

جامعة الشهيد حمه لخضر الوادي
كلية العلوم الدقيقة
قسم الكيمياء



رقم الترتيب:.....
الرقم التسلسلي:.....

مذكرة تخرج لنيل شهادة
ماستر أكاديمي في الكيمياء
تخصص: كيمياء عضوية وتحليلية
إعداد الطالبة: شريف جهينة

بعنوان

تقدير تأثير المستخلص الإيثانولي والمائي لحبوب الرمان الحلو والحامض على بعض أنواع البكتيريا

نوقشت يوم: 2017/06/07

لجنة المناقشة:

بوشقرة سماح أستاذ مساعد أ جامعة الشهيد حمه لخضر الوادي رئيسا

تامة نور الدين أستاذ مساعد أ جامعة الشهيد حمه لخضر الوادي ممتحنا

نغموش نصر صالح أستاذ مساعد أ جامعة الشهيد حمه لخضر الوادي ممتحنا

زيدان محمد أستاذ مساعد أ جامعة الشهيد حمه لخضر الوادي مؤطرا ومقررا

السنة الجامعية: 2016-2017

بِسْمِ اللَّهِ الرَّحْمَنِ الرَّحِيمِ

الإهداء

إلى من أحمل اسمه بكل فخر
إلى الذي لم يكل جهدا في إيصالي حيث وصلت
إلى من علمني أكون ومن أكون
إليك **أبي** الغالي
إلى من ربتني على الشرف والفضيلة وأعانتني بالدعوات
إلى سندي وقوتي وملاذي
إلى دنيائي بهجتي وفؤادي
أليك يا بسمتي الغالية **أبي**
إلى أخوتي الأعزاء سدد الله خطاهم **إيهاب، روان وهيثم**
إلى الروح التي سكنت قلبي
زوجي العزيز

إلى خالتي المميّزة وزوجها التي لم تبخل عليا بدعواتها في كل خطوات حياتي
إلى من كانوا ملاذي وملجئي وقاسموني كل لحظة من حياتي صديقاتي العزيزات
زهيرة، مامية وخولة

إلى من آثروني على أنفسهم وآزروني في ساعة العسرة واليأس وزرعوا في نفسي
بذرة الأمل زميلاتي **سعيدة، إيمان، بشيرة، سلسيل، منال، أمينة**
إلى كل من لقني حفا **أساتذتي الكرام**
إلى كل زميلاتي وزملائي الأعزاء طلبة ماستر دفعة 2017.

جهينة





الشكر والعرفان

أحمد الله سبحانه وتعالى واشكره جزيل الشكر الذي بعونه وتوفيقه أتممت بحثي هذا.
الشكر وجزيل الشكر الى كامل أسرتي التي أعاننتني وتحملتني طيلة إنجازي هذا العمل على
رأسها **والدادي الكريمين**

أنقدم بأسمى عبارات الامتنان والعرفان لأستاذي الفاضل المشرف على هذه الرسالة الأستاذ
زيدان محمد على توجيهاته القيمة ونصائحه المتواصلة طيلة فترة بحثي.

وأتقدم بالشكر الى الأساتذة أعضاء لجنة المناقشة، الذين قبلوا مناقشة وإثراء هذا البحث.
وبكل فخر أقدم تشكراتي الى **والدي** الغالي الذي دعمني معنويا وقدم لي كل المساعدة فكان
السند والقاموس الذي أستمد منه بعض المعارف عند عجزني ألف شكر

كما أتوجه بالشكر الخاص الى الأستاذين الفاضلين **شمسه أحمد خليفة وخرار خالد** على
توجيهاتهما السديدة ونصائحهما القيمة.

كما لا يفوتني ان اذكر جميع أفراد مخبر VTRS على ما قدموه لي من نصائح ومساعدات،
خاصة **جميلة، كريمة وحفيظة**.

دون أن أنسى الذين اعتبرهم بمثابة اخوتي واخواتي الأعزاء افراد دفعتي حيث أخص بالذكر
عبد اللطيف، شعيب وطارق وأتمنى لهم جميعا كل التوفيق والنجاح.

كما اشكر كل من ساعدني من قريب أو من بعيد ولو بكلمة طيبة



المخلص

تمت دراسة الفاعلية البيولوجية لمستخلصات حبوب الرمان *Punica granatum* L. بنوعيه الحامض و الحلو والمتمثلة في دراسة مواد الأيض الثانوي والفاعلية المضادة للأكسدة وكذا الفعالية المضادة للبكتيريا، وذلك من خلال المقارنة بين المستخلصات (إيثانول - ماء - مزيج (إيثانول+ماء)). توصلنا من خلال هذه الدراسة إلى أن حبوب الرمان غنية بمواد الأيض الثانوي والمتمثلة في عديدات الفينول والفلافونيدات وتم كذلك تحديدا الفاعلية المضادة للأكسدة للمستخلصات السابقة باستخدام DPPH و TAC حيث كانت اقوى قيمة في المستخلص المزيج للرمان الحامض بالنسبة لـ DPPH المقدرة بـ 0.0601 g/l والمستخلص المائي بالنسبة لـ TAC والمقدرة بـ 512 mg/g أما عن الفعالية التثبيطية للبكتيريا، فوجدنا السلالات البكتيرية كانت حساسة لمختلف المستخلصات حيث المستخلص الأكثر فعالية ضد البكتيريا كان المستخلص الإيثانولي لحبوب الرمان الحامض و كان قطر التثبيط 19 mm عند البكتيريا *S. aureus*، و يمكن ملاحظة أن حبوب الرمان الحامض اكثر فعالية ضد البكتيريا من حبوب الرمان الحلو.

الكلمات المفتاحية: مستخلصات حبوب الرمان، الأيض الثانوي، السلالات البكتيرية

Abstract

The study of secondary metabolites and antioxidant efficacy as well as anti-bacterial efficacy by comparing the extracts (ethanol-water-mixture (ethanol + water)).

of *Punica granatum* .L seeds both sweet and sour variants.

In this study we found that pomegranate seeds are rich in secondary metabolites of polyphenols and flavonoids. In addition, the antioxidant efficacy of the previous extracts has been determined using DPPH and TAC. The highest value in the extract was the sour pomegranate for DPPH, 0.0601 g/l, and water extracts for TAC and estimated at 512mg / g.

As for the effectiveness of the extracts in terms of their ability to inhibit bacteria, we found that bacterial strains were sensitive to the various extracts. However, the ethanol extract was the most effective when used against the bacteria *P. aerogenosa* with a damping diameter of 19mm.

We may conclude that sour pomegranate seeds are more effective against bacteria than sweet pomegranate seeds.

Key words: pomegranate seeds extracts, secondary metabolism, bacterial strains

الفهرس

I	الشكر والعرفان
II	الملخص
IV	الفهرس
XI	قائمة الأشكال
XIII	قائمة الجداول
XIV	قائمة المختصرات
1	مقدمة
3	المراجع

الفصل الأول

دراسة نباتية حول نبات الرمان *Punica granatum.L*

5	تمهيد
5	1- نبذة تاريخية عن نبات الرمان: <i>Punica granatum.L</i>
5	2- الأسماء الشائعة لنبات الرمان: <i>Punica granatum. L</i>
6	3- أنواع نبات الرمان: <i>Punica granatum. L</i>
6	3-1- الرمان الحلو:
6	3-2- الرمان المعتدل:
6	3-3- الرمان الحامض:
6	4- التصنيف النباتي لنبات الرمان: <i>Punica granatum. L</i>
7	5- الوصف النباتي لنبات الرمان: <i>Punica granatum. L</i>
10	6- الانتشار الجغرافي لنبات الرمان: <i>Punica granatum.L</i>
10	7- التركيب الكيميائي لنبات الرمان: <i>Punica granatum.L</i>
11	8- القيمة الغذائية لنبات الرمان: <i>Punica granatum.L</i>
12	9- الفوائد الطبية لنبات الرمان: <i>Punica granatum.L</i>

13	10- الاستعمالات الطبية لنبات الرمان: <i>Punica granatum.L</i>
13	10-1- الفعالية المضادة للالتهاب:
13	10-2- الفعالية المضادة للأكسدة:
14	10-3 الفعالية المضادة للسرطان:
15	المراجع

الفصل الثاني

الدراسة الكيميائية والفعالية البيولوجية

18	تمهيد:
18	1- المركبات الفينولية:
18	1-1- تعريف المركبات الفينولية:
19	1-2- مصدر الفينولات:
19	1-3- فوائد المركبات الفينولية:
19	1-4- أصناف المركبات الفينولية:
21	1-5- الاستعمالات العلاجية لعديدات الفينول:
21	2- الفلافونويدات:
21	2-1- تعريف الفلافونيدات:
21	2-2- تصنيف الفلافونيدات:
23	2-3- أهمية الفلافونيدات:
23	2-4- خصائص الفلافونيدات:
23	2-5- الكشف عن الفلافونيدات:
24	3- الجذور الحرة ومضادات الأكسدة:
24	3-1- الجذور الحرة:
24	3-1-1- تعريف الجذور الحرة:
24	3-1-2- أنواع الجذور الحرة:
25	3-1-3- أضرار الجذور الحرة:

25	2-3- مضادات الأكسدة:
25	3-2-1- تعريف مضادات الأكسدة:.....
26	3-2-2- تصنيف مضادات الأكسدة:
28	المراجع.....

الفصل الثالث

عموميات حول البكتيريا

32	تمهيد:.....
32	1- تعريف البكتيريا:.....
33	2- تركيب الخلية البكتيرية:
33	2-1- الجدار الخلوي:.....
33	2-2- غشاء بلازمي:.....
33	2-3- السيتوبلازم:.....
34	2-4- النواة:.....
34	3- تسمية البكتيريا:.....
34	4- أساس تصنيف البكتيريا:
35	4-1- من حيث شكل البكتيريا:
35	4-2- من حيث توزيع اسواطها:.....
35	4-3- من حيث الوسط الذي تعيش فيه:.....
35	4-4- من حيث التغذية:
35	4-5- من حيث طريقة التلويح:
36	4-6- من حيث أثرها على الإنسان:.....
36	4-6-1- بكتيريا نافعة (Bénéficial Bactérie):.....
36	4-6-2- بكتيريا انتهازية (Opportunistic Bactérie):
36	4-6-3- بكتيريا ضارة (Bactéries nocives):.....
36	5- البكتيريا المستعملة في الدراسة:.....

36	1-5 - بكتيريا <i>Escherichia Coli</i>
37	2-5 - بكتيريا <i>Pseudomonas aeruginosa</i>
38	3-5 - بكتيريا <i>Staphylococcus aureus</i>
40	6- المضادات الحيوية:.....
40	1-6 - تعريف المضادات الحيوية:.....
40	2-6 - أنواع المضادات الحيوية:.....
40	3-6 - طرق تأثير المضادات الحيوية:.....
40	1-3-6 - مضادات تعمل على إيقاف نسخ ADN:.....
40	2-3-6 - مضادات تعمل على تخريب بنية الغشاء السيتوبلازمي:.....
40	3-3-6 - العمل على الغشاء الداخلي للبكتيريا:.....
40	4-3-6 - العمل على الغشاء الخارجي للبكتيريا:.....
41	7- المقاومة البكتيرية:.....
41	1-7 - تعريف المقاومة:.....
41	2-7 - طرق التعرف على حساسية أو مقاومة البكتيريا للمضاد الحيوي:.....
41	1-2-7 - طريقة التمديد:.....
41	2-2-7 - طريقة الانتشار:.....
42	المراجع.....

الفصل الرابع

الأجهزة والطرق

46	1- جني عينات ثمار نبات الرمان:.....
46	2- الأجهزة و المواد المستعملة :.....
46	2-2 - المواد المستعملة :.....
47	3-2 - الأجهزة المستعملة:.....
47	3- تعريف الاستخلاص :.....
47	3-1 استخلاص سائل - صلب :.....

47	3-1-1- استخلاص على البارد (بالنقع):
48	3-1-2- الإستخلاص على الساخن:
48	4- تحضير المستخلصات المستعملة في الدراسة:
48	4-1- تحضير المستخلص المائي بالنقع:
48	4-2- تحضير المستخلص الإيثانولي المائي (مزيغ) بالنقع:
48	4-3- تحضير المستخلص الإيثانولي بالغليان:
51	5- حساب المردودية الإنتاجية للمستخلصات:
51	6- تقدير الكمي بواسطة مطيافية الأشعة فوق بنفسجية-المرئية:
51	6-1- مطيافية الأشعة فوق البنفسجية-المرئية UV-visible:
51	6-2- تقدير المركبات الفينولية الكلية:
51	6-2-1- المنحنى القياسي لحمض الغاليك:
52	6-2-2- طريقة الكشف لعدد الفينولات :
53	6-3- التقدير الكمي للفلافونيدات:
53	6-3-1- المنحنى القياس لحمض الروتين:
54	6-3-2- طريقة الكشف عن الفلافونويد:
54	7- تقدير الفعالية المضادة للاكسدة بالطرق الكيميائية:
54	7-1- اختبار تثبيط الجذر الحر DPPH:
55	7-2- طريقة العمل:
56	8- اختبار القدرة الكلية المضادة للأكسدة (TAC):
56	8-1- طريقة العمل:
57	9- الفعالية المضادة للبكتيريا:
57	9-1- تحضير التراكيز المختلفة لكل مستخلص:
57	9-2- تنمية مزارع بكتيرية المستعملة:
57	9-3- تحضير وسط الزرع:
58	9-4- تحضير المعلق البكتيري:

58	9-5- تطبيق الأقراص:
59	المراجع.....

الفصل الخامس

نتائج ومناقشة

62	1- حساب مردود المستخلصات:
63	2- التقدير الكمي للفينولات باستخدام جهاز UV-visible:
64	3- التقدير الكمي للفلافونيدات باستخدام جهاز UV-visible:
66	4- الفعالية المضادة للأكسدة:
66	4-1- القدرة التثبيطية للجذر الحر DPPH :
66	4-1-1- الرمان الحلو:
67	4-1-2- الرمان الحامض:
69	4-2- قيم الفعالية الإرجاعية للأكسدة TAC:
70	5- الفعالية المضادة للبكتيريا:
70	5-1- الرمان الحلو:
70	5-1-1- المستخلص الإيثانولي:
71	5-1-2- المستخلص المائي:
73	5-1-3- المستخلص المزيج:
74	5-2- الرمان الحامض:
74	5-2-1- المستخلص الإيثانولي:
75	5-2-2- المستخلص المائي:
76	5-2-3- المستخلص المزيج:
78	الخاتمة.....
81	الملاحق.....

قائمة الأشكال

- الشكل 1: شجرة نبات الرمان *Punica granatum*.L 5
- الشكل 2: أشكال نبات الرمان *Punica granatum*.L 7
- الشكل 3: أوراق نبات الرمان *Punica granatum*.L 8
- الشكل 4: : زهرة نبات الرمان *Punica granatum*.L 8
- الشكل 5: ثمرة نبات الرمان *Punica granatum*.L 9
- الشكل 6: بذور نبات الرمان *Punica granatum*.L 9
- الشكل 7: مراكز منشأ نبات الرمان *Punica granatum*.L من قبل العالم Vavilov 10
- الشكل 8: الصيغة الكيميائية لمركب فينولي بسيط..... 19
- الشكل 9: الهيكل الأساسي للفلافونيدات..... 21
- الشكل 10: البنات الرنينية في جزيئة DPPH..... 25
- الشكل 11: يوضح بنية BHA..... 26
- الشكل 12: يوضح بنية BHT..... 27
- الشكل 13: يوضح بنية (GA)..... 27
- الشكل 14: يمثل بنية البكتيريا..... 32
- الشكل 15: صورة بالمجهر الإلكتروني لبكتيريا *E. Coli* 37
- الشكل 16: صورة بالمجهر الإلكتروني لبكتيريا *P. aeruginosa* 38
- الشكل 17: صورة بالمجهر الإلكتروني لبكتيريا *S. aureus* 39
- الشكل 18: العينات قبل وبعد الطحن 46
- الشكل 19: مراحل تحضير العينة..... 49
- الشكل 20: مخطط عام للتجارب المنجزة..... 50
- الشكل 21: لمنحى العياري لحمض الغاليك..... 52
- الشكل 22: المستخلصات بعد إضافة كاشف الفولين..... 52
- الشكل 23: آلية تشكيل المعقد الأصفر..... 53
- الشكل 24: المنحنى القياسي لمحاليل الروتين..... 53

- الشكل 25: المستخلصات بعد الكشف عن الفلافونويد. 54
- الشكل 26: معادلة تثبيط جذر DPPH في وجود مضادات الجذور الحرة. 55
- الشكل 27: المستخلصات بعد إضافة محلول DPPH. 56
- الشكل 28: المستخلصات بعد إضافة محلول الموليبيدات. 57
- الشكل 29: أعمدة بيانية تمثل مردود المستخلصات المستعملة في الدراسة. 62
- الشكل 30: يوضح كمية عديدات الفينول بالملغ مكافئ لحمض الغاليك /g من وزن المستخلص. 63
- الشكل 31: يوضح كمية الفلافونيدات بالملغ مكافئ لروتين /g من وزن المستخلص. 65
- الشكل 32: تمثل منحنى النشاطية للمستخلص الايثانولي في تثبيط الجذر الحر • DPPH. 66
- الشكل 33: : تمثل منحنى النشاطية للمستخلص المزيج في تثبيط الجذر الحر • DPPH. 66
- الشكل 34: : تمثل منحنى النشاطية للمستخلص المائي في تثبيط الجذر الحر • DPPH. 67
- الشكل 35: تمثل منحنى النشاطية للمستخلص الايثانولي في تثبيط الجذر الحر • DPPH. 67
- الشكل 36: تمثل منحنى النشاطية للمستخلص المزيج في تثبيط الجذر الحر • DPPH. 68
- الشكل 37: تمثل منحنى النشاطية للمستخلص المائي في تثبيط الجذر الحر • DPPH. 68
- الشكل 38: يوضح قيم مضادات الأكسدة الإرجاعية TAC. 70
- الشكل 39: أعمدة بيانية تمثل أقطار مناطق التثبيط (ملم) للمستخلص الإيثانولي للerman الحلو. 71
- الشكل 40: أعمدة بيانية تمثل أقطار مناطق التثبيط (ملم) للمستخلص المائي للerman الحلو. 72
- الشكل 41: أعمدة بيانية تمثل أقطار مناطق التثبيط (ملم) للمستخلص المزيج للerman الحلو. 73
- الشكل 42: أعمدة بيانية تمثل أقطار مناطق التثبيط (ملم) للمستخلص الإيثانولي للerman الحامض. .. 74
- الشكل 43: أعمدة بيانية تمثل أقطار مناطق التثبيط (ملم) للمستخلص المائي للerman الحامض. 75
- الشكل 44: أعمدة بيانية تمثل أقطار مناطق التثبيط (ملم) للمستخلص المزيج للerman الحامض. 76

قائمة الجداول

- جدول 1: تصنيف نبات الرمان *Punica granatum*. L من طرف العالم Linné 6
- جدول 2: : التركيب الكيميائي لبعض أجزاء نبات الرمان..... 10
- جدول 3: القيمة الغذائية للرمان، لكل 100 g من الجزء الصالح للأكل. 12
- جدول 4: يوضح بعض أصناف عديد الفينولات. 20
- جدول 5: بعض المركبات الفلافونيدية. 22
- جدول 6: تصنيف البكتيريا *E.Coli* 37
- جدول 7: تصنيف البكتيريا *P. aeruginosa* 38
- جدول 8: تصنيف البكتيريا *S. aureus* 39
- جدول 9: مردود المستخلصات المستعملة في الدراسة..... 62
- جدول 10: يوضح النتائج المتحصل عليها من خلال دراسة كمية الفينولات..... 63
- جدول 11: يوضح النتائج المتحصل عليها من خلال دراسة كمية الفلافونيدات. 64
- جدول 12: تحديد مقدار IC_{50} لكل مستخلص..... 69
- جدول 13: يوضح قيم الفعالية الإرجاعية للأكسدة TAC..... 69
- جدول 14: أقطار مناطق التنشيط (ملم) للمستخلص الاثنانولي للرمان الحلو..... 70
- جدول 15: أقطار مناطق التنشيط (ملم) للمستخلص المائي للرمان الحلو. 72
- جدول 16: أقطار مناطق التنشيط (ملم) للمستخلص المزيج للرمان الحلو. 73
- جدول 17: أقطار مناطق التنشيط (ملم) للمستخلص الإيثانولي للرمان الحامض..... 74
- جدول 18: أقطار مناطق التنشيط (ملم) للمستخلص المائي للرمان الحامض..... 75
- جدول 19: أقطار مناطق التنشيط (ملم) للمستخلص المزيج للرمان الحامض..... 76

قائمة المختصرات

DPPH: 2.2- diphényl-1-picrylhydrazy

DMSO: dimethyl solphoxide

MH: Muler Hinton

E. coli : *Escherichia coli*

S. aureus : *Staphylococcus aureus*

P. aerogenosa : *Pseudomonas aerogenosa*

R : Rendement

T : Température

FeCl₃ : Chlorure de fer

IC₅₀ : Concentration inhibitrice 50 ou EC 50 Efficient concentration 50

TAC: Total antioxidant activity

SD : La déviation standard

ARP : Anti-radicalaire puissance

UV : Ultra-Violets

nm: Nanometer

µm: Micrometer

BHA: Butylated hydroxylanisole

G⁺: Gram positive

G⁻ : Gram negative.

