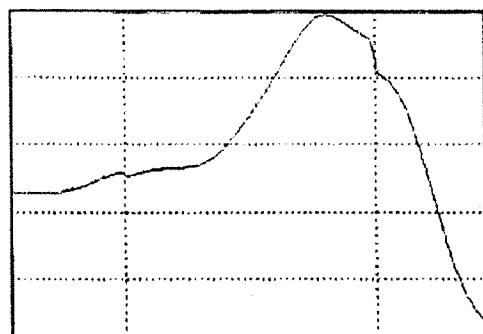


Figure 2 Calibration curve and spectrum of SUN at 482 nm

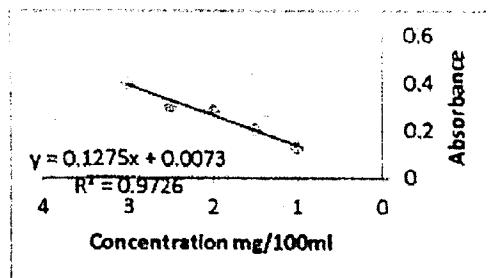
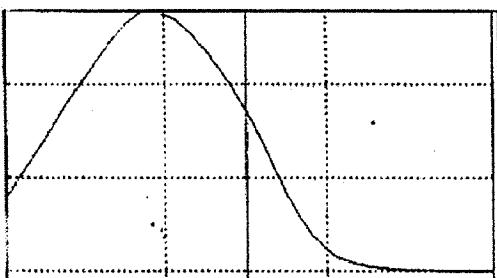


Figure 3 Calibration curve and spectrum of TAR at 427 nm

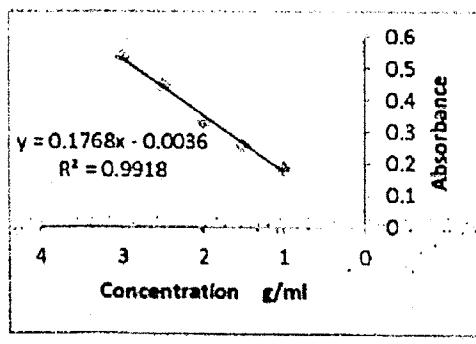
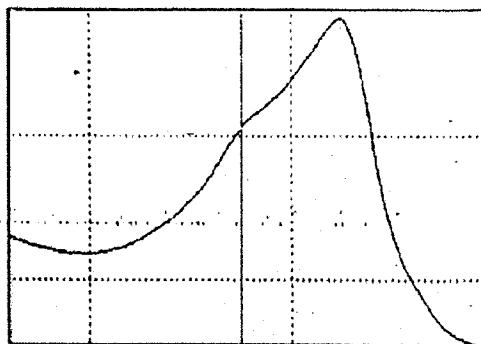


Fig.4 Calibration curve and spectrum of BB at 630 nm

3.2. Comparative Sunset yellow determination using Wool dyeing and Column chromatography techniques

Comparing the spectra of the detected colorants in the studied sample and SY standard spectrum, it was found that A and B samples contained single added colorant as labeled on the product at a

concentration below the maximum level as set by Syrian standards. Wool dyeing technique showed that SY colorant was higher than it was detected by column chromatography as shown in Table 2,3.

Table. 2: Colorant content (mg/L) determined by column chromatography method

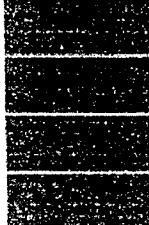
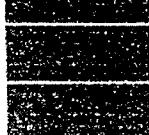
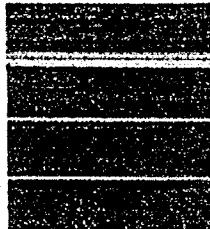
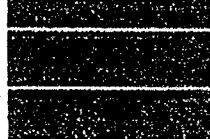
Fizzy drink product	Labeled Colorants	Determined Colorants	Lot	Mean Concentration mg/L	RSD%
A	SY	SY	1	16.2457	
			2	16.1752	
B	SY	SY	1	9.8960	
			2	9.3584	

Table. 3: Colorant content (mg/L) products determined by Wool dyeing method

Fizzy drink Product	Labeled Colorants	Determine d Colorants	Lot	Mean Concentration mg/L	RSD%
A	SY	SY	1	18.9607	
			2	17.5493	
B	SY	SY	1	11.8218	
			2	11.3202	

To comparatively evaluate the recoveries between column chromatography and wool dyeing techniques, a spiked solution of SY colorant standard (0.25 mg/100 ml solution in 0.1 HCl) was prepared. Recoveries about 92% and 93%

were determined based on column chromatography and wool dyeing respectively where Relative standard deviations were closer to 1% and 3% for column chromatography and wool dyeing respectively. Table 4.