AND : Acide désoxyribonucléique

قائمة المختصرات

g: Gramme

mg : Milligramme

ml: Millilitre

A : Absorbance

μl: Microlitre

λ: الموجة طول

%: النسبة المئوية

A: الامتصاصية الضوئية

I%: النسبة المئوية للتنشيط

ملم وحدة المليمتر

مقدمة

مقدمة

مقدمة

تعتبر النباتات الطبية من أقدم وأكثر أنواع التداوي انتشارا في العالم، ورغم الانتشار الواسع للعقاقير المصنعة في الوقت الحالي إلا أن العلاج بالمواد الطبيعية ما يزال يشكل الخيار الأمثل عند العديد من شعوب العالم. ظهر استعمال النباتات الطبية في العلاج مع شعوب ما قبل التاريخ إذ تشير بعض المخطوطات الى أن المصريين القدماء قد طوروا العديد من العقاقير من مصادرها الطبيعية ويصفها الأطباء للكثير من الأمراض، [1] ويعد المجتمع العربي من أحرص المجتمعات على تدوين واستخدام النبات في معالجة الأمراض، فقد برع الكثيرون منهم في هذا المجال حتى وصل هذا الى البلدان المجاورة. [2]

ومن بين هذه النباتات التي جرى تداولها هي نبات الرمان *Punica granatum.L* حيث يعد الرمان من الفصيلة الرومانية، أحد أقدم الثمار التي عرفها الانسان، وعرف في ثقافات الشعوب والأمم السابقة وقد شرف الرمان بالذكر ثلاث مرات في القرآن الكريم لقوله تعالى: "فِيهِمَا فَاكٌ وَتَخْلُورُمانُ فَبَأيِّ آلٍ رَكَمًا" سورة الرحمن آية 68,69، وهو أيضا يعتبر من الفواكه الصيفية، موطنه الأصلي إيران. حيث تناولت كثير من الدراسات تأثير المستخلصات النباتية على نمو الأحياء المجهرية وبالتالي إمكانية استخدامها في علاج بعض الامراض الناتجة عن الإصابات الميكروبية المختلفة، فعلى الصعيد المحلي أجريت عدة دراسات حول تأثير المستخلصات النباتية للرمان على الميكروبات، [3] [4] وتطورت الأبحاث حوله خلال السنوات السبع الأولى من هذا القرن، وتضاعف عدد الدراسات في هذا المجال، وسعي العلماء في البحث عن مكوناته. [5]

ويعتبر الرمان غذاء صحي مثالي، مضاد للأكسدة ومهيا لانتفاع الجسم به مباشرة، فقد هياه الله بأن جعله طعاماً ذا قيمة غذائية عالية فهو غذاء ودواء في آن واحد. [6] وهذا لاحتوائه على العديد من المركبات الفعالة من أهمها البولي فينول مثل: الأنثوسيانين، الفلافونويدات، الصابونيات، السترويدات، وكذلك الأحماض الأمينية. [7]

ركزت الكثير من الدراسات والأبحاث العلمية المخبرية والسريية على اختبار قدرة مركبات الرمان الأنفة الذكر على مقاومة أنواع السرطان ومنع الالتهابات والتقليل من حدة بعض الأمراض المزمنة كالسكري، وقد استخدم الرمان ومنتجاته في تحضير الكثير من العلاجات الطبية لأمراض العين والحساسية وتنظيف الفم وتحسين المناعة. [5]

ومن أجل معرفة مدى أهمية وتأثير طرق الاستخلاص في الفعالية المضادة للبكتيريا، تم إنجاز هذا البحث والمتمثل في استعمال طريقتين للاستخلاص (النقع، الغليان) بمذيبات مختلفة (إيثانول، إيثانول+ماء ماء).

وإظهار الطريقة الأمثل لاستخلاص المواد الفعالة من هذا النبات والاهم من ذلك ابراز المستخلص الأكثر فعالية للنشاطية المضادة للأكسدة والبكتيريا. لذلك قسم هذا العمل الى:

الجزء النظري:

الفصل الأول: دراسة نباتية حول نبات الرمان.

الفصل الثاني: دراسة كيميائية والفعالية البيولوجية.

الفصل الثالث: عموميات حول البكتيريا.

الجزء العملي:

الفصل الرابع: الأجهزة والطرق المتبعة في الدراسة.

الفصل الخامس: نتائج ومناقشة.

المراجع

- [1] بن خناثة م.، 2014- المساهمة في دراسة نبات الكلخة *Ferula Vesceritensis* مذكرة تخرج لنيل شهادة ماستر أكاديمي، جامعة قاصدي مرباح. ورقلة. ص: 83.
- [2] بن عاشورة صبرينة البتول، الفعالية المضادة للأكسدة الزيوت الطيارة والمركبات الفينولية لـ *Deverra scoparia* مذكرة تخرج لنيل شهادة ماجستير في الهندسة الكيميائية، تخصص التحضير العضوي والفيتوكيمياء، جامعة قاصدي مرباح ورقلة. 2007.
- [3] محمد، سالم حسين، تأثير المستخلصات النباتية على نمو بعض أنواع من البكتيريا، مجلة البصرة للعلوم الزراعية 55-65 1995.
- [4] غضبان، أمال كاظم، دراسة التركيب الكيميائي لمسحوق الفلفل الأسود *Peper nigrum* والتأثير التثبيطي للمستخلص في بعض الجراثيم المرضية ومحتوى اللحم البقري المفروم من الاحياء المجهرية، مجلة البصرة للعلوم الزراعية 8(2) ص: 47-54، 1995.
- [5] عزت الفارس.، الرمان غذاء ودواء، ماجستير قسم التغذية، كلية الصيدلة، الرمان وفوائده، جامعة البترا الأردنية 2004.
- [6] الشاوش ف.، حامد ف.، العيسي. 2006 تحديد الصفات النوعية والكيميائية لأهم طرز الرمان *Punica granatum* في اليمن مجلة جامعة دمشق للعلوم الزراعية. المجلد 22. العدد 2 ص: 227.
- [7] قيثار ر.، الشطي ص.، 2002 - تأثير الفعالية التعاضدية لبعض المستخلصات النباتية على نمو بعض الأحياء المجهرية، قسم صناعات الغذائية والالبان، كلية الزراعة، جامعة البصرة. ص: 231.

الفصل الأول

دراسة نباتية حول نبات الرمان

Punica granatum.L

Punica granatum.L

دراسة نباتية حول نبات الرمان

الفصل الأول

تمهيد

تكتسب شجرة الرمان أهمية كبيرة نظرا للخصائص العديدة المتميزة بها فمن الناحية الجمالية فهي أشجار أوراقها وأزهارها ذات مظهر جمالي جذاب فضلا عن العديد من الفوائد الطبية التي يمكن الحصول عليها من جميع أجزاء هذا النبات. [1]

1- نبذة تاريخية عن نبات الرمان: *Punica granatum.L*

الرمان من أهم وأطيب أنواع الفاكهة التي عرفتها البشرية منذ قديم الزمان. ويعتبر غذاء صحي مثالي وافي، فهو مضاد للأكسدة وهو ذا قيمة غذائية عالية فهو يعتبر غذاء ودواء في نفس الوقت. عرفه قدماء الفراعنة والإغريق قبل الرومان، فذكر في كتب كثيرة ونقش على جدران المعابد والقصور القديمة [2] عرفوه باسم ارهامني ومنها اشتق الاسم القبطي ارمين او رمن الذي اشتق من الاسم العبري رمون والعربي رمان. تمت زراعة الرمان منذ العصور القديمة لثمارها الصالحة للأكل وأزهارها الكبيرة المستعملة في الزينة وكان يعرف عند الشعوب المصرية، الفينيقية، الرومانية، واليونانية [3]، ينتمي الرمان الى العائلة الرمانية Punicaceae والجنس *Punica* وهو الوحيد في العائلة ويضم نوعين نباتيين الأول *P. granatum* والثاني هو *P. protopunica* Balf [1]

2- الأسماء الشائعة لنبات الرمان: *Punica granatum. L*

الاسم العلمي: *Punica granatum. L*

الاسم العربي: رمان

الاسم الفرنسي: Grenadier

الاسم الإنجليزي: Pomegranate



الشكل 1: شجرة نبات الرمان *Punica granatum.L*

3- أنواع نبات الرمان: *Punica granatum. L*

وفي الدراسة ذكر ان أنواع الرمان كالتالي: [4]

3-1- الرمان الحلو:

وهو من أهم أنواع الرمان والأجود كبير الحجم وأملس وشديد الحمرة، رقيق القشرة كثير الماء.

3-2 الرمان المعتدل:

وهو أقل جودة لونه يميل إلى اللون الأخضر وحجوبه قليلة الماء ومعتدل في حموضته.

3-3 الرمان الحامض:

فهو حامض جدا ولا يستعمل الا للعلاج وبعض أنواع المأكولات، بذوره صلبة وقليلة الماء.

4- التصنيف النباتي لنبات الرمان: *Punica granatum. L*

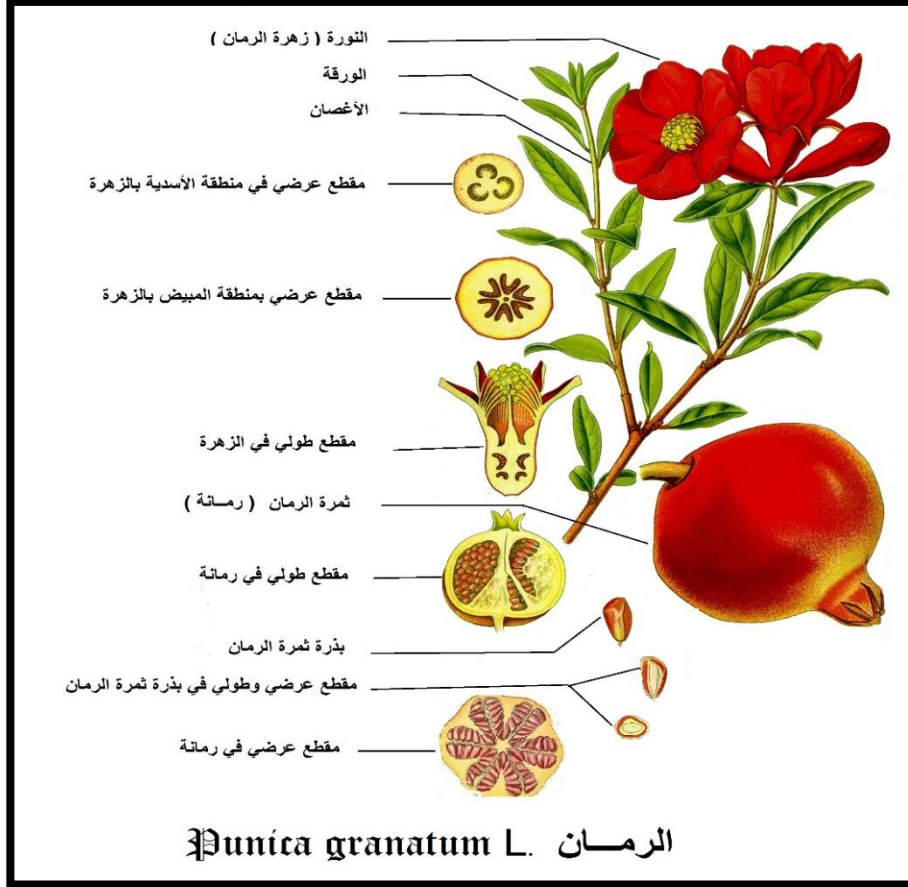
في القرن الثامن عشر (1707-1778) Carl von Linné، والذي يعتبر الأب الروحي للتصنيف ابتكر التصنيف على أساس الاختلافات في الأعضاء الجنسية والتجمع وطول الاسدية. هذا التصنيف وصفها بأنها مصطنعة، ومع ذلك كان يستخدم كمرجع لمئات السنين وهي أيضا لا تزال تستخدم على نطاق واسع جدا. [5]

جدول 1: تصنيف نبات الرمان *Punica granatum. L* من طرف العالم Linné

المملكة	النباتية
الشعبة	النباتات البذورية Spermaphytes
تحت شعبة	كاسيات البذور Angiospermes
قسم	المنغوليات Magnoliopsida
رتبة	الأسية Myrtales
العائلة	الرومانية Punicaceae
الجنس	الرمان Punica
الصنف	الرمان المثمر <i>Punica granatum.L</i>

5- الوصف النباتي لنبات الرمان *Punica granatum*. L

هي شجرة متوسطة الحجم متساقطة الأوراق لا يزيد ارتفاعها عن 3-5 م غير منتظمة الشكل كثيرة التفرع وتعطي سرطانات عديدة بالقرب من سطح الأرض [6]. والافرع اسطوانية ملساء ضاربة للسمره مرنة وتتحول ببعض الفروع الجانبية الى اشواك قصيرة. [7]، والشكل 2 يمثل جميع أجزاء نبات الرمان.



الشكل 2: أشكال نبات الرمان *Punica granatum*.L

الورقة:

الأوراق رمحية الشكل بسيطة تامة الحافة ناعمة الملمس لونها اخضر داكن متقابلة الوضع على الافرع [6] يتراوح طولها ما بين 3 الى 7 سم وعرضها 2 سم. [8]

الشكل 3: أوراق نبات الرمان *Punica granatum.L*

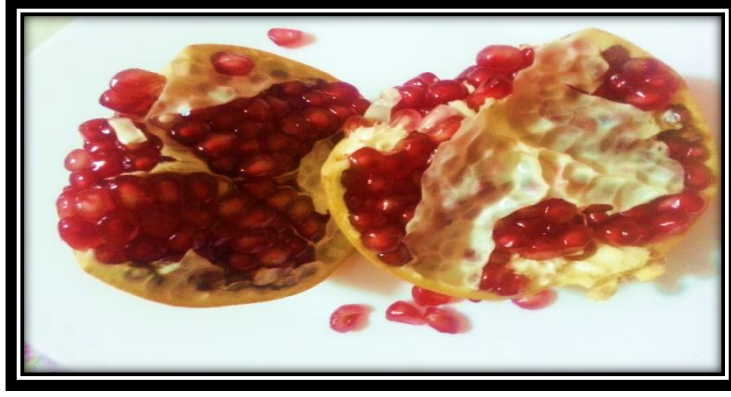
الزهرة:

الازهار ذات حامل قصير شبه جالسة على الافرع ذات لون احمر وكذلك التويج احمر أيضا ويتراوح عدد السبلات من 5 الى 7 والاسدية كثيرة حمراء اللون والميسم يكون مطمورا بين خيوط الأسدية أو يكون في مستواها أو خارجا عنها والمبيض صغير. ويتركب المبيض من طبقتين يفصل بينهما غشاء شفاف وتتكون كل طبقة من عدة حجرات وتكون عادة ثلاث حجرات في احدهما وخمس في الأخرى وتتفصل كل حجرة بغلاف رقيق شفاف يوجد بكل حجرة بروز لحمي سميك يمثل جدار المبيض وتزهر الأشجار في شهر مارس وأفريل. [6]

الشكل 4: زهرة نبات الرمان *Punica granatum.L*

الثمار:

الثمرة شبه كروية الشكل ويختلف قطرها من صنف لآخر ويتراوح بين 6 الى 12 سم ولون الثمرة يختلف من الأخضر الى الأصفر أو الأحمر أو الأرجواني حسب الأصناف. [6]



الشكل 5: ثمرة نبات الرمان *Punica granatum.L*

البذور:

البذور مضلعة وهي عبارة عن الاغشية الخارجية الطرية التي تحيط بالبذور الصلبة وهذه الاغشية ممتلئة بسائل عصيري يختلف لونه من الأبيض الى الوردي والاحمر القاني حسب الصنف ويحتوي على سكريات واحماض وأصباغ ومواد أخرى. [6]

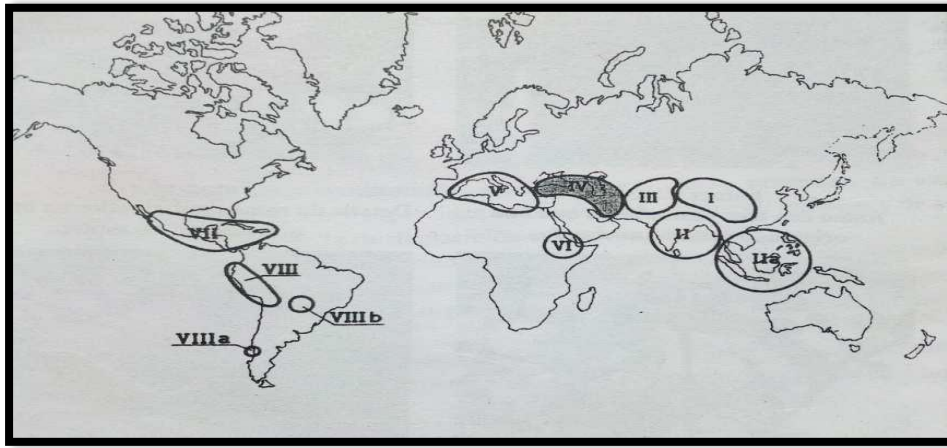


الشكل 6: بذور نبات الرمان *Punica granatum.L*

6- الانتشار الجغرافي لنبات الرمان: *Punica granatum.L*

يذكر أن منشأ الرمان يعود إلى بلاد فارس (إيران) والعراق ومنها انتقل إلى المنطقة العربية والجنوب الغربي للقارة الآسيوية، وهو ما يعرف الآن بمنطقة الشرق الأوسط في الخارطة الجيوسياسية والتي تشمل بلاد الشام وجزيرة العرب وإيران وتركيا، ثم إلى منطقة البحر الأبيض المتوسط ومنها إلى الصين والهند، وأخيراً إلى الجنوب الغربي من الولايات المتحدة الأمريكية. [9] حيث انها تنمو على ارتفاعات كبيرة من سطح البحر تصل 2300م كما تنمو في بعض المناطق الساحلية والدافئة. [1]

يعتبر نبات الرمان من النباتات المتأقلمة بالمناطق الصحراوية خاصة بولاية الوادي، حيث يقدر المساحة الإجمالية المزروعة بـ 235 هكتار بجميع الأصناف والانواع وإنتاج سنوي مقدر بـ 18000 قنطار. [10]



الشكل 7: مراكز منشأ نبات الرمان *Punica granatum.L* من قبل العالم Vavilov [11]

7- التركيب الكيميائي لنبات الرمان: *Punica granatum.L*

على مدى العقد الماضي، أحرز تقدم كبير في إنشاء الآليات الدوائية من الرمان ولوحظ ان جميع أجزاء النبات له خصائص علاجية، فمن مكوناته حمض الاليجيك، حمض البونيكونيك، الفلافونويدات، أنثوسيانيدنس، الانثوسيانين، وفلافونول الاستروجين وفلافونيس، الجدول التالي يمثل المكونات الرئيسية للنبات الرمان لبعض أجزائه.