Table.4: Recoveries for column chromatography and wool dyeing methods

		Column chromatography	Wool dyeing
		Concentration mg/100ml	
	1 st record	2.3156	
	2 nd record	2.3033	
Record	3 rd record	2.3548	
	4 th record	2.3102	
	5 th record	2.2771	
	6 th record	2.2848	
	Mean average	2.3076	
	Standard Deviation	0.0264	
	Relative Standard Deviation%	1.1440	
	Real value	2.5	
	Recovery %	92.304	2.2355

III. Binary combined colorants determination by TLC

Identification and quantification of synthetic colorants added to C (SY+TAR) and D(TAR+BB) products were determined by TLC technique. TLC based confirmation of colorants identity was carried out by spectral and Rf comparison where the Rf values of spots of sample's dye and of standard's dye were compared Table 5. Besides,

after separation, spectra of sample's dye and that of standard dye were compared. Then, quantification of analytes was measured. The results showed that C samples contained two permitted synthetic colorants of SY and TAR, as well as D samples contained two permitted synthetic colorants of TAR and BB as labeled on the product's batch with concentration under the max permitted level in Syrian national standards, Table 6.

RSD of 2.2 respectively for TLC technique (Table 7)

Table.7: Recoveries determined using TLC technique

		TLC			
		C*		BB	
		SY	TAR	Content mg/100ml	
Record	1st record	2.3382	2.3903	1.3979	
	2nd record	2.3333	2.3355	1.3490	
	3rd record	2.3997	2.3164	1.4049	
	Mean average	2.3570	2.3474	1.3839	
	Standard Deviation	0.0346	0.0374	0.0282	
	Relative Standard Deviation%	1.4679	1.5932	2.0377	
	Real value	2.5	2.5	1.5	
	Recovery%	94.28	93.896	92.26	

Thus, the findings suggest that all studied samples than the max levels which were set in Syrian of fizzy drink can be considered safe for national standards for soft drink products[31]. consumption because they were contained Fig.5. permitted synthetic dyes at concentration lower

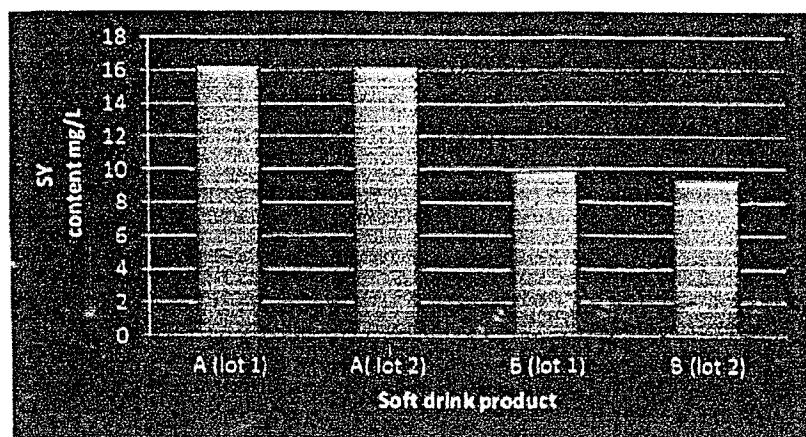


Figure 4 SY contents in the studied samples of Fizzy drink using Column chromatography