جدول 2: التركيب الكيميائي لبعض أجزاء نبات الرمان. [12] [13]

الجزء من الثمرة	التركيب الكيميائي
عصير الرمان	أنثوسيانيد، غلوكوز، حمض الأسكوربيك، حمض الألييك، حمض الغاليك، روتين، كرسيتين، أحماض أمينية، حمض الكافيك، العديد من المعادن خاصة الحديد.
زيت بذور الرمان	95% زيت البينيك، حمض الإيلاجيك، وأحماض أخرى دهنية.
زهرة الرمان	حمض الغاليك، حمض الأورسوليك، ماسلينيك، ثلاثي التربين، ومكونات أخرى.
قشرة الثمرة	أحماض دهنية، فلافونول، فلافون، أنثوسيانيد، التربينات، الفلافونويد، الصابونيات السترويدات، التانينات
جذور الثمرة واللحاء	الإيلاجيتانين، بونيكالين، بونيكالاجين، بيبيريدين، القلويدات.

8- القيمة الغذائية لنبات الرمان: *Punica granatum.L*

يحتوي الرمان أيضا على العديد من العناصر والمعادن، مثل البوتاسيوم والفوسفور والكالسيوم والمغنيسيوم والحديد والزنك والنحاس. هذا الأخير ضروري لتكوين الهيموجلوبين والكولاجين، حيث يدخل في تكوين العديد من الإنزيمات. فهو أيضا مصدرا هاما للفيتامين ج هذا الفيتامين المضاد للأكسدة يساهم في تقوية العظام والغضاريف والأسنان واللثة، وبالإضافة إلى ذلك يحمي الجسم من الالتهابات ويعزز امتصاص الحديد الموجود في النبات ويسرع الشفاء. [A]

جدول 3: القيمة الغذائية للرمان، لكل 100 g من الجزء الصالح للأكل. [5]

القيمة الغذائية	العناصر الغذائية
80.97 g	الماء
0.95 g	البروتين
0.30 g	الدهون
17.17 g	كربوهيدرات
0.6 g	ألياف غذائية
3 mg	كالسيوم
0.30 mg	الحديد
3 mg	مغنسيوم
8 mg	فسفور
259 mg	بوتاسيوم
3 mg	صوديوم
0.12 mg	زنك
0.070 mg	نحاس
6.1 mg	فيتامين ج
0	فيتامين د
0.596 mg	فيتامين ب

9- الفوائد الطبية لنبات الرمان: *Punica granatum.L*

قد تم استخدام الرمان لعدة قرون في الطب التقليدي. للمجموعة الكبيرة والمتنوعة من الخصائص المسندة إليها تشير إلى أن هذه الشجرة هي دواء لكل داء. فوجد أن لنبات الرمان فوائد طبية عديدة وكل جزء من أجزائه له خواص علاجية مختلفة حيث تستعمل قشوره في علاج امراض البطن والاسهال لاحتوائها على مواد دابغة للمعدة والجسم الثمرة مقوي للقلب أما عصير الثمرة فهو مرطب ومبرد، كما أن لقشور الرمان استخدامات علاجية عديدة أخرى إضافة إلى ما ذكر فهي تعتبر من أشد الادوية قتلاً للديدان

الشريطية كما تستخدم في علاج الزحار وغيرها. [14] كما أن نقيع مسحوق والساق والجذور يستخدم في علاج الاسهال او الديزنتري لأنها تعمل على تغير طبيعة البروتينات الأمعاء كما يقلل من ارتشاح السوائل فضلاً عن أنه يقتل الجراثيم ويمتص السموم الجرثومية. [15]

10- الاستعمالات الطبية لنبات الرمان: *Punica granatum.L*

ركزت الكثير من الدراسات والأبحاث العلمية المخبرية والسريية على اختبار قدرة مركبات الرمان الأنفة الذكر على مقاومة أنواع السرطان ومنع الالتهابات والتقليل من حدة بعض الأمراض المزمنة كالسكري، وقد استخدم الرمان ومنتجاته في تحضير الكثير من العلاجات الطبية لأمراض العين والحساسية وتنظيف الفم وتحسين المناعة.

10-1- الفعالية المضادة للالتهاب:

وفي محاولة لمعرفة تأثير مستخلص الرمان على التهاب المفاصل وتآكلها، Osteoarthritis وهو مرض شائع لدى كبار السن وجد الباحثون أن مستخلص ثمرة الرمان قد أدى إلى التقليل بشكل ملحوظ من تآكل المادة الغضروفية الموجودة في مفاصل الساق، وعمل على المحافظة على سلامة الغضروف وتحسين كفاءته الوظيفية مخبرياً. وقد عزى الباحثون تلك الخاصية الاستطبابية للرمان وعصيره إلى وجود المواد المانعة للالتهابات والتي من أهمها الأنثوسيانيدينات Anthocyanidins التي ثبتت قدرتها على منع الالتهابات. [9]

10-2- الفعالية المضادة للأكسدة:

يعد عصير الرمان مصدراً مهماً لمضادات الأكسدة المتمثلة بالمركبات الفينولية والأنثوسيانينية. ومن أهم المركبات الفينولية وخصوصاً المشتقات أحادية وثنائية الجلوكوز للدلفيندين (Delphinidine) والسيانيدين (Cyanidine) والبيلارغونيدين (Pilargodinine)، ومشتقات لحمض الإلاجيك، والتانينات الأخرى القابلة للحمأة، التي تساهم جميعها في النشاط المضاد للأكسدة.

الدراسات الوبائية تشير إلى أن استهلاك الفواكه والخضار العالية المحتوى بالفينولات مرتبط بخفض أخطار أمراض القلب الوعائية والماغية والأورام السرطانية وتعود هذه التأثيرات المفيدة للفينولات ومن ضمنها الأنثوسيانينات، نتيجة لقدرتها على كبح الجذور الحرة التي لو بقيت ستلحق الضرر والأذى بجميع خلايا الجسم. [16]

10-3 الفعالية المضادة للسرطان:

ثبت أن خلاصة الرمان في الجرعات العلاجية تسبب موتا طبيعيا للخلايا السرطانية دون أن تؤثر على الخلايا السليمة.

الخلايا السرطانية لديها القدرة على أن تصبح خلايا سليمة تسمى عملية التمايز حيث يمكن للفلافونويد حمل هذا التمايز مع انخفاض السمية، مما يجعلها مفيدة لعلاج سرطان الدم، مكافحة سرطان البروستاتا، و أيضا ضد أنواع أخرى من السرطان مثل الأمعاء وسرطان الثدي [10] وهذا لاحتوائه على كميات وافرة من حمض (Acide Ellagic) إذ أن هذا الحمض يتميز بقدرته الفائقة على الحد من نمو الخلايا السرطانية [17] حيث ثبت أنه يوقف نمو الخلايا السرطانية ويمنع انتشارها ويزيد من معدلات الموت الطبيعي للخلايا السرطانية كما ثبتت فعاليته العالية في علاج والوقاية من سرطان المثانة البولية حيث أنه يوقف نمو السرطان كما يتدخل في العوامل الوراثية للخلايا السرطانية بما يؤدي إلى موتها في النهاية يحفز التئام الجروح ويقوي الأنسجة الرخوة وهذا أيضا يمكن أن يساهم في منع الخلايا السرطانية من الانتشار وهذا راجع للفعل المضاد للأكسدة وتنشيط الجذور الحرة. [B].

المراجع

المراجع باللغة العربية:

- [1] الشاوش ف.، حامد ف.، العيسي. 2006 تحديد الصفات النوعية والكيميائية لأهم طرز الرمان *Punica granatum* في اليمن مجلة جامعة دمشق للعلوم الزراعية. المجلد 22. العدد 2 ص 227.
- [2] حجازي، أحمد توفيق (1999)، الموسوعة الصحية. دار أسامة للنشر والتوزيع، عمان-الأردن.
- [4] محسن الحاج، (2000)، طب الأعشاب تراث وعلم، دار صبح للطباعة والنشر والتوزيع.
- [6] د. فرجيني فارس نعمان، د. مادلين راشد سورسن، د. أحمد صلاح الدين. الإدارة المركزية للإصلاح الزراعي، معهد البحوث البساتين، مركز البحوث الزراعية، نشرت 10 مارس 2014.
- [7] متولي أ.، الوكيل ح.، 2010 - خدمة الحاصلات البستانية (الفاكهة). مصر العربية، ص: 338.
- [9] عزت الفارس.، الرمان غذاء ودواء، ماجستير قسم التغذية، كلية الصيدلة، الرمان وفوائده، جامعة البترا الأردنية.
- [10] السلسلة الإحصائية ب لمديرية الفلاحة بالوادي لسنة 2016.
- [14] قيثار ر.، الشطي ص.، 2002 - تأثير الفعالية التعاضدية لبعض المستخلصات النباتية على نمو بعض الأحياء المجهرية، قسم صناعات الغذائية والالبان، كلية الزراعة، جامعة البصري. ص: 231.
- [15] سعدي، شكري إبراهيم، عبد الله القاضي محمد، صالح عبد الكريم، (1988). النباتات الطبية والعطرية والسامة في الوطن العربي. جامعة الدول العربية والمنظمة العربية للتنمية الزراعية. الخرطوم. ص: 59-61.
- [16] غياث مصباح سمينه، راما عتمه، تأثير معاملات تصنيع عصير الرمان في النشاط المضاد للأكسدة وعلاقته بالفينولات، مجلة جامعة دمشق 2015 المجلد (31) العدد 3 ص: 167/169.

المراجع باللغة الأجنبية:

- [3] AHMED S., WANG N., HAFEEZ B., CHERUVU K., and 2005- Haqqi TM: *Punica granatum* L extract inhibits IL- β - induced expression of matrix metalloproteinases by inhibiting the activation of MAP kinases and NF- κ B in human chondrocytes in vitro .135. P: 2096-2102.

- [5] WALD E., 2009– le grenadier (*punica grantum*) : plante historique et évolutions thérapeutiques récentes. Le diplôme d'état de docteur en pharmacie, université henri poincaré nancy 1. P : 158.
- [8] PARRENO M., 2013– Development and assessment of pomegranate (*Punica granatum* L.) Derived food products. Rich in bioactive phytochemicals. These doctored. université Miguel Hernández de Elche :199..
- [11] HMID I., 2014– contribution à la valorisation alimentaire de la grenade marocaine (*Punica granatum* L.) : caractérisation physicochimique, biochimique et stabilité de leur jus frais. Thèse de doctorat .Université d'Angers, French. p : 180.
- [12] BEN ABDENNEBI M., 2012– Le grenadier tunisien (*Punica granatum*) stimule le transport de glucose dans les cellules musculaires C2C12 via la voie. Insulinodépendante de l'Akt et la voie insulino-indépendante de l'AMPK. Mémoire présenté à la Faculté de Médecine en vue de l'obtention du grade de Maîtrise en pharmacologie. Université de Montréal. P : 82.
- [13] JULIE JURENKA, MT (SSCP), Therapeutic application of Pomegranate (*Punica granatum.L*) A Review Article.
- [17] CHAKRABORTY M., GARACHH D., PATEL A., KAMATH V., 2012– Phytochemical and pharmacological profile of *Punica granatum* an overview, Vol.3. No. 2. P: 67.

مواقع إلكترونية:

[A] <http://beschretiens.Free.Fr/bible/cantique.php>

[B] <https://ar.wikipedia.org/wiki/رمان>

الفصل الثاني

الدراسة الكيميائية والفعالية البيولوجية

النتائج
الدراسية الكيميائية والفعالية
البيولوجية

تمهيد:

جميع الكائنات الحية لديها الأيض الأساسي الذي يوفر لها الجزيئات الأساسية من أحماض نووية، دهون، بروتينات، أحماض الأمينية وغيرها بالإضافة لهذا عدد كبير من المركبات والتي تأتي نتيجة التفاعلات الكيميائية، حيث تسمى هذه المركبات بالأيض الثانوي [1] والتي تم فصلها من النباتات والكائنات الحية الدقيقة، وغالبا ما تصنف كمركبات لا ترتبط مباشرة بتطور ونمو أو تنفس النباتات، [2] إذ يمكن تصنيفها حسب تركيبها الكيميائي إلى ثلاث مجموعات كبيرة وهي:

التربينات ومشتقاتها.

المركبات الفينولية.

المضادات الحيوية والفيتامينات.

القلويدات وأشباهاها. [3]

وتمت دراسة المركبات الفينولية في هذه الدراسة.

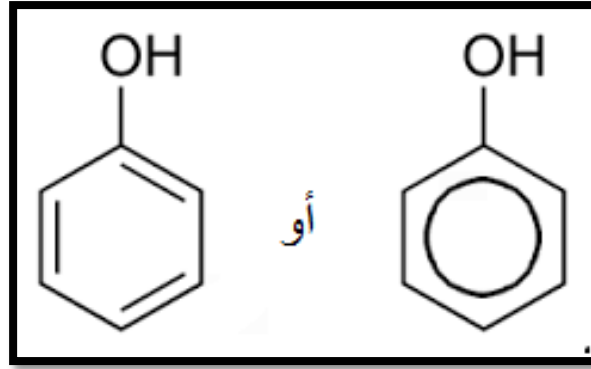
1- المركبات الفينولية:

1-1- تعريف المركبات الفينولية:

تشكل المركبات الفينولية أو متعدد الفينول مجموعة كبيرة من منتجات الأيض الثانوي نظرا لكثرة عددها وتباين هيكلها البنائية، [4] وهي واسعة الانتشار في المملكة النباتية وذات تراكيب متعددة وتندمج ضمن المركبات العطرية لرائحتها الخاصة، [5] تتميز بأنها تحمل حلقة بنزينية أو أكثر في هيكلها العام، مرتبطة بمجموعة هيدروكسيلية OH أو أكثر [6] وهذا الاختلاف في عدد الحلقات يجعلها تنقسم إلى عدة أقسام أهمها الأحماض الفينولية حيث القسم الأكبر منها الفلافونويدات. [7]

تشارك المجموعات الفينولية في الدفاع ضد الاخطار البيئية لهذا نجد أن هناك نسبة كبيرة تقدر بـ 80% منها موجودة على انسجة البشرة (القشرة) للفواكه، وهي أيضا مسؤولة عن ظهور الألوان في النباتات.

[8]



الشكل 8: الصيغة الكيميائية لمركب فينولي بسيط.

1-2- مصدر الفينولات:

توجد المركبات الفينولية في العديد من الأطعمة ذات المصدر النباتي وتحديدًا الفواكه حيث يمكن أن تصل ما بين 100-500 ملغ / غ في بعض الفواكه: التفاح، العنب، الكرز، المشروبات (القهوة والشاي) والشكولاتة، بينما توجد بصورة أقل في الخضر والحبوب. حيث يحتوي الخضر على ما يقارب 25-100 ملغ/غ. [7] [9]

تعد الفواكه غير الناضجة غنية جدًا بالمركبات الفينولية مثل (الفلافونول) يمكن الحصول عليها من البصل، التفاح والفاصوليا الخضراء، وغيرها من المركبات الأخرى المتواجدة في بقية الأغذية. [10]

1-3- فوائد المركبات الفينولية:

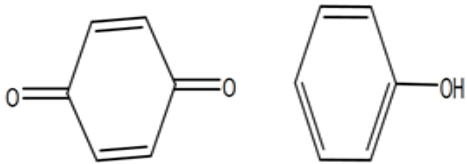
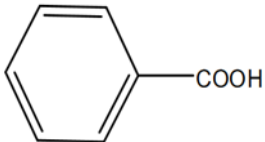
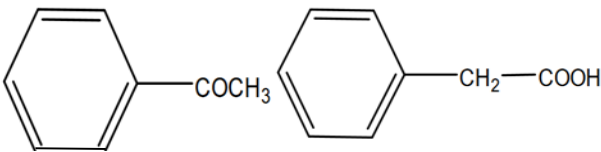
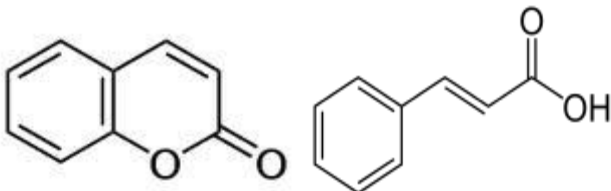
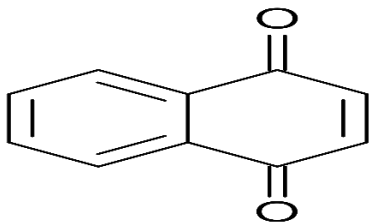
هي آسرات للجذور الحرة وممخلبات لأيونات المعدنية مما يمنحها خصائص مضادة للأكسدة ذات أهمية حسب بنيتها حيث تعمل بمنح ذرة الهيدروجين إلى الجذور الحرة الناتجة أثناء الأكسدة اللبيدية مثل: جذر البيروكسيل (ORO°) أو الكوكسيل (OR°)، لهذه البوليفينولات المتواجدة بصفة خاصة في الشاي أثر مفيد ضد أمراض القلب الوعائية. [11]

1-4- أصناف المركبات الفينولية:

توجد العديد من التصنيفات التي قسمت المركبات الفينولية إلى مجموعات، فقد صنفها العالم Dacosta حسب بنيتها إلى أقسام أهمها: الأحماض الفينولية، الفلافونويد، التينينات، الستلبيينات، اللقنان، الصبونيئات [12] أما العالمان Harborne و Simmonds فصنفاها حسب انتشارها وتعقيدها إلى عائلة المركبات الفينولية قليلة الانتشار (فينولات بسيطة)، وأخرى واسعة الانتشار (أحماض فينولية، الفلافونيدات

الكومارينات)، وأيضاً المركبات الفينولية المتواجدة على شكل بوليمرات. [13] وهذا الجدول يوضح بعض أصناف المركبات الفينولية:

جدول 4: يوضح بعض أصناف عديد الفينولات. [14]

البنية الأساسية	الصنف	الهيكل الأساسي	رقم ذرة الكربون
	الفينولات البسيطة البنزوكينونات	C ₆	6
	الأحماض الفينولية	C ₆ -C ₁	7
	أستوفينون أحماض الفينيلاسيتيك	C ₆ -C ₂	8
	أحماض السيناميك الكومارينات	C ₆ -C ₃	9
	النافطوكينون	C ₆ -C ₄	10

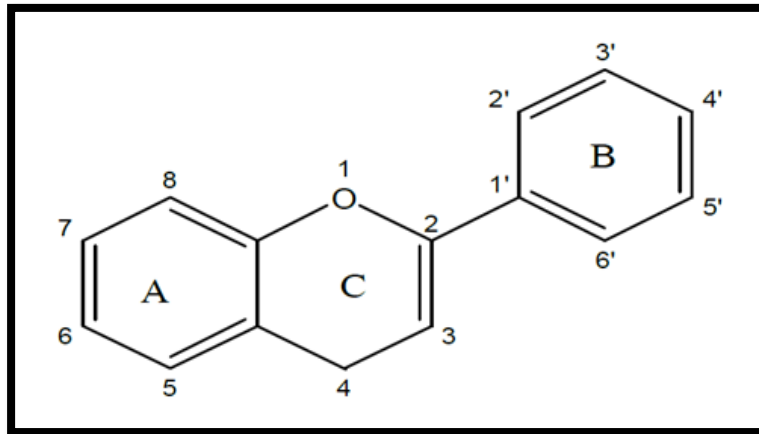
1-5- الاستعمالات العلاجية لعديدات الفينول:

تستخدم عديدة الفينول بشكل متزايد في الاستعمالات العلاجية، فهي تحتوي على مكونات فعالة لعدد من الأمراض: مضادة للسرطان، مضادة للالتهابات، مضادة للفيروسات، مضادة للجراثيم، ومكافحة لتصلب الشرايين، وهي أيضا مضادة للأكسدة. [15]

2- الفلافونيدات:

1-2- تعريف الفلافونيدات:

الفلافونيدات أصل هذه التسمية يوناني مشتقة من كلمة Flavus وتعني اللون الأصفر تمثل غالبا المركبات المسؤولة عن اللون الأصفر المميز للأزهار، الثمار، وأحيانا الأوراق، وهي عبارة عن عائلة واسعة من مركبات عديدة الفينول التي ينتجها النبات، حيث تمثل القسم البالغ الأهمية من عمليات الأيض الثانوي، تحوي على أكثر من 4000 نوع، وتملك بنية كيميائية مشتركة يتكون فيها الهيكل الكربوني من 15 ذرة كربون ($C_6-C_3-C_6$) في هيكلها الأساسي موزعة على ثلاث حلقات (A, B, C). [3] [16]

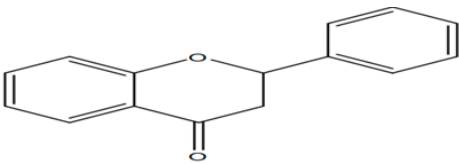
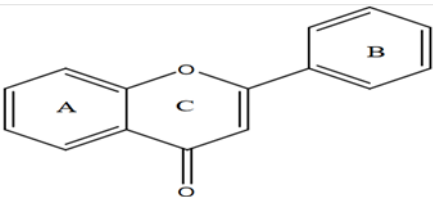
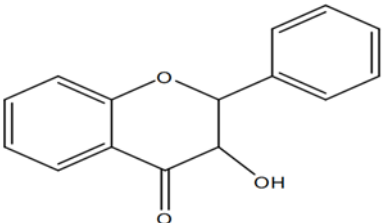
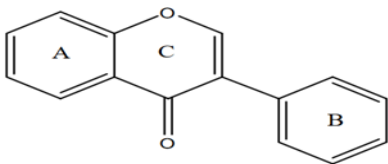
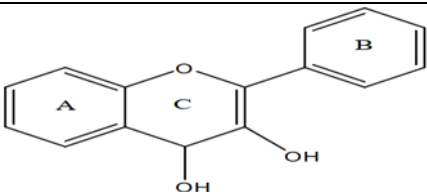
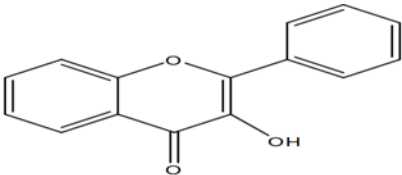
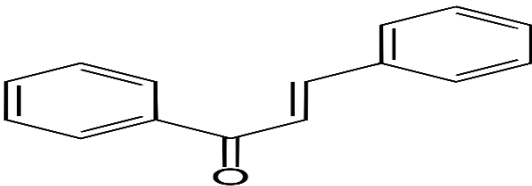


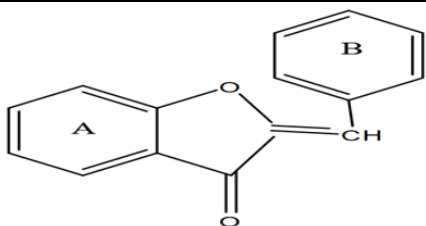
الشكل 9: الهيكل الأساسي للفلافونيدات.

2-2- تصنيف الفلافونيدات:

بنويها تتفرع إلى عدة أنواع تبعا لعدد، موضع وطبيعة المستبدلات التي في الأغلب تكون عبارة عن مجموعات ميتوكسيل أو هيدروكسيل، الجدول التالي يوضح مختلف أقسام هذه المركبات.

جدول 5: بعض المركبات الفلافونيدية. [14]

البنية الأساسية	اسم المركب
	Flavanone
	Flavone
	Dihydroflavonol ou flavonol
	Isoflavone
	Flavo-3 , 4-diol
	Flavonol
	Chalcone

البنية الأساسية	اسم المركب
	Aurone

3-2- أهمية الفلافونيدات:

للفلافونيدات وظائف وأدوار عديدة عند النبات منها الحماية ضد الأشعة فوق بنفسجية (UV) وضد الأكسدة وبعض الفلافونيدات مثل (الفلافونول، الفلافان) لها خاصية تثبيط الفطريات وأيضاً لها أهمية في تلوين الأزهار والفواكه، وبعضها الآخر لها القدرة على منع انتشار الخلايا السرطانية. [15] [17]

4-2- خصائص الفلافونيدات:

الفلافونيدات وهي مركبات هيدروكسيلية ذات صفة حمضية ضعيفة، تذوب في القواعد القوية مثل: هيدروكسيد الصوديوم، قابلة للذوبان في الكحولات والأسيتون ومختلف المذيبات العضوية القطبية. أما الفلافونيدات الأقل قطبية مثل: الإيزوفلافونات والفلافونولات، التي تحتوي على مجموعة ميثوكسيلية مستبدلة، فهي قابلة للذوبان في المذيبات العضوية غير قطبية كالكلوروفورم والإيثر. [18]

5-2- الكشف عن الفلافونيدات:

يمكن الكشف عن الفلافونيدات بالألوان المميزة التي تعطيها مع الكثير من الكواشف التي تستخدم في الدلالة على المركبات الطبيعية من بينها: كلوريد الألمنيوم (5%): يعطي بقع صفراء في وجود المادة الفلافونيدية التي تحمل مجموعة هيدروكسيل في الموضع 5.

هيدروكسيد الصوديوم: يعطي بقع صفراء أو برتقالية مع جميع الفلافونيدات.

حمض الكبريت المركز: يعطي في وجود كل الفلافونيدات ألوان صفراء أو برتقالية. [19]

3- الجذور الحرة ومضادات الاكسدة:

3-1- الجذور الحرة:

3-1-1- تعريف الجذور الحرة:

الجذور الحرة هي أنواع كيميائية ذرات او جزيئات تملك إلكترون أو أكثر غير مزدوج، يكون معظمها شديد الفعالية (تتفاعل بسرعة) مع مركبات أخرى محاولة اقتناص ما ينقصها من إلكترونات لتصل الى الثبات الكيميائي، [20] كثير من التفاعلات البيولوجية تقوم بأكسدة مواد التفاعل بكون الأكسجين الجزيئي هو المستقبل النهائي للإلكترونات، الذي يدخل في تشكيل الأنواع الأكسجنية النشطة. [21]

3-1-2- أنواع الجذور الحرة:

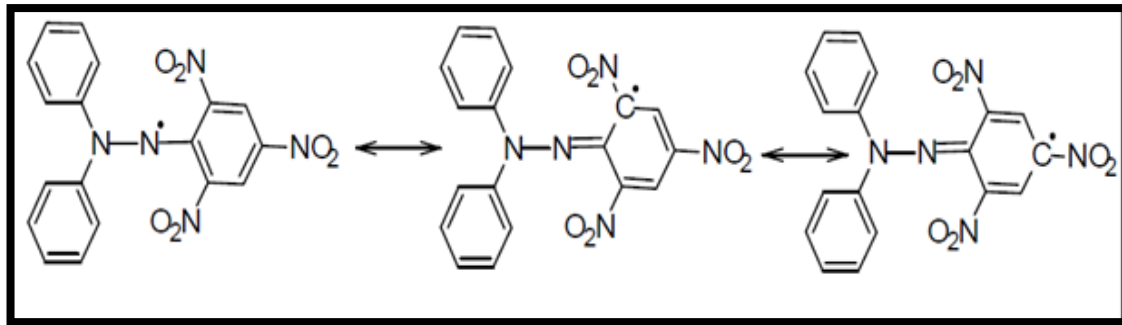
3-1-2-1- التقسيم على أساس الاستقرار:

أ- الجذور الحرة النشطة أو غير المستقرة:

وهي التي تقدر أعمارها بالميكرو ثانية وتصل حتى بالبيكوثانية، يشمل هذا النوع الجذور ذات العناصر مثل: ذرات الهيدروجين والنتروجين والفلور، والكور والبروم واليود والجذور التي لها وزن جزيئي صغير مثل: الميثيل (CH_3)، الإيثيل (C_2H_5)، الفنيل (C_6H_5) والهيدروكسيل (OH)، وطاقة تنشيطها تقترب من الصفر. [22]

ب- الجذور الحرة المستقرة:

وهي التي لها أعمار طويلة تقدر بالثواني أو الساعات او حتى أيام مثل جذور ثلاثي بركيل هايدرازيل (DPPH) فمحلول الجذر الأول يكون ذو لون أصفر ومستقر بدرجة حرارة الغرفة لبعض ساعات، أما الجذر الثاني فيكون مادة صلبة ذات لون بنفسجي مسود ويكون مستقر لعدة أيام. ونستطيع القول بأن معظم الجذور الأروماتية التي تشتمل على تراكيب رنينية متعددة في تركيبها الجزيئي تكون مستقرة في أغلب الأحيان ويعزى استقرار هذا النوع من الجذور لعدم تركز الإلكترون المنفرد بموقع معين في تركيب الجذر، وخير مثال على ذلك تركز الإلكترون المنفرد بجذر DPPH. [23]



الشكل 10: البنات الرنينية في جزيئة DPPH.

إن إزالة الجذور الحرة بواسطة مضادات الأكسدة مهمة جدا لصحة وحياة الكائن الحي ومع ذلك فالجذور الحرة ليست بمجرد مواد ضارة فحسب، لكنها قد تكون في بعض الأحيان بمثابة السلاح الذي يستخدمه الجسم للدفاع عن نفسه. [14]

3-2-1-2- التقسيم على أساس النوع:

يمكن تقسيمها الى جذور حرة أو جذور أكسجينية، جذور حرة نتروجينية (أكسيد النترك وثنائي أكسيد النتروجين) وجذور حرة دهنية. [24]

3-1-3- أضرار الجذور الحرة:

تخضع الخلية لظاهرة التوتر الأكسدي وهذا عندما لا تتمكن الأنظمة المضادة للأكسدة من مواجهة تدفق الأنواع الأكسجينية المتكونة، مما يسبب ضرر واقع على الحامض النووي تؤدي أي طفرات مما ينتج عنها موت الخلايا او تسرطنها، وإما ضرر واقع على البروتينات والذي يؤدي إلى تغير طبيعة البروتينات ومن ثم وظيفتها او تحولها إلى اشكال جديدة مما يؤدي إلى أمراض المناعة الذاتية. [25]

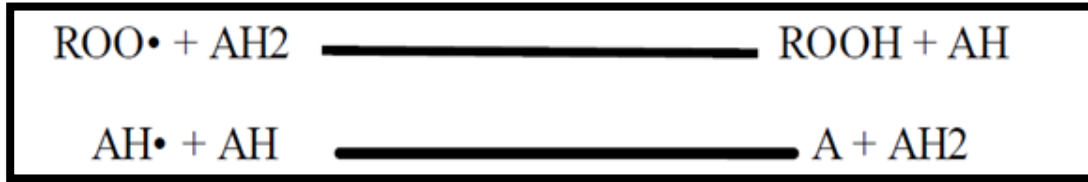
أما أخطر الأضرار هي التي تقع على مستوى الدهون، او الأكسدة الفوقية للدهون، ويشتمل على زيادة سيولة الجدران الخلوية وتطفر الحامض النووي ومن أضرارها أيضا تثبيط السلسلة التنفسية للميتوكوندري، زيادة نشاط الإنزيمات المصاحبة لتوتر الأكسدة. [26]

3-2- مضادات الأكسدة:

3-2-1- تعريف مضادات الأكسدة:

هي مركبات إما ترتبط بالجذور الحرة فتعمل على تفويضها لتستقر وتمنع بذلك التأثير الضار الذي تلحقه بالجسم، إذ تعتبر نظاما دفاعيا ضد الضغط التي تسببه ذرات الأوكسجين الشاردة لحماية خلايا

الجسم، وإما لأنها تمنع تكوين الجذور الحرة أو ان تصلح الضرر الناتج عنها أي هو عبارة عن مواد مانحة لذرات الهيدروجين أنها تتحد مع الجذر وتحوله الى مركب مستقر كما هو موضح في المعادلة التالية:



والدور الأساسي لمضادات الأكسدة هو كسر سلسلة التفاعلات الجذرية الناتجة من الأكسدة وتستطيع ان تعدل أو تصلح الإتلاف الذي تسببه الجذور الحرة. [27]

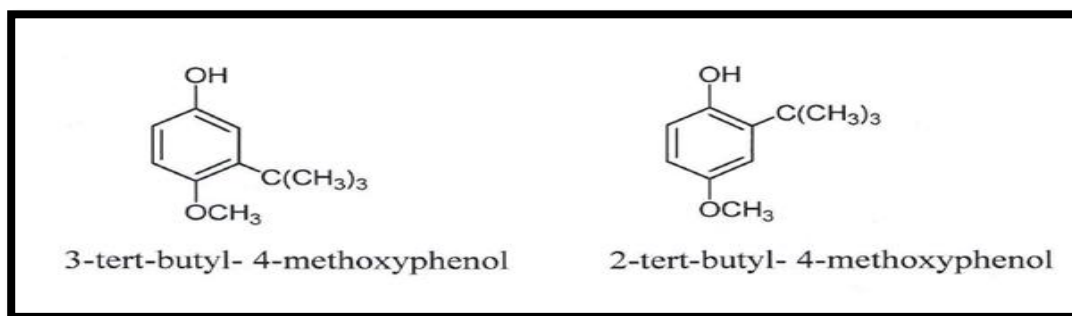
3-2-2- تصنيف مضادات الأكسدة:

3-2-2-1- مضادات أكسدة طبيعية:

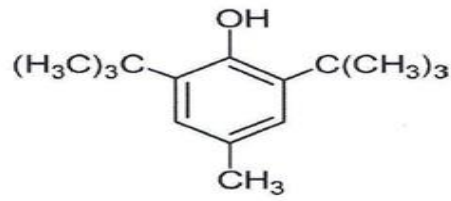
ونقصد بذلك ما تنتجه المادة الحية من مضادات كالأينزيمات الجلوتاثيون والكتلاز والبيروكسيداز والفيتامينات مثل: فيتامين C والفيتامين E وتتعداها إلى المعادن الطبيعية كالزنك والسيلينيوم وغيرها. [28]

3-2-2-2- مضادات أكسدة مصنعة:

تعتبر عنصر أساسي يجب إضافته للأطعمة المعلبة للتقليل من إفسادها إلى أقصى حد وذلك لتأكسدها قبل غيرها، وكذا تستعمل في الصناعة كصناعة المطاط والمشتقات البترولية منها: (BHA) Butylhydroxyanisole و Butylhydroxytoluene (BTH) وحمض الغاليك والغالات. [23]

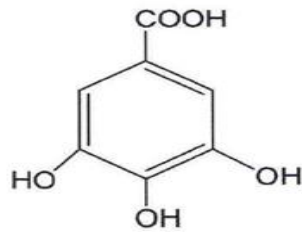


الشكل 11: يوضح بنية BHA.



2,6-di-tert-butyl- 4-methylphenol

الشكل 12: يوضح بنية BHT.



3,4,5-trihydroxy benzoic acid

الشكل 13: يوضح بنية (GA).