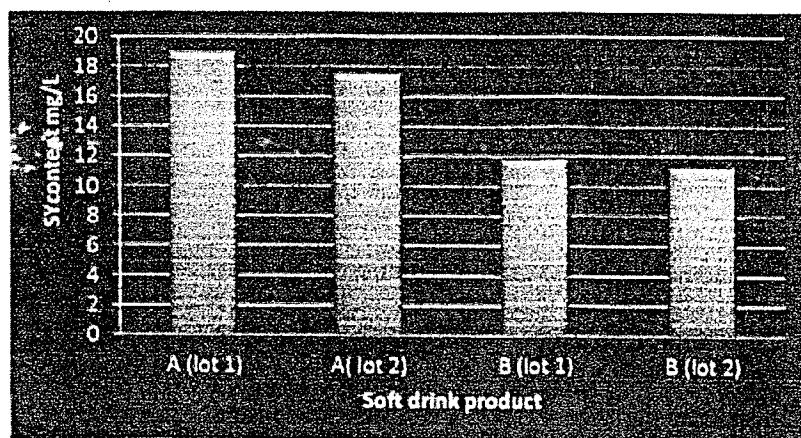


Figure 5 SY contents in the studied samples of Fizzy drink using Wool dyeing

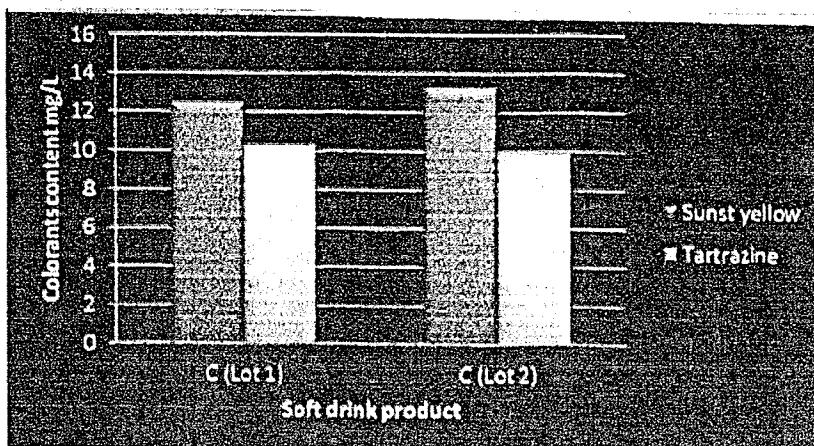


Figure 6 SY and TAR contents in the studied samples of Fizzy drink using TLC

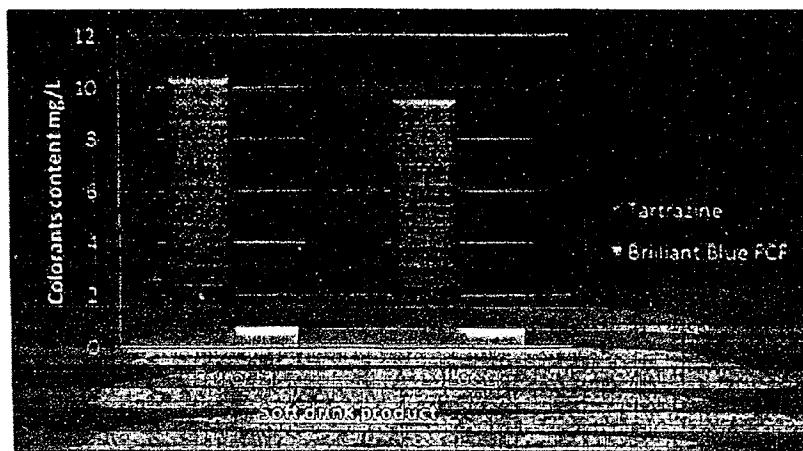


Figure 7: SY and BB contents in the studied samples of Fizzy drink using TLC

CONCLUSION

In this work, the levels of three common synthetic dyes of Tartrazine (T) Sunset Yellow (SY) and Brilliant Blue (BB) were detected and evaluated in commercial fizzy drinks of different qualities by different analytical methods. Two techniques of Wool dyeing and HPLC combined with UV detector were applied to determine SY as an individual additive dye. However, it was found that column chromatography technique was more precise than wool dyeing method with recoveries at 92% and 93% respectively. TLC separation and determination of binary mixtures of the studied colorants revealed precise findings with recovery more than 90%. In general, all studied samples of fizzy drink can be considered safe for consumption because they were contained permitted synthetic dyes at concentration lower

than the max levels which were set in Syrian national standards for soft drink products.

ACKNOWLEDGEMENTS

The co-author is indebted to Prof. Dr. Moufid Yassine, Dean, college of pharmacy Tishreen university for his constant assistance, encouragement, guidance and the tremendous support and opportunities he provided throughout the period of research at Tishreen University, they must also appreciate Tishreen university's technical support.

REFERENCES

1. KHODJAEVA, U.; BOJNASKA, T.; VIETORIS, V.; SYTAR, O.; SINGH, R. Food additives as important part of functional food. International research Journal of biological sciences Vol 2(4), 74-86,