المراجع

المراجع باللغة العربية:

- [3] العابد إ.، 2007 - دراسة العالية المضادة للبكتيريا و المضادة للأكسدة للمستخلص القلويدي الخام لنبات الضمران *Traganum nudatum* . مذكرة ماجستير في الكيمياء . جامعة قاصدي مرباح، ورقلة ص: 106.
- [4] بوطيمة أ.، 2012-مقارنة بين الطريقة الفيتو كيميائية والطريقة الإلكتروليتية كيميائية في دراسة فينولات بعض نوى التمر المحلي. مذكرة ماستر أكاديمي. جامعة قاصدي مرباح. ورقلة ص: 97.
- [6] بن سلامة ع. أ.، 2012-النشاطات المضادة للأكسدة والتمثبة للإنزيم المؤكسد للكرانثين لمستخلصات أوراق *Hertia cheirifolia*. L. مذكرة مقدمة لنيل شهادة الماجستير في البيوكيمياء. جامعة فرحات عباس. سطيف. ص: 90.
- [7] جرموني م.، 2009- النشاطية المضادة للأكسدة لمستخلصات نبتة الخياطة *Teucrium polium* مذكرة لنيل شهادة الماجستير في البيوكيمياء و الفيزيولوجيا التجريبية. جامعة فرحات عباس. سطيف ص: 95.
- [11] عابد هاجر 2011 الفعل الوقائي للمستخلص الفلافونيدي من الإلتهاب النفروني المحرض بـ Pacetamol لدى الجرذان، مذكرة ماجستير، جامعة منتوري. قسنطينة ص: 34.
- [13] بن عشورة صبرينة البتول، الفعالية المضادة للأكسدة الزيوت الطيارة والمركبات الفينولية لـ *Deverra scoparia* مذكرة تخرج لنيل شهادة ماجستير في الهندسة الكيميائية، تخصص التحضير العضوي والفيتوكيمياء، جامعة قاصدي مرباح ورقلة. 2007.
- [14] بن خناثة م.، 2014- المساهمة في دراسة نبات الكلخة *Ferula Vesceritensis* مذكرة تخرج لنيل شهادة ماستر أكاديمي، جامعة قاصدي مرباح. ورقلة. ص: 83.
- [20] بو القندول ر.، 2011- الدور الوقائي لبعض المستخلصات الفلافونيدية ضد الالتهاب الكبدي المحرض بالباراسيتامول لدى الجرذان، أطروحة ماجستير. جامعة منتوري قسنطينة. ص: 93.
- [22] بوقودة م.، دراسة فيتوكيميائية لليبيدات والفينولات في بعض أنواع التمر المحلي، مذكرة ماجستير، جامعة قاصدي مرباح. ورقلة. 2008.
- [23] ربيعي ع. ك، المساهمة في دراسة الفعالية المضادة للأكسدة لمستخلصات بروبوليس جنوب الجزائر بالطرق الكيميائية والكهروكيميائية، مذكرة تخرج لنيل شهادة الماجستير، تخصص كيمياء تحليلية ومراقبة المحيط، جامعة قاصدي مرباح ورقلة (2010).

- [24] ريدة ا.، 1999-الجذور الجرة جملة مضادات المؤكسدات وداء التهاب المفاصل الرثياني.مجلة جامعة دمشق، المجلد 15، العدد2.ص:1-6.
- [26] مسعي م.أ، دراسة فيتوكيميائية لليبيدات والفينولات لنوى خمسة أنواع من التمر المجني من منطقة ورقلة، مذكرة ماجستير ورقلة(2013).
- [27] بولوط ح.، 2009-النشاط المضاد للتأكسد وإمكانية وقاية المستخلص الميثانولي لنبتتي *Matricaria pubescens* و *Centaurea Incana* على السمية الكبدية. مذكرة ماجستير، جامعة متتوري قسنطينة. ص: 125.
- [28] حوة إ.، 2013-دراسة الفعالية البيولوجية لبعض نبات العائلة الشفوية والفعالية ضد الاكسدة. مذكرة ماجستير في الكيمياء، جامعة قاصدي مرباح، ورقلة.ص:109.

المراجع باللغة الأجنبية:

- [1] MOHAMMEDI Z ., 2013-Etude phytochimique et activités biologiques de quelques plantes médicinales de la région nord et sud-ouest de l'Algérie. Thèse doctorat. Université Abou Bekre. 170p.
- [2] ZEGHEB N., L'effet antibactérien de l'extrait flavonoidique de plante (*Zygophyllum album.L*). Mémoire de fin d'etude en vue de l'obtention du diplôme MASTER. Université Mohamed Khider Biskra. 73p.
- [5] Aira. Activité anti-oxydante, et caractérisation phénolique du fruit de palmier amazonien *Oenocarpus bataua* (patawa). Thèse pour le doctorat en phytochimis. Université des Antilleset de la Guyane, (2012).
- [8] Harbone J.B biochemistry of phenolic compounds, academic press, london and newyork.
- [9] BENHAMMOU N., 2012- Activité antioxydant des extraits des composés phénolique de dix plantes médicinales de l'Ouest et du Sud-Ouest Algérien. Thèse doctorat. Université Aboubakar Belkaid. Tlemcen. 174p.
- [10] Abdelghafour M, radioltse gamma des flavonoides. Etude de leur réactivité avec les radicaux issus des alcools formation de depsides, Thèse de doctorat (2003).
- [12] Salah Eddine L., Etude phytochimique et activité biologique d'extrait de feuilles de *Phoenix dactylifera* L dans région du Sud d'Algérie (la région

d'Oued Souf), Thèse présentée en vue de l'obtention du diplôme de Doctorat en sciences Université Mohamed Khider Biskra (2014).

- [15] ATHAMENA S., 2009– Etude quantitative flavonoides des grains de Cuminum cyminum et Les feuilles de Rosmarinus officinalis et l'évaluation de l'activité biologique. Mémoire présenté pour l'obtention du diplôme de Magister. Université El-Hadj Lakher Batna. 12p.
- [16] Jean B., pharmacognosie phytochimie plantes médicinales, 3 éme edition Technique et Documentation, paris(1999).
- [17] S, Fiorucis,. Activité biologique de composé de la famille des Flavonoides: Approche par des méthodes de chimie quantique et de dynamique moléculaire se de doctorat de l'Université Nice 2006.
- [18] BAHRI HANAA, ZOUZOU SALIHA (201–2011) Evaluation biologique des extrait issus des plants Ferula Vesceritensis et Devevra Scoparia, Mémoire DES, Université de Kasdi Merbah Ouragla, p: 11.
- [19] El Hazimi, H (1995). Les produits Naturelles, Université du Roi Saoud, Djada.
- [25] ANYASOR G., KAYODE O., 2010– Comparative Antioxidant, Phytochemical and Proximate Analysis of Aqueous and Methanolic Extracts of Vernonia amygdalina and Talinum triangulare. Pakistan Journal of Nutrition 9 (3).p: 259–246.

الفصل الثالث

عموميات حول البكتيريا

عموميات حول البكتيريا
التي هي

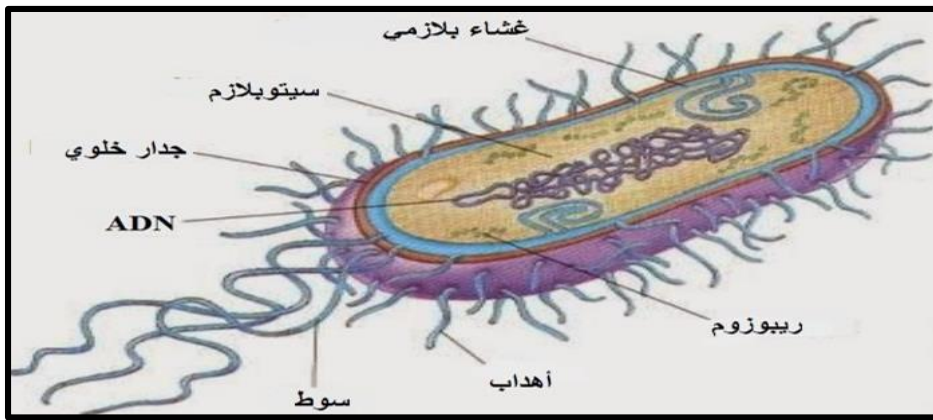
تمهيد :

المكروب هو وصف للكائنات المجهرية الدقيقة التي لا يمكن ملاحظتها إلا بالمجهر فهي تشمل الفيروسات والبكتيريا والفطريات والطحالب، فقد كان للمجهر الأثر الكبير في اكتشافها فهي موجودة في كل مكان حولنا في التربة في الهواء في الأغذية وداخل وخارج أجسامنا حيث أن الكائنات الدقيقة تعتبر أكثر عددا من الكائنات الحية إذ ما قورنت بالكائنات الأخرى، حيث ان اول من اكتشف البكتيريا العالم الكيميائي الفرنسي لويس باستور (Louis Pasteur) في عام 1859 فقد اكتشف البكتيريا الهوائية واللاهوائية من خلال تجاربه على التخمر، واكتشف أيضا طعمها، حيث أرتبط اسمه بعملية البسترة لقتل الكائنات الحية المجهرية المتواجدة في السوائل.

أما العالم الألماني روبرت كوخ Robert Koch فقد عمل على اكتشاف علاقة البكتيريا بالمرض وهو أول من عمل مزارع نقية للبكتيريا. حيث ارتبط اسم البكتيريا مع الامراض المسببة لها إلا ان العلوم الحديثة اثبتت ان البكتيريا تلعب دورا هاما في الصناعات الغذائية والدوائية والتخلص من المواد العضوية وغير العضوية. [1] [2]

1- تعريف البكتيريا:

هي عبارة عن كائنات دقيقة الحجم لا ترى إلا بالمجهر أحادية الخلية بدائية النواة (Procaryote) تكون إما كروية او عصوية او حلزونية حيث يتراوح طولها بين الميكرو متر الواحد الى بضعة أعشار الميكرو متر، [3] حيث انها تستطيع العيش لأعوام طويلة وتحمل جميع الأحوال غير المناسبة من ارتفاع درجة الحرارة الى انخفاضها وغيرها من الظروف القاسية وعند تحسن ظروفها تتخلص من الغشاء السميك وترجع كما كانت في السابق. [4]



الشكل 14: يمثل بنية البكتيريا

2- تركيب الخلية البكتيرية:

تتركب الخلية البكتيرية من اربعة أجزاء أساسية وهي:

جدار خلوي.

غشاء بلازمي.

سيتوبلازم.

النواة.

وأربعة أجزاء غير ضرورية لحياة البكتيريا وهي:

البذور.

الاسواط

الحافظة.

الهدبيات.

الأجزاء الأساسية:

2-1- الجدار الخلوي:

وهو الذي يعطى للخلية النباتية شكلها الثابت والمميز، كما انه يقوم بحماية محتويات الخلية الداخلية

ويتتركب الجدار من مادتين هما مادة الكربوهيدرات والبيبتيدات

2-2- غشاء بلازمي:

وهو غشاء رقيق جدا مكون من دهون وبروتينات، وظيفته المشاركة في عملية الانقسام، ويتميز

بخاصية النفاذية الاختيارية ويحتوي على كثير من الإنزيمات الهامة مثل إنزيم التنفس وذلك لعدم احتواء

الخلية البكتيرية على الميتوكوندريا.

2-3- السيتوبلازم:

يتكون من خليط معقد من مواد بروتينية وكربوهيدراتية ودهون وأحماض أمينية وأملاح وفيتامينات،

وتوجد هذه المواد مذابة في الماء أو معلقة فيه ووظيفة السيتوبلازم انه مركز العمليات الحيوية بالخلية

ويتكون حوالي 85 % من وزنه ماء و 15% مواد صلبة كما يحتوي السيتوبلازم مواد غذائية مدخرة.

وأيضاً توجد بها حبيبات من مادة ARN تعرف بالريبوزومات، وظيفتها تكوين البروتينات سواء كانت تركيبية أو وظيفية مثل الإنزيمات والهرمونات، وكذلك يوجد بها حبيبات مكونة من ADN تحمل صفات (جينية) معينة وتعرف بالبلازميدات.

2-4- النواة:

النواة في البكتيريا نواة بدائية توجد مغموسة في السيتوبلازم وتتكون من خليط من الحامض النووي (ADN) ولكنها لا يوجد لها غلاف نووي ولا تحتوي عصير نووي. [5]

دورة حياة الخلية تتركز في استمرارية انقسامها، حيث حوالي كل 20 دقيقة تنقسم الخلية البكتيرية لإعطاء خليتين جديدتين خلال ساعات تعطي خلية بكتيرية واحدة الملايين من الخلايا، واغلب البكتيريا تتكاثر بطريقة الانشطار الثنائي.

وأيضاً لدرجة الحرارة تأثير على بقاء وتكاثر البكتيريا، فمنها من تعيش في درجات الحرارة المنخفضة ومنها من تعيش في درجات الحرارة العالية بالإضافة إلى أن pH المثالي لنمو البكتيريا هو في حدود pH=7 وإن الأوساط التي تكون غنية بالماء والرطوبة تعتبر وسط جيد لتكاثر البكتيريا. [6]

3- تسمية البكتيريا:

تأخذ البكتيريا أسماء ثنائية Binominal بحيث يشير المقطع الأول من الاسم إلى الجنس والمقطع الثاني إلى النوع. وقد يحمل اسم الجنس شكل البكتيريا، كما هو الحال في Staphylococcus، Streptococcus أو اسم المكتشف مثل E. coli.

أما بالنسبة للنوع فقد يشير إلى المرض كما هو الحال (Cholerae) (Vibrio Cholerae)، أو مكان عزلها كما هو الحال في E. coli تعزل في une Cole أو قد يحمل صفات اللون مثل Staphylococcus aureus (أي ذهبية). [7]

4- أساس تصنيف البكتيريا:

تختلف البكتيريا في قدرتها على استعمال مصادر الطاقة وإنتاج الغازات (CO2 الناتج من الغلوكوز)، وفي إفراز السموم والإنزيمات، وأيضاً تختلف من حيث البنية وشكل الخلايا والقدرة الإمراضية، وكذلك حساسيتها للمضادات الحيوية. هذه الاختلافات أظهرت طرقاً حيوية متعددة لتمييز البكتيريا.

إن الهدف الأساسي من تصنيف البكتيريا هو التعرف على أنواع مختلفة من البكتيريا وتشخيصها ووضع أسمائها في مجموعات لدراسة كل من العلاقة فيما بينها وطبيعتها الوراثية، حيث تم تصنيفها كالتالي:

4-1- من حيث شكل البكتيريا: [8]

البكتيريا الكروية: وهي البكتيريا التي تأخذ شكل الكريات الصغيرة، حيث يتراوح قطرها 0.1 nm إلى 4nm ولها عدة أشكال منها كروية متجمعة بشكل سبحة (بكتيريا سبحية)، وبكتيريا كروية عنقودية. البكتيريا العصوية: وهي البكتيريا التي تأخذ شكل العصيات صغيرة البكتيريا الحلزونية: وهي البكتيريا التي تأخذ شكل حلزوني. البكتيريا الواوية: وهي البكتيريا التي تأخذ شكل الواو.

4-2- من حيث توزيع اسواطها: [8]

وحيدة السوط (monotrichous): التي يخرج سوط واحد من أحد قطبي الخلية البكتيرية. سوطية الطرف (lophotricous): وفيها تخرج حزمة سوطية من قطب واحد في الخلية البكتيرية. سوطية الطرفين (amphitrichous): وهي التي يخرج سوط واحد أو حزمة سوطية من كل قطب من أقطبي الخلية البكتيرية. محيطة الأسواط (eritrichous): وفيها تنتشر الأسواط من جميع اتجاهات جول سطح الخلية البكتيرية.

4-3- من حيث الوسط الذي تعيش فيه: [4]

فيمكن تقسيمها إلى ثلاثة أنواع. بكتيريا هوائية (Aerobic): وهي البكتيريا التي تعيش فقط في وجود الهواء الجوي حيث تعتبر المصدر الرئيسي لتسمم الأغذية. بكتيريا لاهوائية (Anaerobic): وهي البكتيريا التي تعيش في غياب الهواء الجوي. بكتيريا لاهوائية اختيارية (Facultative Anaerobic): وهي البكتيريا التي تستطيع العيش في وجود الهواء الجوي أو عدمه.

4-4- من حيث التغذية:

بكتيريا ذاتية التغذية: هي البكتيريا التي تستهلك الكربون للنمو. بكتيريا عضوية التغذية: هي البكتيريا التي تحصل على الكربون من تحليل المواد الذاتية كالسكر.

4-5- من حيث طريقة التلوين: [9] [10]

يفسر الاختلاف بين البكتيريا في تركيب جدار الخلية بالتلوين، حسب تقنية غرام Gram نسبة للعالم البلجيكي J.Gram المكتشفة سنة 1884، حيث قسمت إلى نوعين:

بكتيريا (G^+): عند تلويثها تمتص اللون وتظهر ارجوانية

بكتيريا (G^-): لا تمتص أو قليلة الامتصاص للون وتحرر صبغا وتظهر حمراء.

يظهر جدار الخلية (G^+) أسمك من جدار الخلية (G^-) التي بدورها تحتوي على غشاء خارجي إضافي.

4-6- من حيث أثرها على الإنسان:

يمكن تقسيمها إلى ثلاثة أنواع:

4-6-1- بكتيريا نافعة (Bénéficial Bactérie):

وهي التي تقدم للإنسان والحيوان خدمات نافعة، يوجد نوع من أنواع البكتيريا يعيش في أمعاء الإنسان وتساعد على عملية الهضم وتفرز بعض المواد المفيدة للجسم، وهناك نوع آخر يعيش في التربة، ويلعب دورا هامها في غذاء النبات وتستعمل الأنواع الأخرى في صناعة منتجات الألبان وبعض الأدوية. [2] [11]

4-6-2- بكتيريا انتهازية (Opportunistic Bactérie):

وهي بكتيريا تعيش في جسم الإنسان بدون أن تسبب له أي ضرر أو أذى إلا عند نقص مناعة الانسان، متحولة إلى بكتيريا ضارة تسبب العديد من الأمراض مثل التهاب اللوزتين.

4-6-3- بكتيريا ضارة (Bactéries nocives):

وهي بكتيريا تهاجم جسم الانسان مسببه له الأمراض متفاوتة الخطورة مثل: الكوليرا، التيفويد والسل.

[4]

5- البكتيريا المستعملة في الدراسة:

Escherichia coli

Pseudomonas aerogenosa

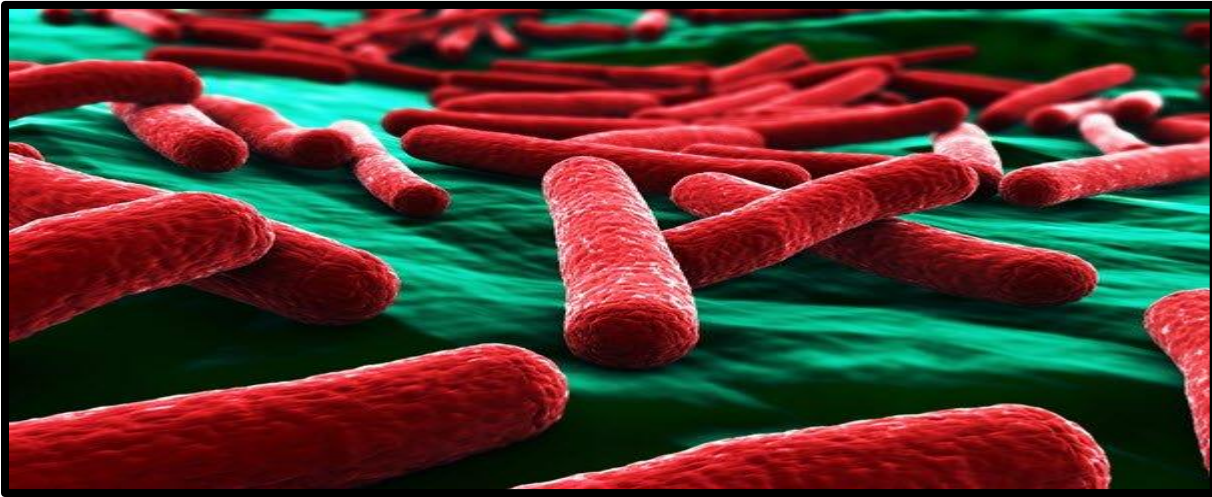
Staphylococcus aureus

5-1- بكتيريا *Escherichia Coli*:

هي بكتيريا موجودة في الجهاز الهضمي للإنسان او الفضلات الحيوانية، (G^-) عصوية الشكل ذات أبعاد من $1\mu m$ الى $3\mu m$ ، سالبة غرام (G^-)، تتكاثر بسرعة عند درجة حرارة 37° تمتاز بأنها تنتج كمية CO_2 مساوية لكمية O_2 تؤدي الى تحميض اللبن وبالتالي تخثره. إضافة إلى تسببها لعدة أمراض: كأمراض الجهاز التنفسي، التهاب الزائدة الدودية، التهاب القلب، الإسهال الطفيلي، وتسبب في ارتفاع شديد في درجة الحرارة عند انتشارها في الدم. [12] [13]

جدول 6: تصنيف البكتيريا *E. Coli* [4]

المملكة	Bactérie
التصنيف	Proteobactérie
القسم	Gammaproteobacteria
الرتبة	Enterobacteriales
العائلة	Enterobacteriaceae
النوع	Escherichia
الصف	Escherichia coli



الشكل 15: صورة بالمجهر الإلكتروني لبكتيريا *E. Coli*

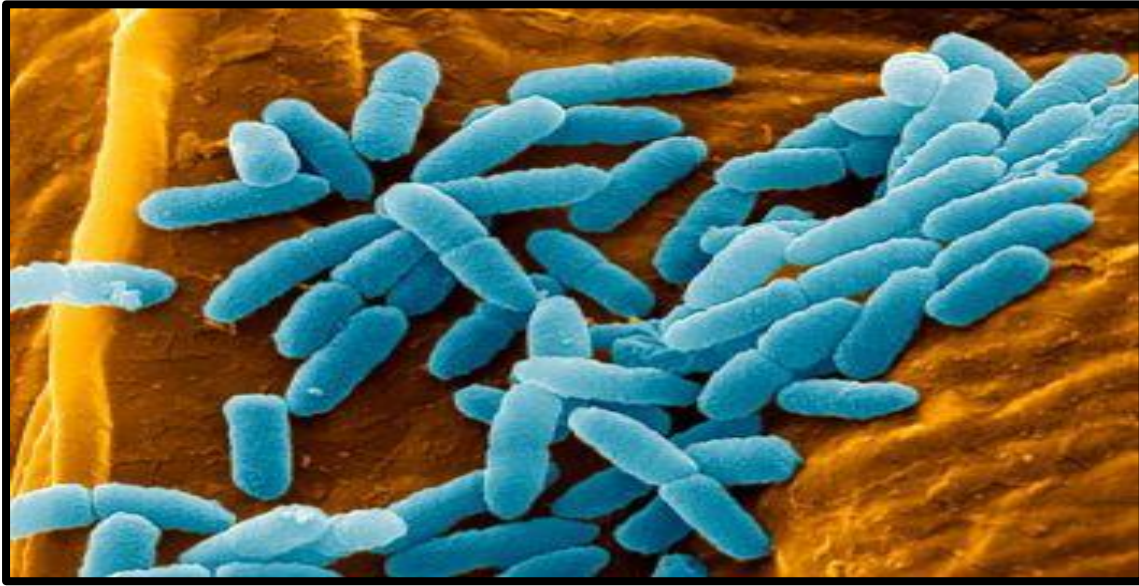
5-2- بكتيريا *Pseudomonas aeruginosa*:

هذه البكتيريا من نوع G^+ متحركة هوائية، وعبارة عن عصيات مستقيمة بأسواط طرفية، وهي من أقوى أنواع البكتيريا المقاومة طبيعياً لمعظم المضادات الحيوية، وذلك لامتلاكها القدرة على التصدي لهذه المضادات بعدة طرق، مصدرها الجهاز الهضمي للإنسان، الماء أو التربة، تعمل هذه البكتيريا على الإلتلاف السطحي للأغذية المبردة ومحللة للدهون الموجودة في اللبن مما يؤدي إلى تغير لونه وطعمه، كما ترتبط هذه البكتيريا بحالات العدوى المكتسبة في المستشفيات خصوصاً في غرف العمليات الجراحية، وهي أيضاً تنمو في نطاق حراري واسع ما بين 34 إلى 43 وبلغ عرضها $0.5\mu m$ إلى $1\mu m$ أما طولها ما بين

1.5um إلى 4 um، تعتبر ممرضة للإنسان والحيوان حيث تسبب تعفن كل من العين والحروق والجروح كما تسبب أمراض الرئتين والسحايا. [14] [15]

جدول 7: تصنيف البكتيريا *P. aeruginosa* [4]

المملكة	Bactérie
التصنيف	Pseudomonabactéries
القسم	Gammaproteobacteria
الرتبة	Enterobacteriales
العائلة	Enterobacteriaceae
النوع	Pseudomonas
الصف	Pseudomonas aeruginosa



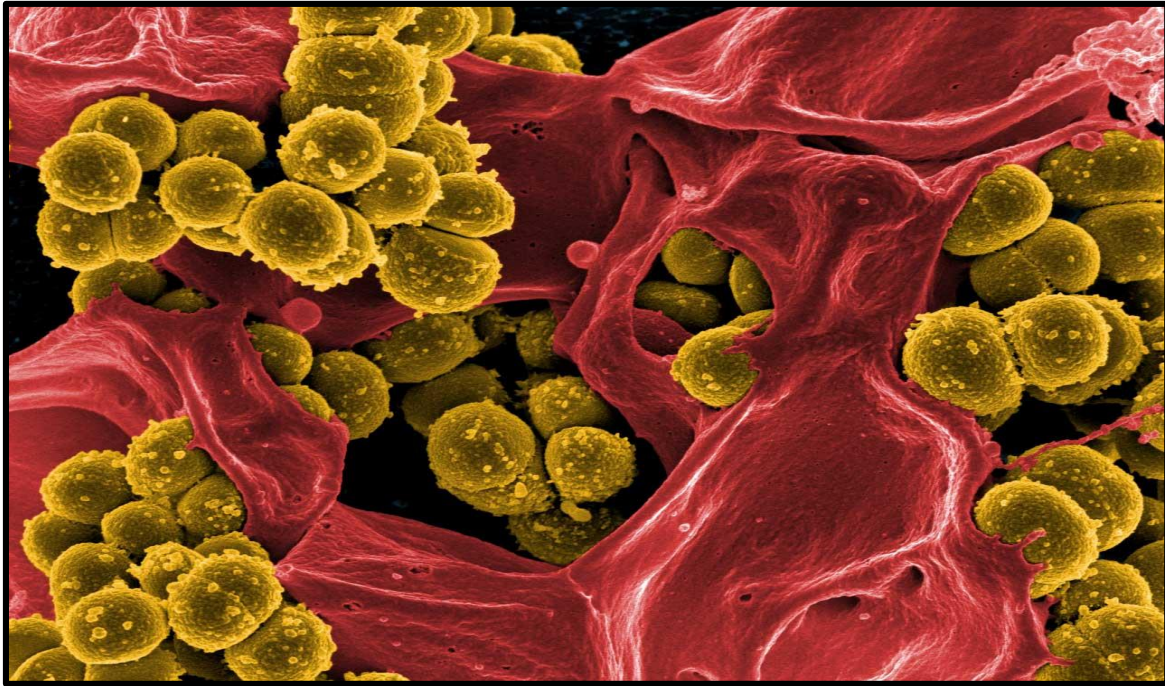
الشكل 16: صورة بالمجهر الإلكتروني لبكتيريا *P. aeruginosa*

5-3 - بكتيريا *Staphylococcus aureus* :

هي بكتيريا كروية الشكل ذات لون أصفر براق عديمة الحركة تكون على شكل عناقيد مكومة من النوع G^+ قطرها حوالي $1\mu m$ تتواجد عند الإنسان في الجلد والأمعاء والجهاز التناسلي وعلى الوجه تنمو بالتنفس الهوائي أو التخمر وهي مسؤولة عن تشكل الصديد، مسببة للعديد من الأمراض من بينهم التهابات جلدية خطيرة التهاب الرئتين وتسمم الدم وغيرها. [16] [17]

جدول 8: تصنيف البكتيريا *S. aureus* [4]

المملكة	Bactérie
التصنيف	Firmicutes
القسم	Bacilli
التربة	Bacillales
العائلة	Staphylococcaceae
النوع	Staphylococcus
الصف	Staphylococcus aureus



الشكل 17: صورة بالمجهر الإلكتروني لبكتيريا *S. aureus*

6- المضادات الحيوية:

6-1- تعريف المضادات الحيوية:

وهي عبارة عن مركبات كيميائية عضوية تتكون نتيجة للتفاعلات الأيضية لبعض الأحياء الدقيقة، والتي تكون ذات فعالية انتقائية على الدقائق العضوية الممرضة تحت تراكيز ضعيفة، فهي تستطيع إيقاف وتنشيط نموها وتكاثرها وتسمى البكتيريوستاتيك.

وتستعمل المضادات الحيوية حاليا كنوع من المواد الكيميائية الطبيعية العلاجية لعلاج الكثير من الأمراض الميكروبية [18] [19] [20]

6-2- أنواع المضادات الحيوية:

تنقسم المضادات الحيوية الى قسمين:

مضادات حيوية كابحة لنشاط الخلية البكتيرية: يمنع تكاثرها وهو ما يساعد على القضاء عليها.
مضادات حيوية قاتلة للخلية البكتيرية: إما عن طريق التأثير على جدار خليتها، أو التسبب في انتفاخ خليتها وانفجارها، أو حتى بمنع تكوين البروتين داخل الخلية. [20]

6-3- طرق تأثير المضادات الحيوية:

6-3-1- مضادات تعمل على إيقاف نسخ ADN:

من بين الأسباب التي تسببها المضادات الحيوية اضطراب عمل ADN مما يمنع الخلية من الانقسام وتكوين الإنزيمات الخاصة بذلك.

6-3-2- مضادات تعمل على تخريب بنية الغشاء الستيوبلازمي:

بعض المضادات الحيوية تؤثر على هندسة Apidoprotine لهذا الغشاء وتحللها مما يؤدي الى فقد السيتوبلازم الكروموزومي. [21]

6-3-3- العمل على الغشاء الداخلي للبكتيريا:

المضاد الحيوي له خواص سطحية التي تمكنه من تخريب عمل نفاذية الغشاء الداخلي، ويسمح بطرد المواد السائلة خارج البكتيريا وهذا ما يدمرها. [22]

6-3-4- العمل على الغشاء الخارجي للبكتيريا:

المضاد الحيوي يوقف تركيب الجدار بتنشيط transpeptidase هذا ما يمنع تركيب peptidoglycane وهذا ما يوقف نموها وعملها. [22]

7- المقاومة البكتيرية:

7-1- تعريف المقاومة:

ظهرت المقاومة البكتيرية مباشرة بعد بداية استعمال المضادات الحيوية ضد الامراض المعدية، وقد أصبحت أمرا مستعصيا على الأطباء لأنها في تطور مستمر ونقول عن البكتيريا أنها مقاومة إذا كانت تستطيع النمو والتكاثر في وجود نسبة المضاد الحيوي تفوق النسبة المعتادة وهي نوعان: مقاومة طبيعية.

مقاومة مكتسبة. [23]

7-2- طرق التعرف على حساسية أو مقاومة البكتيريا للمضاد الحيوي:

7-2-1- طريقة التمديد:

تعتمد على إجراء تخفيف متدرج للمضادات الحيوية في أنابيب اختبار أو تخفيف الآجار في الاطباق ثم يزرع الميكروب، ويتم تحديد اقل جرعة مثبطة لنمو الميكروب CMI وبالطبع المضاد الحيوي ذو أقل CMI هو الذي يتم اختياره بعد النظر في ظروف المريض.

7-2-2- طريقة الانتشار:

وهي أسهل ولكنها أقل دقة، تتم بفرد كمية ثابتة من البكتيريا على سطح الآجار ومن ثم وضع أقراص المضادات ذات تركيز معلوم وتحضن مقلوبة لمدة 24 ساعة وبدرجة حرارة 37 م°، هي الأكثر استعمالا في المستشفيات لتشخيص الأمراض المعدية، و يكون الوسط المستعمل صلبا من أهم الأوساط وأكثرها تداولاً الوسط الجيلوزي مثل وسط Muller Hinton .

يحضر الوسط الجيلوزي بصبه في علب بيتري، من ثم تزرع البكتيريا على الوسط بطبقة مجانسة وتترك لتجف وبعد ذلك توضع أقراص الاختبار المشبعة بالتراكيز المختلفة للمضاد الحيوي المراد اختبار فعاليته، تؤخذ العينة بعد ذلك للحاضنة وتحضن العينة مقلوبة لمدة 24 ساعة وبدرجة حرارة 37 م° . [24]

المراجع

المراجع باللغة العربية:

- [1] بابا عربي الياس، دراسة بعض املاح الفسفونيوم ودراسة فعاليتها البيولوجية على بعض أنواع من البكتيريا عند مزجها مع البنيسلين V، مذكرة التخرج لنيل شهادة الماجستير، تخصص كيمياء عضوية تطبيقية، جامعة قاصدي مرباح ورقلة (2009).
- [2] لبوزم. 2012- الدراسة الفيتو كيميائية لنبته *Rhinolepis lonadioides* Coss (الزيوت الطيارة والليبيدات). مذكرة ماستر أكاديمي، جامعة قاصدي مرباح ورقلة ص: 80.
- [4] حوة إ.، 2013-دراسة الفعالية البيولوجية لبعض نبات العائلة الشفوية والفعالية ضد الأكسدة. مذكرة ماجستير في الكيمياء، جامعة قاصدي مرباح، ورقلة. ص: 109
- [5] مجلة العلوم، تحديات المقاومة البكتيرية، 15 العدد 10 أكتوبر/تشرين الأول (1999).
- [6] العابد إ.، 2007 - دراسة العالية المضادة للبكتيريا و المضادة للأكسدة للمستخلص القلويدي الخام لنبات الضمران *Traganum nudatum*. مذكرة ماجستير في الكيمياء. جامعة قاصدي مرباح، ورقلة ص: 106
- [9] أبو الذهب م.، الكثير ح.، القزاز س.، عاية ش.، 1997 البكتيريا. دار المعارف. الجزء الأول. ص: 20
- [21] د. عادل نوفل، جامعة دمشق، كتاب الكيمياء الصيدلانية (الجزء النظري)، (1981).
- [22] تامة ن د.، 2007 - تحضير ودراسة التفاعلية الكيميائية لمشتقات الالكليدين بيتونوليد وفعاليتها البيولوجية. مذكرة تخرج لنيل شهادة الماجستير. جامعة قاصدي مرباح ورقلة ص: 39-40

المراجع باللغة الأجنبية:

- [3] PARRENO K., 2013- Development and assessment of pomegranate (*Punica granatum*.L) derived food produts. Rich in bioactive phytochemicals. Thèse doctora.
- [7] J.P.Euzeby: Abrégé de Bactériologie Générale et Médicale, à l'usage des étudiants de l'école Nationale Vétérinaire de Toulouse Courriel CV SBSV *Pseudomonas*.
- [8] Courvalin.P .Interpretative reading of antimicrobial susceptibilitiy testes.(1992).

- [10] Leclerc, H. Izard D., Husson M.O., Watter P., Jakbezak E.. Microbiologie générale Nouvelle édition. Doin édition-paris (1983).
- [11] P. Munro, G. Flatau, E. Lemichez. Bacteria and the ubiquity pathway.(2007).
- [12] D. Anthony, M.D.Harris, J.A.Johnson,P.J Glenn, J.K. Johnson, P.Baltimore. How important is patient-transmission is extended – spectrum β -lactamase *Escherichia coli* acquisition. (March 2007).
- [13] MELLIES J., BARRON A., CARMONA A., 2007– Enteropathogenic and enterohemorrhagic *Escherichia coli* virulence gene regulation. Infection and Immunity. p:4199–4210.
- [14] J.N. Joffin, C. Schuter. Pseudomonas et apparentés ou bactéries gram négatif aérobies strictes (2003).
- [15] POOL K., 2001– Multidrug efflux pumps and antimicrobial resistance in *Pseudomonas aeruginosa* and related organisms. J. MOL. Microbiol. Biotechnol. (2001)3(2):255–264.
- [16] ADEGOKE A., KOMOLAFE A., 2009– Multidrug resistant *Staphylococcus aureus* in clinical cases in Ile-Ife, Southwest Nigeria. International Journal of Medicine and Medical Sciences. Vol. 1 (3), p: 68–72.
- [17] *Staphylococcus*, Un article de Wikipédia, l'encyclopédie libre. (Juillet 2007).
- [18] Zhang J. Synthèses of Phosphinic Acide and Aza β and γ -lactams as Potential Inhibitors of D, D-Peptidases and β -lactamases. These of doctor at University Catholique de Louvain (2003).
- [19] Solensky R., Earl HS., Gruchalla RS... Lack of penicillin resensitization in patients with a history of penicillin allergy after receiving repeated penicillin courses. Arch Intern Med (2002).
- [20] Corvaglia A.R.. Role résidus d'antibiotique dans environnements hydrique sur la sélection et la diffusion de bactéries résistantes des genres *Aeromonas*, *Acinetobacter* et *Legionella*. Thèse de doctorat l'Université de Genève(2006).

- [23] J. Seignalet. Alimentation et Spondylarthrite. Polyarthrite rumatoide et bactéries intestinales (2005).
- [24] V. Gurin-Faubleé, C. Carrt. L'antibiogramme : principes, méthodologie, intérêt et limites. Journées nationales GVT – INRA. (1999)P:5-12.

الفصل الرابع الأجهزة والطرق

الأجهزة والطرق
الفصل الرابع

تم العمل على مستوى مخابر العلوم الدقيقة ومخبر تثمين وترقية الموارد الصحراوية (VTRS) في جامعة الشهيد حمة لخضر بالوادي.

1- جني عينات ثمار نبات الرمان:

النبات المستعمل في هذه الدراسة هو نبات الرمان *Punica granatum.L* الذي تم الحصول عليه من مزرعة شعر إبراهيم التي تقع بمنطقة زقب (بلدية قمار) بعد فصل القشر عن الحب وجمع الحب وتجفيف في الظل وبعيدا عن الرطوبة للحفاظ عن المواد الفعالة الموجودة فيه من 2016/11/07 الى غاية 2017/01/17.

بعد التجفيف يتم طحن الحب بواسطة هاون للحصول على مسحوق شبه ناعم يحفظ داخل علب في مكان بارد وجاف للاستعمال لاحقا في العمل.



الشكل 18: العينات قبل وبعد الطحن

2- الأجهزة و المواد المستعملة :

2-2- المواد المستعملة :

ايتانول 80% (CH₃-CH₂-OH) (96%).
ماء مقطر.

كاشف فولين (Réactif de Folin-Ciocalteu) (3H₂O-P₂O₅13WO₃5MoO₃10H₂O)

محلول كربونات الصوديوم (Na₂CO₃) (99.8%) (M=105.99g/mol).

محلول ثلاثي كلوريد الالمونيوم (AlCl₃,H₂O) (97%) (M=241.43g/mol).

موليبديات الالمونيوم Molybdate d'ammoniom.