- April(2013)AOAC International, Official Methods of Analysis. 17th edition, Current through revision,1, 2002
2. SAWAYA, W.; HUSAIN, A.; AL OTAIBI, J.; AL FOUDARI, M.; HAJJI, A. Color additive levels in food stuffs commonly consumed by children in Kuwait. Food control, 19 (2008) 98–105DIACU, E.; ENE, C. P. Simultaneous Determination of Tartrazine and Sunset Yellow in Soft Drinks by Liquid Chromatography. REV. CHIM. (Bucuresti), 60, Nr 8, 2009
 3. HUANG, H. Y.; SHIH, Y. C; CHEN, Y. C. Determining eight colorants in milk beverages by capillary Electrophoresis. Journal of Chromatography A, 959 (2002) 317-
 4. TROIANO, R.; PIATTI, L.; DENOYER, E. Increased Throughput for the Determination of Synthetic Dyes in Beverages Using H Res Fast-LC Technology. Liquid chromatography, Application note. Perkin Elmer, Inc. 2008
 5. International food information council(IFIC) foundation, US food and drug administration (FDA). Food ingredients and colors, 2010
 6. GRIFFITHS, J. C. Coloring food and beverages. Food technology. May 2005. Vol. 59, No.5
 7. MINIOTI, K. S.; SAKELLARIOU, C. F.; THOMAIDIS, N. S. Determination of 13 synthetic food colorants in water-soluble foods by reversed-phase high performance liquid chromatography coupled with diode-array detector. Analytica Chimica Acta 583 (2007) 103–110
 8. SALEEM, N.; UMAR, Z. N.; KHAN, S. N. Survey on the use of synthetic food colors in food samples procured from different educational institutes of Karachi city. The Journal of tropical life science, Vol. 3, No. 1, pp. 1-7, January, 2013
 9. FENG, F.; ZHAO, Y.; YONG, W.; SUN, L.; JIANG, G.; CHU, X. Highly sensitive and accurate screening of 40 dyes in soft drinks by liquid chromatography-electrospray tandem mass spectrometry. Journal of Chromatography B, 879 (2011) 1813– 1818)
 10. VACHIRAPATAMA, N.; MAHAJAROENSIRI, J.; VISESSANGUAN, W. Identification and Determination of Seven Synthetic Dyes in Foodstuffs and Soft Drinks on Monolithic C18 Column by High Performance Liquid Chromatography. Journal of Food and Drug Analysis, Vol. 16, No. 5, 2008, Pages 77-82
 11. HAJIMAHMOODI, M.; AFSHARIMANESH, M.; MOGHADDAM, G.; SADEGHI, N.; OVEISI, M. R.; JANNAT, B.; PIRHADI, E.; ZAMANI MAZDEH, F.; KANAN, H.. Determination of eight synthetic dyes in food stuffs by green liquid chromatography. Food addit contam

22. FARZIANPOUR, F.; KHANIKI, G. J.; YOUNESIAN, M.; GHAFERKHI, B. B.; SADEGHI, M.; HOSSEINI, S. Evaluation of food color consumption and determining color type by thin layer chromatography. American Journal of Applied Sciences, 10 (2): 172-178, 2013
23. DIACU, E.; ENE, C. P. Simultaneous Determination of Tartrazine and Sunset Yellow in Soft Drinks by Liquid Chromatography. REV. CHIM. (Bucuresti), 60, Nr 8, 2009
24. TRANDAFIR, I.; NOUR, V.; IONICA, M. E. The liquid-chromatographic quantification of some synthetic colorants in soft drinks. Scientific study and research, Vol. X(1). 2009
25. Syrian National Standard, SNS 770:2011, Food additives-Food colorant, Part 1: General requirements
26. Syrian National Standard, SNS 770-2:2011, Food additives – Food colorants, Part two: Maximum limits
27. AOAC International, Official Methods of Analysis. 17th edition, Current through revision,1, 2002
28. MA, M.; LUO, X.; CHEN, B.; SU, S.; YAO, S. Simultaneous determination of water-soluble and fat-soluble synthetic colorants in food stuff by high-performance liquid chromatography-diode array detection-electrospray mass spectrometry. Journal of chromatograph A, 1103 (2006) 170-176
29. Manual of Methods of Analysis of Foods, *Food additives*. Food safety and standards authority of India, Ministry of health and family welfare, Government of India, New Delhi, 2012
30. TRIPATHI, M.; KHANNA, S. K.; DAS, M. A novel method for the determination of synthetic colors in ice cream samples. J AOAC Int. 2004 May-Jun; 87(3):657-63
31. Syrian Arab Organization for Standardization and Metrology, SNS 47/1996, Non-Alcoholic - Carbonated beverages, First review

الملحق (1)

بعض المصطلحات والتعريف والاشتراطات العامة بحسب الموصفات

القياسية السورية الخاصة بملونات الغذاء

الملونات الغذائية الطبيعية:

هي مواد تستخلص و/أو تفصل أو تشقق من مصادر طبيعية (نباتية أو حيوانية) باستخدام مادة وسيطة أو بدونها أو تضاف إلى الغذاء منفردة أو من خلال خلطها مع مع مادة طبيعية أخرى لإكسابها لوناً مميزاً.

الملونات الغذائية الصناعية:

هي مواد ملونة كيميائية تركيبية يتم الحصول عليها صناعياً وتضاف إلى الغذاء منفردة أو ك الخليط أو من خلال تفاعلها مع مادة أخرى لإكسابها لوناً مميزاً.