حمض الغاليك (C₇H₆O₅,H₂O) ، (99%).

حمض الأسكوربيك (acide ascorbic)، ($C_6H_8O_6$)، (99%).

الروتين ($C_{27}H_{30}O_{16}$)، (97%)، ($M=664.58g/mol$).

حمض الكبريتيك (H_2SO_4)، (98%).

فوسفات الصوديوم ($NaPO_4$)

DPPH ذو النقاوة (99%).

. DMSO

.gélose nutritive

الماء الفزيولوجي.

2-3- الأجهزة المستعملة:

ميزان الكتروني حساس.

مخلاط مغناطيسي.

جهاز المبخر الدوراني Rotavapeur.

جهاز مطيافية الأشعة فوق البنفسجية - المرئية UV-Visible.

معقمة Autoclave.

حاضنة.

3- تعريف الاستخلاص :

الاستخلاص هو سحب العامل النشط أو المادة النقية من مواد صلبة أو سائلة إن كان صلب يسمى

إستخلاص سائل-صلب وإن كان سائل يسمى إستخلاص سائل-سائل، في هذه الدراسة سيتم الاعتماد على

استخلاص سائل-صلب الذي له عدة أشكال ترتبط بعوامل مختلفة.

3-1- استخلاص سائل - صلب :

3-1-1- استخلاص على البارد (بالنقع):

تعتمد هذه الطريقة على وضع المادة الخام داخل إناء يحتوي على كمية محددة من المذيب ، بحيث

يكون حجم المذيب المستعمل يغطي المادة الخام بنسبة تقريبية قدرها (المذاب 1V / المذيب 3V) في الظروف

العادية (ضغط ودرجة حرارة الغرفة) مع التحريك من حين إلى لآخر، تترك مدة زمنية معينة، خلالها يتم

إنّقال المركبات المراد فصلها من المادة الخام إلى المذيب، تتبع عملية الفصل بعملية الترشيح لنزع الشوائب وترسبات الحب المطحون. وطبعاً تستعمل طريقة النقع للمواد التي تتأثر و تتفكك بالحرارة .

3-1-2- الإستخلاص على الساخن:

هذه الطريقة سريعة نسبياً عن سابقتها ،حيث يتم غمس المادة الخام في المذيب مع التسخين، ونستعمل هذه الطريقة للمواد التي لا يمكن إستخلاصها إلا تحت درجة حرارة عالية ولا تتأثر بإرتفاعها. [1] [2]

4- تحضير المستخلصات المستعملة في الدراسة:

والمتمثلة في كل من المستخلص المائي والمستخلص المزيج (إيثانول+ماء) المحضر عن طريق النقع والمستخلص الإيثانولي المحضر عن طريق الغليان لكل من حبوب الرمان الحلو والحامض فننتحصل على ست مستخلصات نستعملها في دراسة.

4-1- تحضير المستخلص المائي بالنقع:

بواسطة الميزان الالكتروني نزن كتلة من الحبوب قدرها 20g نضعها في بيشر ونضيف لها 200ml من الماء المقطر ونقوم بتغطيت البيشر بورق البرافيلم ونضعها فوق مخلاط مغناطيسي لمدة 24 سا لغرض النقع. بعد ذلك نرشح المستخلص باستعمال ورق الترشيح Whattman وتوضع رشاحة المادة المستخلصة في جهاز المبخر الدوراني Rotavapeur حتى نتحصل على مستخلص ذو قوام سميك.

4-2- تحضير المستخلص الإيثانولي المائي(مزيج) بالنقع:

بواسطة الميزان الالكتروني نزن كتلة من حبوب الرمان قدرها 20g نضعها في بيشر ونضيف 40ml من الماء المقطر و160ml من الإيثانول بنسبة حجمية (8-2) ونقوم بتغطيت البيشر بورق البرافيلم ونضعها فوق مخلاط مغناطيسي لمدة 24 سا لغرض النقع. ثم نقوم بترشيح المستخلص باستعمال ورق الترشيح Whattman وتوضع أيضاً رشاحة المادة المستخلصة في جهاز المبخر الدوراني Rotavapeur حتى نتحصل على مستخلص ذو قوام سميك.

4-3- تحضير المستخلص الإيثانولي بالغليان:

بواسطة الميزان الالكتروني نزن كتلة من احبوب الرمان قدرها 20g نضعها في دورق مائي ونضيف 200ml من الإيثانول ونقوم بعملية التسخين بالتقطير بواسطة Réfrigérent فوق مخلاط مغناطيسي لمدة 1 ساعة. ثم يرشح المستخلص باستعمال ورق الترشيح Whattman وتوضع المادة

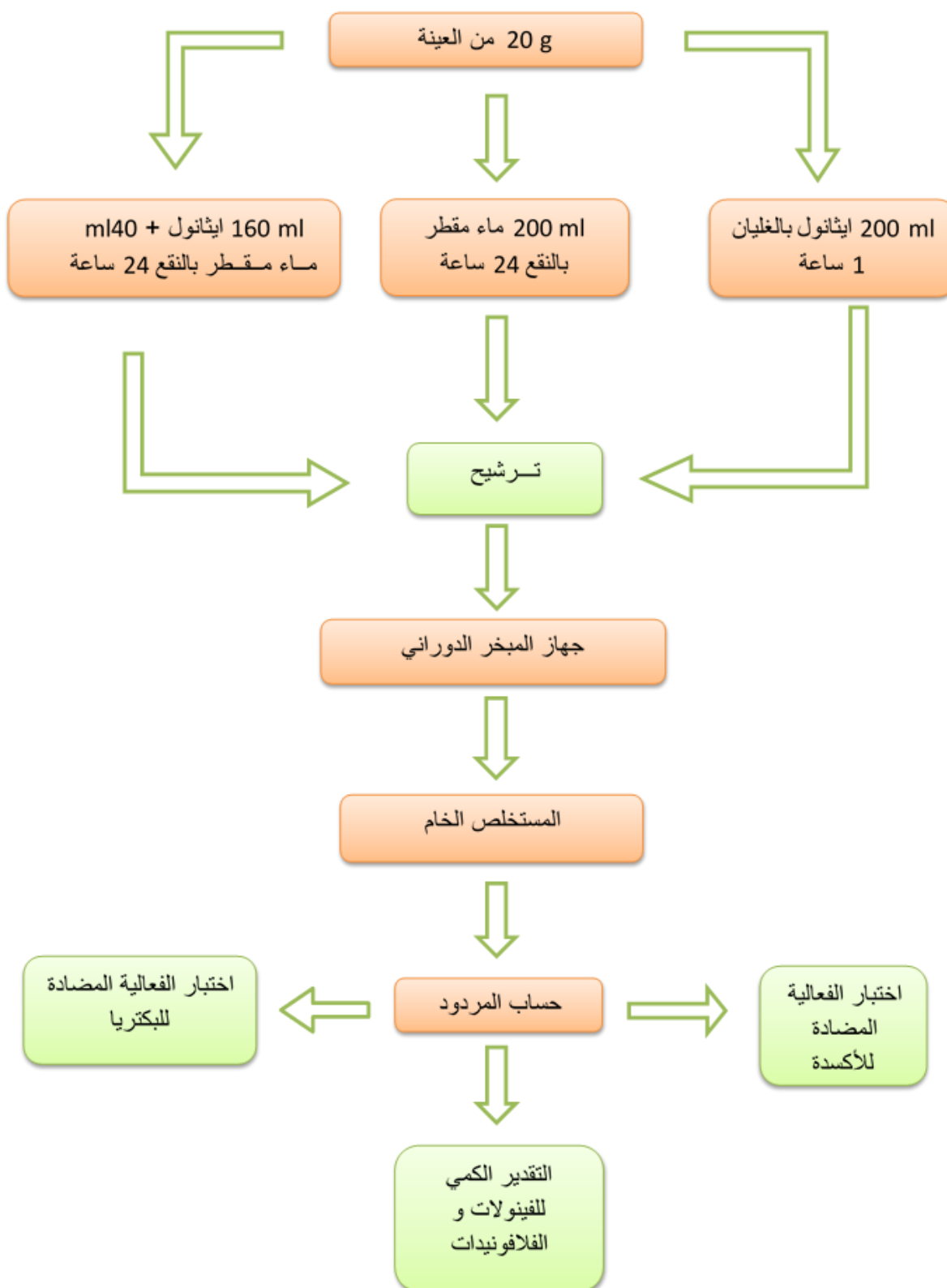
المستخلصة في جهاز المبخّر الدوراني Rotavapeur ونتركه تحت التهوية حتى نتحصل على مستخلص ذو قوام سميك.

ملاحظة: هذه الخطوات السابقة تكرر مع الرمان الحلو والحامض لنتحصل على المستخلصات

الستة



الشكل 19: مراحل تحضير العينة.



الشكل 20: مخطط عام للتجارب المنجزة

5- حساب المردودية الإنتاجية للمستخلصات:

المردودية الإنتاجية للمستخلصات هي النسبة بين كتلة المادة النباتية الجافة المستخلصة التي تم الحصول عليها والتي نرسم لها بـ (M_F) على كتلة المادة النباتية الجافة المستخدمة ويرمز لها بالرمز (M_I) وحسب بالعلاقة التالية: [3]

$$R\% = (M_F/M_I) \times 100$$

M_F : الكتلة النهائية .

M_I : الكتلة الابتدائية .

$R\%$: المردودية الإنتاجية للمستخلصات بـ % .

6- تقدير الكمي بواسطة مطيافية الأشعة فوق بنفسجية-المرئية:

6-1 مطيافية الأشعة فوق البنفسجية-المرئية UV-visible:

تعد هذه التقنية من أقدم طرق التحليل الكيفي والكمي وأكثرها إستخداما ، تساعد في تحديد البنى الكيميائية للمركبات، ومن أهم طرق التقدير الكمي طريقة قياس الإمتصاصية (الكثافة الضوئية) للمحاليل، حيث مجالها الكهرومغناطيسي (طولها الموجي) ما بين 400-800 nm. [4]

6-2 تقدير المركبات الفينولية الكلية:

تم تقدير كمية الفينولات باستخدام كاشف فولين (Folin-Ciocalteu) [5] حيث أن هذا الأخير يتكون من حمض فوسفوننتغستيني ($H_3P_{12}O_{40}$) وحمض فوسفوموليبيديك ($H_3PMO_{12}O_{40}$)، وتعتمد هذه الطريقة على إرجاع مكونات كاشف الفولين بواسطة المركبات الفينولية لإعطاء كينون أو كيتون ذات اللون الأزرق. [6]

وتمت تقدير كميتها بواسطة جهاز مطيافية الأشعة فوق بنفسجية-المرئية عند طول موجة

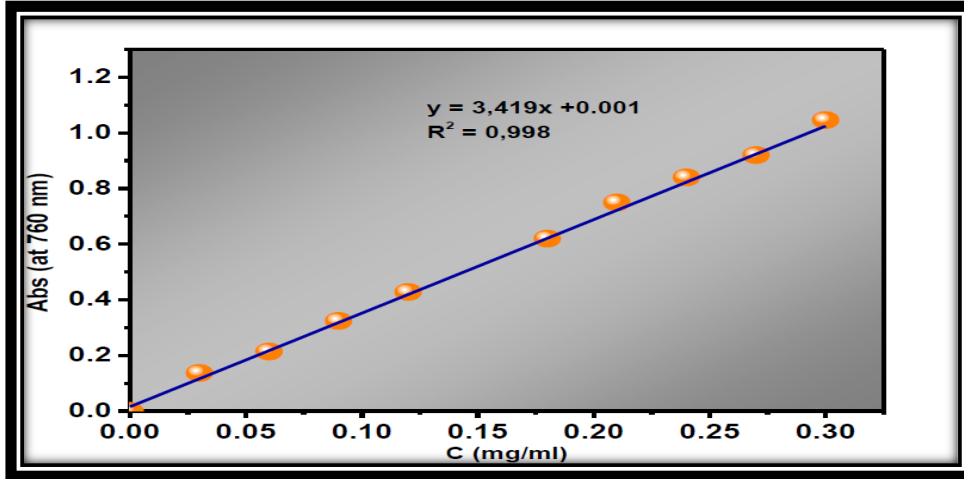
$$\lambda_{\max} = 765nm$$

6-2-1 المنحنى القياسي لحمض الغاليك:

قمنا بتحضير تراكيز مختلفة تتراوح ما بين (0.03-0.3 مع/مل) نأخذ من كل محلول 0.2ml في أنبوب إختبار ثم نضيف لها 0.5ml من كاشف (Folin) الممدد 10 مرات ثم نضعها في الضلام لمدة 5

دقائق ، بعدها نضيف 0.8ml من كربونات الصوديوم ونرج الأنابيب جيدا ونضعها في الضلام لمدة 30 دقيقة. [5]

بعدها نقوم بقراءة النتيجة في جهاز مطيافية الأشعة فوق بنفسجية في طول موجة $\lambda_{\max} = 765\text{nm}$



الشكل 21: لمنحى العياري لحمض الغاليك.

6-2-2- طريقة الكشف لعديد الفينولات والتحديد الكمي:

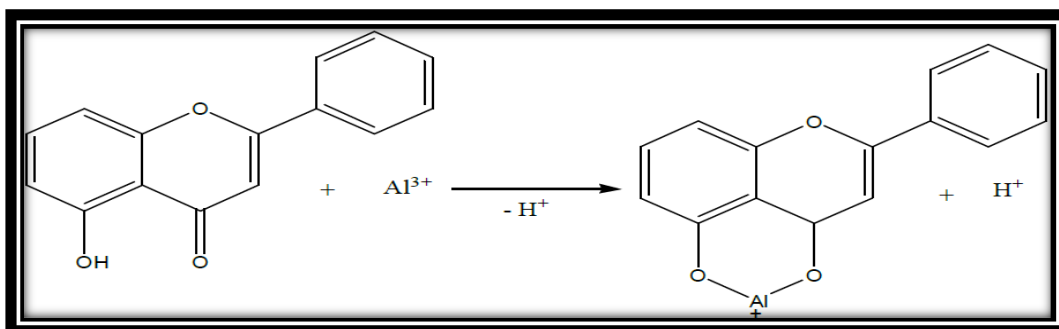
نقوم بتحضير المستخلص الأم وهذا بإذابة 0.05g من كل عينة موجودة لدراسة، ومن هذا الأخير نقوم بتحضير تراكيزمقدرة ب 0.8ml ونأخذ من كل تركيز 0.2ml ونضيف له 1ml من كاشف الفولين (Folin-Ciocalteu)، يترك في الضلام لمدة 5 دقائق ثم نضيف له 8.0ml من محلول كربونات الصوديوم بتركيز 7.5% ، ونتركه في الظلام لمدة 30 دقيقة، حتى نتحصل على اللون المطلوب وتتم القراءة في طول الموجة المذكورة سابقا.



الشكل 22: المستخلصات بعد إضافة كاشف الفولين.

3-6- التقدير الكمي للفلافونيدات:

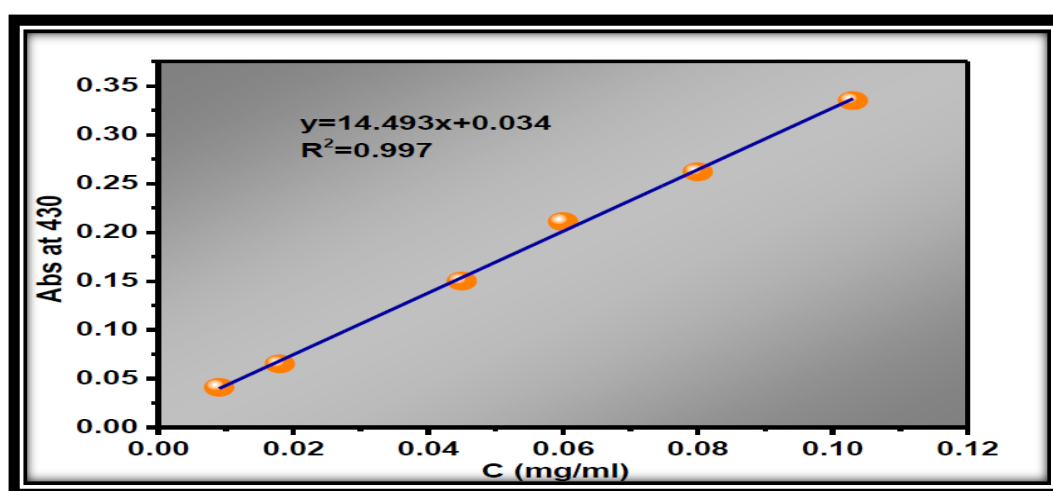
إعتمدنا في هذه الطريقة على استعمال محلول ثلاثي كلور الألمنيوم ($AlCl_3$) وهذا لقدرته على تكوين المعقد الأصفر بينه وبين مجموعة الهيدروكسيل (OH) الموجودة في الحلقات البنزينية للفلافانويدات ويمتص عند طول الموجة $\lambda_{max}=430nm$ [6].



الشكل 23: آلية تشكيل المعقد الأصفر

3-6-1- المنحنى القياس لحمض الروتين:

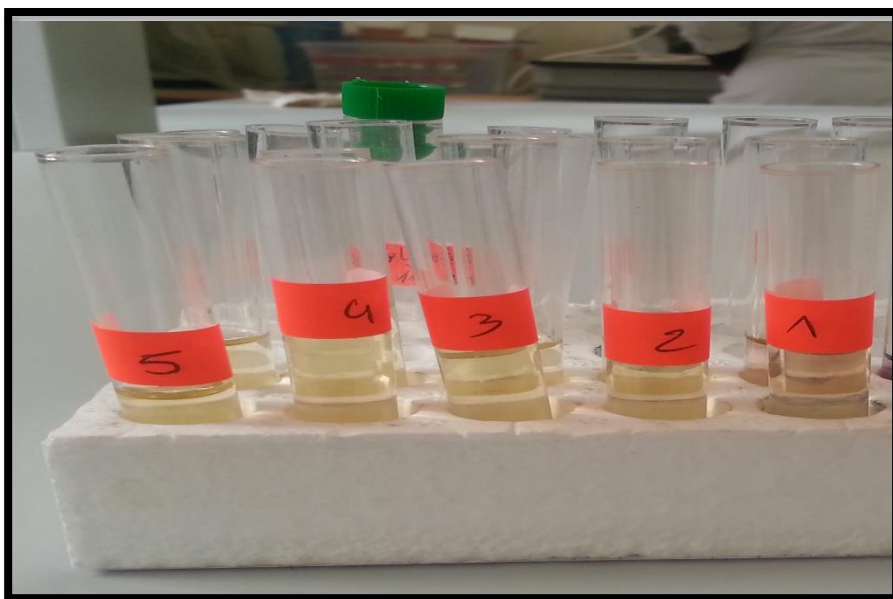
قمنا بتحضير تراكيز مختلفة من محلول الروتين (Rutine) محصورة ما بين (0.02-0.1 ملغ/مل) نأخذ 1ml من كل تركيز ثم نضيف له 1ml من محلول ثلاثي كلور الألمنيوم $AlCl_3$ ونتركها في الظلام لمدة 30 دقيقة ، بعدها نقوم بقراءة الامتصاصية في جهاز مطيافية الأشعة فوق بنفسجية UV-visible عند طول موجة $\lambda_{max}=430nm$.