الاشتراطات العامة:

يجب أن يتتوفر في المادة الملونة الشروط التالية:

- أن تكون درجة النقاوة مناسبة للاستعمال الغذائي.
- ألا تتفاعل مع مكونات المادة الغذائية أو عبواتها.
- أن تكون قابلة للانحلال أو الانتشار.
- ألا تزيد نسبة العناصر المعدنية السامة فيها أو في المواد المخففة أو المحلات المستعملة معها على القيم المذكورة في الجدول(1)(معأخذ الموصفات الخاصة بكل ملون في الاعتبار)،
باستثناء ملون أكسيد التيتانيوم(171) حيث يسمح بنسبة الرصاص فيه بـ 10مغ/كغ:

الجدول 1 : الحدود القصوى المسموحة للملوثات المعدنية

الحدود القصوى(مغ/كغ)	الملوثات المعدنية
3	الزرنيخ
5	الرصاص
1	الرئيق
40	المعادن الثقيلة

• يمنع استخدام أي مادة مخففة للألوان الغذائية عدا المواد التالية:
الماء، الغلوكوز، اللاكتوز، السكروز، الديكسترينات، النشاء، السوربيتول، الزيوت والدهون المعدنية، شمع النحل، حمض الليمون، حمض الطرطير، حمض اللبن، البكتينات، الهلام، كربونات الصوديوم، ثاني كربونات الصوديوم (بيكربونات الصوديوم أو البوتاسيوم أو الألمنيوم) كلور الصوديوم، كبريتات الصوديوم.

• يمنع استخدام أي مادة محلة للملونات الغذائية عدا المواد التالية:
الماء، هيدروكسيد الصوديوم، هيدروكسيد الأمونيوم، غليكول البروبيلين، خلات الإيتيل، حمض الخل، أحادي وثنائي وثلاثي خلات الغليسيرين، الكحول الإيثيلي، الغليسيرول، الغليكول، ثنائي إيتيل الإيتير، الكحول الإيزوبروبيلي.

- يمنع استخدام أي مادة ملونة طبيعية عدا تلك الواردة في الجدول(2).
- يمنع استخدام أي مادة ملونة صناعية عدا تلك الواردة في الجدول(3).
- يمنع استخدام أي مادة ملونة مماثلة للطبيعية عدا تلك الواردة في الجدول(4).
- يمنع استخدام أي ملون كتلك الملونات التي تستعمل لصنع النسيج أو الجلد أو صناعات أخرى مماثلة حتى ولو كانت من أنواع الملونات المذكورة في الجدول (2)،(3)،(4).
- يمنع إدخال أي مادة ملونة غذائية إلى القطر تحتوي على ملونات لا تتضمنها الجداول (2)،(3)،(4)،(5) من هذه المواصفة.
- يجب أن ترافق المادة الملونة المستوردة بشهادة صحية أصلًا من بلد المنشأ تثبت أن المادة من نقاء الاستعمال الغذائي بالإضافة إلى تقرير مخبري رسمي معتمد يثبت مطابقة المادة للمتطلبات المنصوص عنها في هذه المواصفة.

- يسمح باستخدام المواد الملونة الملامة للغذاء وفقاً للجدول رقم (5).
- يسمح باستخدام مزائج الملونات وفقاً للسماحية الموجودة في كل مجموعة غذائية وبشرط ألا يزيد مجموع تركيزها في الغذاء على 200 مغ/كغ.

الجدول 2 : الملونات الطبيعية المسموح بها في الأغذية

الجرعة اليومية المقبولة ADI Mg/kg (bw)	رقم النظام العالمي INS	رقم الدليل اللوني	الاسم الشائع للملون	
			باللغة الأجنبية	باللغة العربية
0.065	160b	75120	Annatto extract	أناتو(مستخلصات)
غير محددة	163	-	Anthocyanins	مصدر أنثوسينيانينات من

				نباتية متعددة
غير محددة	162	-	Beet red	مستخلص الشمندر الأحمر
غير محددة	170i	-	Calcium carbonate	كريونات الكالسيوم
0.03	161g	40850	Canthaxanthin	كانتا كزانثين
غير محددة	160 c	-	Capsanthin Paprika extract	مستخلصات الفيلفلاة الحمراء الطحوة
غير محددة	150a	-	Caramel colour Class I	الكراميل(البساطة)
160	150b	-	Caramel colour Class II	الكراميل (المحضر بطريقة الأمونيا القلوية)
200 أو 150 بالنسبة للكأس الجاف	150c	-	Caramel colour Class III	الكراميل (المحضر بطريقة الأمونيا)
200	150d	-	Caramel colour Class IV	الكراميل (المحضر بطريقة كبريت الأمونيا)
5	120	75470	Carmines	كارمن
5	160ai,e,f	40820	Carmines	الكاروتينونيد
غير محددة	160aii	40800	Carotens (vegetable)	الكاروتين النباتي
غير محددة	140	75810	Chlorophylls	الكلوروفيل
- 15	141i,ii	75810	Chlorophylls, copper complexes	معقد الكلوروفيل مع النحاس
3	100i	75300	Curcumin	الكركم
2.5	163ii	-	Grape skin extract	مستخلصات قشور العنب(أنتوسيلانات)
غير محددة	160 d	75125	Lycopene	اللوبين
غير محددة	-	75100	Saffron	مستخلص الزعفران
غير محددة	-	75300	Turmeric extract	العصفر و مستخلصاته

الجدول 3 : الملونات الصناعية المسموح بها في الأغذية

الجرعة اليومية المقبولة ADI Mg/kg (bw)	رقم النظام العالمي INS	رقم الدليل اللوني	الاسم الشائع للملون	
			باللغة الأجنبية	باللغة العربية
7.	129	16035	Allura red ac	أحمر الألورا(إ.سي)
4	122	14720	Azorubine	أزوربين
1	151	28840	Brilliant black PN	أسود براق(بي.إن)
1	133	42090	Brilliant blue FCF	أزرق براق(إف.سي.إف)
0.1	127	45430	Erythrosine	أريتروزين
25	143	42053	Fast green FCF	أخضر ثابت(إف.سي.إف)
5	132	73015	Indigotine	إنديغوتين
4	124	16255	Ponceau 4 R	بونسو 4 آر
2.5	110	15985	Sun set yellow FCF	أصفر غروب الشمس(إف.سي.إف)
7.5	102	19140	Tartrazine	ترترازين

غير محددة	171	77891	Titanium dioxide	ثنائي أكسيد التيتانيوم
-	174	-	Silver	الفضة
-	175	-	Color	الذهب

الجدول 4: المواد الملونة المماثلة للطبيعي المسموح باستخدامها في الأغذية

الجرعة اليومية المقبولة ADI Mg/kg (bw)	رقم النظام العالمي INS	رقم الدليل اللوني	الاسم الشائع للملون	
			باللغة الأجنبية	باللغة العربية
5	160a	40800	Beta carotene	بيتا-كاروتين
5	101i,ii	-	Riboflavines	ريبوفلافين

الجدول 5: المواد الملونة الملمسة للأغذية

مجموعة الأغذية المسموح بتلامسه معها	رقم الدليل اللوني	الاسم الشائع للملون	
		باللغة الأجنبية	باللغة العربية
في الأختام على سطوح اللحم و البيض و الجبن و النقانق	42535	Methyl violet	ميتييل فيوليت
في الأختام و سطوح الأغذية وعبواتها	45190	Violamine R	فيولامين آر

الملحق (2)

النقل والتعبئة والتخزين بالنسبة للمواد الملونة بحسب المواصفات القياسية السورية

يجب عند التعبئة والنقل والتخزين مراعاة ما يلي:

- التعبئة:

- أن تعبأ المواد الملونة الطبيعية في عبوات عاتمة أو أي أوعية صحية مناسبة مقولبة بإحكام في جو من غاز خامل بقدر الإمكان بحيث يمنع اتصالها بالجو الخارجي أو تلوثها.
- أن تعبأ الملونات الصناعية في أوعية صحية مناسبة ذات أغطية محكمة تمنع اتصال المادة مع الجو الخارجي أو تلوثها.
- أن تملأ الأوعية بحيث تشغل المادة الملونة أكبر حيز ممكن من حجم الوعاء.

- النقل:

أن تنقل الأوعية الحاوية على المواد الملونة بطريقة تمنع تهشمها أو تلفها.

- التخزين:

أن تخزن الأوعية الحاوية على المواد الملونة في أماكن مبردة وجافة بعيداً عن مصادر الضوء المباشر والتلوث.

- الاعتيان:

تسحب الأوعية عشوائياً طبقاً لمل هو محدد في الجدول:

عدد الأوعية المسحوبة	حجم الدفعة (عدد الأوعية)
2	15 - 2
3	40 - 16
4	65 - 41
7	110 - 66
10	أكبر من 110

يؤخذ من كل وعاء مسحوب مقدار صغير من المادة ومن أماكن مختلفة. ثم تمزج الكميات الناتجة لتشكيل عينة مركبة لا يقل وزنها عن 150 غ. تقسم بعدها العينة المركبة إلى ثلاثة أقسام متساوية إحداها للبائع والثانية للمشتري، وتحفظ الثالثة في حال الخلاف بين البائع والمشتري.

- بطاقة البيان:

مع عدم الإخلال بما نصت عليه المواصفة القياسية السورية رقم 2307 لعام 2000 الخاصة بطاقة بيان المضافات الغذائية، يجب أن تتضمن بطاقة البيان المعلومات التالية باللغة العربية ويجوز كتابتها بلغة أجنبية أخرى.

- اسم الصانع وعنوانه وبلد الصنع والعلامة الفارقة.
- اسم المعبي وعنوانه إن وجد أو اسم المستورد.
- الاسم الشائع للملون حسبما هو وارد في الجداول (2)، (3)، (4)، (5).
- المحتوى الصافي للوعاء بالوحدات الدولية.
- رقم النظام العالمي INS.
- اسم محل المستعمل أو المادة المخففة لللون.
- عبارة مادة ملونة (طبيعية أو صناعية) للاستعمال الغذائي.
- قائمة بمكونات المادة ونسبها المئوية عندما تكون مركبة من عدة مواد ملونة.
- درجة نقاء المادة.
- تاريخ الإنتاج وانتهاء الصلاحية (باليوم والشهر والسنة) وبطريقة غير رمزية لا تمحي.
- عبارة منتج وفق المواصفة القياسية رقم (770) لعام (2011) في حالة الإنتاج المحلي.

الملحق (3)

الحدود القصوى المسموح بها للمواد الملونة في مجموعة المشروبات الغازية المنكهة وبعض المجموعات الغذائية الأخرى بحسب المواصفات القياسية السورية

جدول 1: الملونات المسموح بها في مجموعة المشروبات الغازية المنكهة والحدود القصوى لكل منها

الحدود القصوى(مغ/ل)	اسم الملون	رمز الملونات المسموح بها
100	Allura red ac	129
50	Annatto extract	160 b *
100	Azorubine	122
100	Brilliant black PN	151
100	Brilliant blue FCF	133
GMP	Caramel colour Class II	150 b
GMP	Caramel colour Class III	150 c
GMP50000	Caramel colour Class IV	150 d
1000 100	Carmines	120
2000	Carotens	160 aii
100	Carotenoids	160 ai,aii,e,f
GMP	Canthaxanthin	161g
300	Chlorophylls, copper complexes	141 i,ii
100	Curcumin	100 i
100	Fast green FCF	143
500 300	Grape skin extract	163 ii
100	Indigotine	132
100	Ponceau 4 R	124
50	Riboflavines	101 i,ii
100	Sun set yellow FCF	110
100	Tartrazine	102

*يعبر عنه كبيكسن أو نوريكسين الكلى

جدول 2: الملونات المسموح بها في بعض المجموعات الغذائية والحدود القصوى لكل منها

الحدود القصوى(مغ/ل)	رمز الملونات المسموح بها	اسم المجموعة الغذائية
100	129	شرابات الآليان المنكهة و/أو
50	160 b	المتحمرة(مثل: حليب الشوكولا،
100	122	حليب الكاكاو، اللبن العيراني،
100	151	شرابات مصل اللبن)
100	133	Dairy –based drink, flavoured and /or
GMP	161 g	fermented(e.g.chocolate
GMP	150 b	milk,cocoa,eggnog,drink
2000	150 c	

150	150 d	yoghurt,whey-based drinks)
150	120	
1000	160 aii	
150	160i, ai,aii,e,f	
50	141 i,ii	
150	100 i	
100	143	
300	163 ii	
100	132	
150	124	
300	101 i,ii	
135	110	
100	102	
150	150 c	الحليب المتخمر السادة
150	150 d	Fermented milk(Plain)
الحدود اقصوى (مع/كغ)	رمز الملونات المسموحة بها	اسم المجموعة الغذائية
GMP	161 g	الزيوت والدهون ومستحلباتها
GMP	150 b	Fats and oils, and fat
GMP	141 i,ii	emulsions
300	101 i,ii	
GMP	120	مستحلبات الدسم من نمط(الماء في الزيت) Fat emulsions mainly of type(water in oil)
		الملونات المسموحة في مجموعة الزيوت والدهون ومستحلباتها تعت مسموحة في هذه المجموعة
10	160 b	مستحلبات الدسم من نمط(الزيت في الماء)
100	133	وتتضمن المنتجات الممزوجة و/أو المنكهنة المصنوعة من مستحلبات
GMP	150 c	الدسم
GMP	150 d	
500	120	
1000	160 aii	Fat emulsions mainly of
200	160 ai,aii,e,f	type(oil in water) including
500	100 i	mixed and/or flavoured
300	101 i,ii	products based on fat
		emulsions
الحدود القصوى مع/كغ	رمز الملونات المسموحة بها	اسم المجموعة الغذائية
100	129	البروطة والمثلوجات متضمنة
100	160 b *	الشرابات والعصائر المتاجة
100	122	Ice cream and edible ices,
100	151	including sherbet and sorbet
100	133	*يعبر عنها كبيكسين أو نوربيكسين
GMP	161 g	الكلي
GMP	150 b	**تستخدم فقط في المنتجات الحاوية
1000	150 c	على خشافات الكرز
1000	150 d	

150	120	
1000	160 aii	
200	160 ai,aii,e,f	
500	141 i,ii	
150	100 i	
200	127 **	
100	143	
100	163 ii	
100	132	
50	124	
500	101 i,ii	
50	110	
100	102	
100	129	المربيات، الجيلي، المرملاد
10	160 b	Jams,Jellies,marmalades
100	122	*تستخدم فقط في منتجات الكرز
100	151	
100	133	
200	161 g	
GMP	150 c	
1500	150 d	
200	120	
1000	160 aii	
200	160 ai,aii,e,f	
200	141 i,ii	
500	100 i	
200	127*	
400	143	
500	163 ii	
100	132	
250	124	
200	101 i,ii	
135	110	
100	102	
GMP	150 b	الحلويات
GMP	150 c	Confectionery
GMP	150 d	
100	129	العلك
500	160 b *	Chewing gum
100	122	*يعبر عنها كيبيكسين أو نوربيكسين
100	151	الكتي
100	133	
300	161 g	
GMP	150 c	
GMP	150 d	
500	120	
500	160 aii	
100	160 ai,aii,e,f	
700	141 i-ii	
700	100 i	
300	143	
500	163 ii	

100	132	
100	124	
1000	101 i,ii	
135	110	
100	102	
200	171	
100	129	مواد التزيين(المستخدمة في المنتجات المخبوزة عالية الرطوبة)، مواد التغطية (بدون فواكه)، الصلصات الحلوة.
1000	160 b	Dicorations(e.g.for fine bakery wares),toppings(non-fruit) and sweet sauces
100	122	
100	151	
100	133	
GMP	161 g	
GMP	150 c	
GMP	150 d	
500	120	
GMP	160 aii	
100	160 ai,aii,e,f	
100	141 i,ii	
500	100 i	
100	143	
500	163 ii	
100	132	
50	124	
1000	101 i,ii	
135	110	
100	102	
100	174	
100	175	
GMP	161 g	المنتجات المخبوزة
GMP	150 b	Bakery wares
100	143	
GMP	163 ii	
100	132	
100	124	
GMP	101 i,ii	
135	110	
100	102	
GMP	150 b *	اللحوم ومنتجاتها متضمنة الدواجن
GMP	150 c **	والطرائد
GMP	150 d *	Meat and meat products
GMP	141 i,ii *	including poultry and game
1000	101 i,ii	* تستخدم في طبقة التغطية والتزيين ** تستخدم للمعالجة السطحية
الحدود القصوى(مغ/ل)	رمز الملوثات المسموح بها	اسم المجموعة الغذائية
GMP	150b	المشروبات الكحولية، تتضمن
GMP	150 c	المشروبات منخفضة أو خالية
GMP	150 d	الكحول
		Alcoholic beverages, including alcohol-free and low-alcoholic counterparts



Abstract

Food colorants are commonly used in food products especially in soft drinks because of their important properties to reinforce the product appearance and make it more attractive to the consumers either synthetic or natural colorants. Since synthetic colorants can cause several adverse side effects, make these substances come under control and study is very important. This study has been performed to ensure the compatibility of local soft drinks samples that contain synthetic colorants to the requirements of Syrian and international standards for food colorants. The main aim of this study was identification and quantification of three permitted synthetic colorants, Sunset Yellow, Tartrazine and Brilliant Blue FCF and determination of any potential banned colorants in some soft drinks samples in the local market by several analytical methods such as Gravimetric method, Kjeldahl method, Spectrophotometric method after extraction with wool or column chromatography and separation of colorants with column chromatography and Thin layer chromatography. The whole samples are considered to be safe and available for consumption since they were contained only permitted colorants at a lower concentration than the max permitted level in Syrian and international standards.

Key words: Synthetic colorants, Soft drinks, Food control, Sunset Yellow, Tartrazine, Brilliant Blue FCF.

Syrian Arab Republic
Tishreen University
Faculty of Pharmacy
Analytical and Food chemistry Department



Control of the synthetic colorants in the soft drinks in the local coastal market

(A thesis submitted in fulfillment of the requirements for the degree of
Master of Food Control at Department of Analytical and Food Chemistry.
Faculty of Pharmacy)

Prepared by
Nizar Anton Daood

Supervised by
Pr.Moufid Yassin

Faculty of Pharmacy

Lattakia 2015- 2016