الشكل 24: المنحنى القياسي لمحاليل الروتين.

6-3-2- طريقة الكشف عن الفلافونيدات والتحديد الكمي:

قمنا باستعمال كلوريد الألمنيوم $AlCl_3$ ، نأخذ 0.5ml من التراكيز المختلفة للمستخلصات ونضيف لها 0.5ml من محلول $AlCl_3$ بتركيز 2% ونتركها في الظلام لمدة ساعة حتى يتغير اللون إلى الأصفر نقرأ الإمتصاصية عند طول الموجة 430nm، نستعمل منحني الروتين كمرجع قياسي لتحديد كمية الفلافونيدات .



الشكل 25: المستخلصات بعد الكشف عن الفلافونويد.

7- تقدير الفعالية المضادة للأكسدة بالطرق الكيميائية:

7-1- اختبار تثبيط الجذر الحر DPPH:

يعتمد هذا الإختبار على استعمال جذر DPPH ثنائي فينيل بكريل هايدرازيل (diphenyl picrylhydrazyl) المشتق من جزيئة DPPH-H [7] ذو اللون البنفسجي الداكن والذي يتحول إلى اللون الأصفر عند ارجاعه بواسطة المركبات المضادة للأكسدة عند طول موجة $\lambda_{max}=517nm$ [8] وباستعمال جهاز مطيافية الأشعة فوق بنفسجية وذلك لقياس مقدار الإنخفاض في الإمتصاصية هذا الإنخفاض في الإمتصاصية يمكننا من معرفة قدرة كفاءة العينات من تثبيط الجذور. [9] وتحسب نسبة التثبيط المئوية وفق العلاقة التالية:

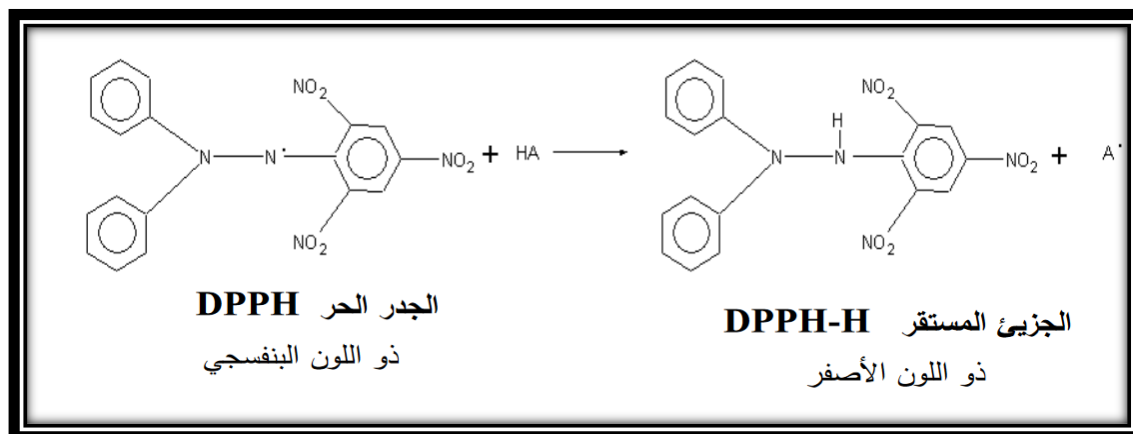
$$I\% = [(A_0 - A_i) / A_0] \times 100$$

A_0 = امتصاصية DPPH عند (517nm).

A_i = الامتصاصية DPPH في وجود المادة المدروسة بعد 30 دقيقة عند (517nm).

$I\%$ = نسبة تثبيط العامل المضاد للأكسدة

بعدما نرسم المنحنى نحسب IC_{50} (تركيز المحلول لتثبيط 50% من جذور DPPH).



الشكل 26: معادلة تثبيط جذر DPPH في وجود مضادات الجذور الحرة. [9]

7-2- طريقة العمل:

✓ تحضير DPPH :

قمنا بتحضير المحلول وذلك بإذابة 4mg من DPPH في 100ml من الميثانول لنحصل على محلول بنفسي داكن ، يحفظ في الظلام وفي درجة حرارة مناسبة للحفاظ على خصائصه.

✓ تحضير المحلول المدروس:

نقوم بتحضير تراكيز مختلفة من المستخلصات المخففة (كل مستخلص المذيب المناسب له) نأخذ 1ml من كل تركيز ونضعها في انابيب إختبار ثم نضيف لها 1ml من محلول DPPH نتركها في الظلام لمدة 30دقيقة ثم نقوم بقراءة الامتصاصية في جهاز UV-visible عند طول موجة $\lambda_{max}=517nm$.
تجرى نفس العملية مع حمض الأسكوربيك قصد مقارنة فعالية المضادة للجذور الحرة والأكسدة للعينات المدروسة مع حمض الأسكوربيك.



الشكل 27: المستخلصات بعد إضافة محلول DPPH.

8- إختبار القدرة الكلية المضادة للأكسدة (TAC):

اعتمدنا في قياس القدرة الكلية المضادة للأكسدة للمستخلصات على استعمال طريقة الفوسفوموليبيدات phosphomolybdenum الذي يعتبر إختبار مباشر وسريع لقياس القدرة الإرجاعية لمضادات الأكسدة تعتمد على إرجاع الموليبيدات (MoO_{4-2}) إلى Molybden (Mo) وهذه الأخيرة يتميز بلون أخضر فاتح. [10]

إن إجمالي الفعالية المضادة للأكسدة تقدر كمياً بواسطة جهاز UV-VISBEL حيث يستعمل حمض الغاليك كفينول مرجعي عند طول موجي $\lambda_{\text{max}} = 695\text{nm}$ [11]

8-1- طريقة العمل:

تحضير محلول الموليبيدات:

4mM: موليبيدات الأمونيوم $(\text{NH}_4)_2 \text{MoO}_4$.

0.6M: حمض الكبريتيك (H_2SO_4) .

28mM: فوسفات الصوديوم (Na_3PO_4) .

تحضير المحلول المدروس:

نقوم بتحضير تركيز قدره 0.5 mg/ml من كل مستخلص، و نأخذ من كل تركيز 0.1 ml في أنابيب ونضيف له 1 ml من الموليبيدات ونضعه في حمام مائي تحت درجة حرارة 95°C لمدة ساعة فنحصل على اللون الأخضر، و نتركها تبرد ثم نقوم بقراءة الامتصاصية في طول موجة $\lambda_{\text{max}} = 695 \text{ nm}$



الشكل 28: المستخلصات بعد إضافة محلول الموليبيدات.

9- الفعالية المضادة للبكتيريا:

في هذه الدراسة قمنا باختبار الفعالية البيولوجية للمستخلصات السابقة والمتمثلة في المستخلص المائي والإيثانولي (النقع والغليان) وهذا بتطبيقها على ثلاث سلالات بكتيرية ممرضة، والتي تم الحصول عليها من مخبر التحاليل الطبية والميكروبيو المرجان (خليف أسماء). وهي كالتالي:

Escherichia coli

Pseudomonas aerogenosa

Staphylococcus aureus

9-1- تحضير التراكيز المختلفة لكل مستخلص:

قمنا بتحضير أربعة تراكيز مختلفة واستعملنا كمذيب DMSO وهي (5mg/ml، 10mg/ml، 15mg/ml، 20mg/ml).

9-2- تنمية مزارع بكتيرية المستعملة:

قمنا بتنشيط المستعمرات البكتيرية وذلك بأخذ مسحة منها باستعمال العود القطني وتنميتها في وسط زراعي (MH) Muller-Hinton الغني بمادة Mannitol ثم وضعناها في الحاضنة لمدة 24 ساعة تحت درجة حرارة 37°.

9-3- تحضير وسط الزرع:

قمنا بتحضير أوساط الزرع وذلك بتسخين وسط الزرع (MH) Muller-Hinton في حمام مائي ونقوم بسكب كمية منه في علبة بيتري ذات قطر 9 سم حتى تصل ارتفاع 1 سم ونتركها حتى تتماسك

ملاحظة: نقوم بجميع المراحل العملية أمام موقد بنزن لخلق وسط معقم.

9-4- تحضير المعلق البكتيري:

نقوم بوضع 3ml من الماء الفيزيولوجي المعقم في ثلاثة أنابيب اختبار معقمة، بعدها نغمس الماسح القطني المعقم في المعلق البكتيري ثم يمسح به كامل الوسط الجاف لأوساط الزرع المحضرة سابقا وتوزع على مستوى السطح بشكل خطوط متلاصقة ومنتظمة.

9-5- تطبيق الأقراص:

بواسطة ملقط معقم نأخذ الأقراص المشبعة بالمستخلصات المختلفة التراكيز داخل علب بيتري، ثم نضع العلب بشكل مقلوب في الحاضنة لمدة 24 ساعة تحت درجة حرارة 37°. ولمعرفة مدى حساسية البكتيريا وتأثير المضاد الحيوي، نقيس قطر التثبيط بعد مرور الفترة الزمنية المذكورة سابقا وكنتيجة لهذا الاختبار يمكن أن نحدد درجة حساسية البكتيريا اتجاه المضاد الحيوي، ويمكن القول أن:

- ❖ بكتيريا مقاومة (غير حساسة) للمضاد الحيوي إذا كان القطر أقل من 8 ملم.
- ❖ بكتيريا متوسطة الحساسية للمضاد الحيوي إذا كان القطر ما بين 9 و 14 ملم.
- ❖ بكتيريا حساسة للمضاد الحيوي إذا كان القطر ما بين 15 و 20 ملم.
- ❖ بكتيريا حساسة جدا للمضاد الحيوي إذا كان القطر أكبر من 20 ملم. [12]

المراجع

المراجع باللغة العربية:

- [6] ربيعي ع. ك، المساهمة في دراسة الفعالية المضادة للأكسدة لمستخلصات بروبوليس جنوب الجزائر بالطرق الكيميائية والكهروكيميائية، مذكرة تخرج لنيل شهادة الماجستير، تخصص كيمياء تحليلية ومراقبة المحيط، جامعة قاصدي مرباح ورقلة (2010).
- [7] العابد إ، دراسة الفعالية المضادة للبكتيريا والمضادة للأكسدة لمستخلص القلويدات لنبات الضمران *Traganum nudatum* ، تخصص كيمياء عضوية تطبيقية، جامعة قاصدي مرباح ورقلة.
- [11] بسمة شمسة، دراسة مقارنة للمردودية و النشاطية المضادة للأكسدة في المستخلص الكحولي و المائي عند نبات *Zygophyllum album. L*، مذكرة تخرج لنيل شهادة ماستر أكاديمي ،علوم الطبيعة والحياة ، جامعة الوادي 2015.

المراجع باللغة الأجنبية:

- [1] Shohami E., Gati I., Biet-Yannai E., Trombovle V., Kohen R., Neuratrauma J., (2009).
- [2] Chevion S., Chevion M., Chock P.B., Beecher G.R, Jornale of Medicinal Food (1999).
- [3] BOUKRIN H., 2014 – Contribution à l'etude phytochimique des extraits bruts des épices contenus dans le mélange Ras-el hanout. Thème Master Academique. Université Kasdi Merbah Ouragla. P: 99.
- [4] Asadi S, Ahmadiani A, Ali Esmaeili A, Sonboli A, Ansari N, Khodaghohi F. In vitro antioxidant activities and an investigation of neuroprotection by six Sabiria species from Iran: A comparative study. Food Chemical and Toxicology (2010).
- [5] Y.I. Tur'yan, P. Gorenbein, R. Kohen. Journal of Electroanalytical Chemistry 571 (2004) 183–188.
- [8] P. Molyreux, Song Klan Karin J.sci technol., 26(2004) 211–219.
- [9] Bogdanov, S;Lullman, C.and Martin, P. Honey quality, method of analysis and international regulatory standards: A Review of the work the international honey co mmission. Swiss Research Centre, 2000.

- [10] ARDESTANI A., YAZDANAPARASTR., 2007. Inhibitory effects of ethyl acetate extract of Teucrium polium on in vitro protein glycoxidation. Food and Chemical Toxicology. 45: 2402–2411.
- [12] Poncea. G;Fritzr; Del Vallc.et Rouras I. Antimicrobial activity of essential oils of the native microflora of organic Swiss chard. Lebensmittel–Wissenxchuft and Technologie ,(2003)

الفصل الخامس نتائج ومناقشة

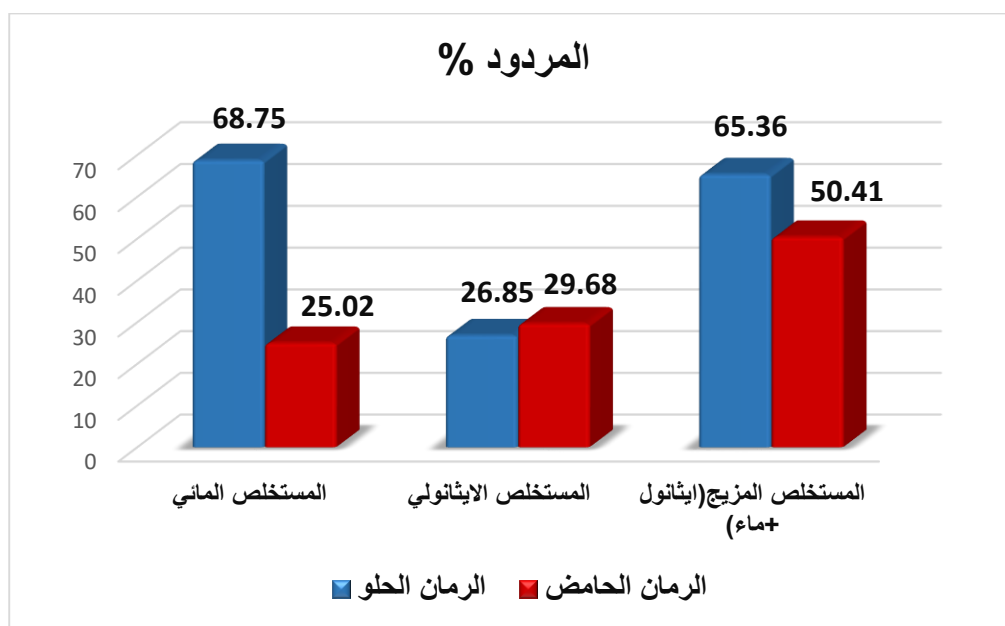
النتائج ومناقشة

الفصل الخامس

1- حساب مردود المستخلصات:

جدول 9: مردود المستخلصات المستعملة في الدراسة.

نوع الرمان	المستخلص	كتلة العينة بـ g	الكتلة المستخلصة بـ g	المردود بـ %
رمان حامض	المستخلص المائي	20	5.005	25.02
	المستخلص الإيثانولي	20	5.937	29.68
	المستخلص مزيج	20	10.083	50.41
رمان حلو	المستخلص المائي	20	13.750	68.75
	المستخلص الإيثانولي	20	5.371	26.85
	المستخلص مزيج	20	13.072	65.36



الشكل 29: أعمدة بيانية تمثل مردود المستخلصات المستعملة في الدراسة.

من خلال المنحنى والنتائج المبينة في الجدول نجد ان مردود الاستخلاص في الرمان الحلو أكثر من مردود الرمان الحامض خاصة في المستخلص المائي ومستخلص المزيج (إيثانول + ماء) حيث كانت النسب

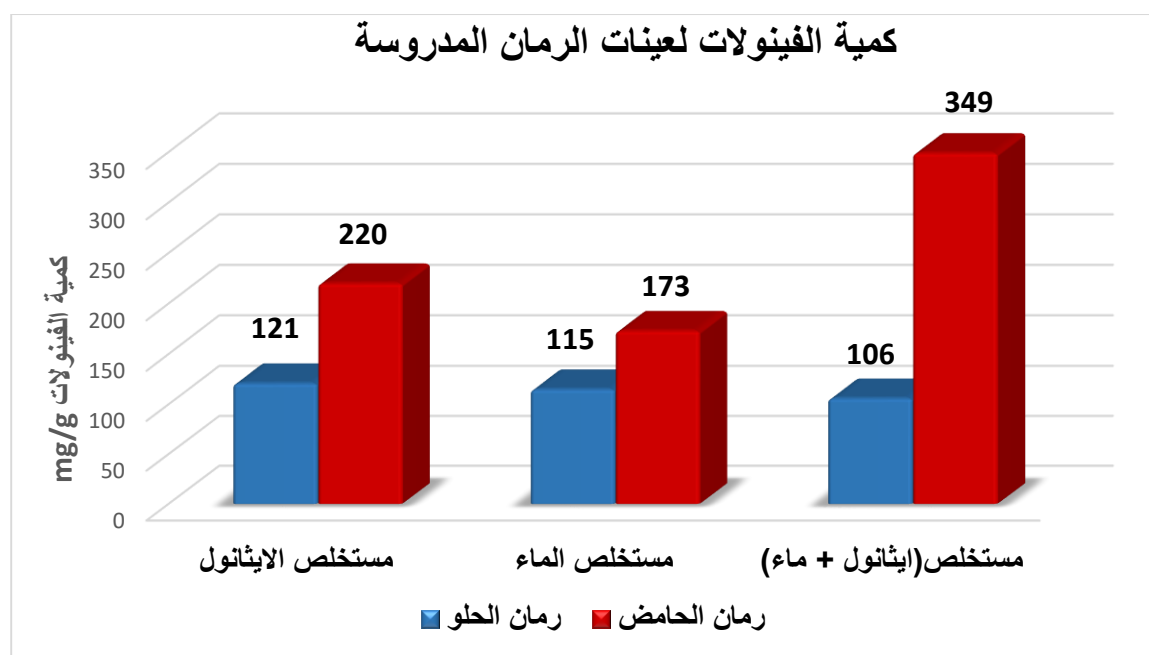
على التوالي 68.75% و 65.36%، أما بالنسبة للزمان الحامض كانت أعلى نسبة في مستخلص المزيج (إيثانول+ماء) وهذا راجع لنوع المذيب المستخدم وطريقة الاستخلاص.

2- التقدير الكمي للفينولات باستخدام جهاز UV-visible:

من خلال التجارب والأبحاث التي قمنا بها أثناء سيرورة البحث تم التحصل على النتائج التالية:

جدول 10: يوضح نتائج المتحصل عليها من خلال دراسة كمية الفينولات.

رمان حلو			رمان حامض			العينات
مستخلص	مستخلص	مستخلص	مستخلص	مستخلص	مستخلص	
إيثانولي	إيثانول + ماء	مائي	إيثانول + ماء	مائي	إيثانولي	
0.325	0.286	0.308	0.934	0.465	0.589	الامتصاصية
0.097	0.085	0.092	0.279	0.138	0.179	تركيز الفينولات mg/ml
121	106	115	349	173	220	كمية الفينولات mg/g
±1.919	±1.97922	±2.8075	±1.919	±1.8826	±3.3939	SD



الشكل 30: يوضح كمية عديدات الفينول بالملغ مكافئ لحمض الغاليك /g من وزن المستخلص

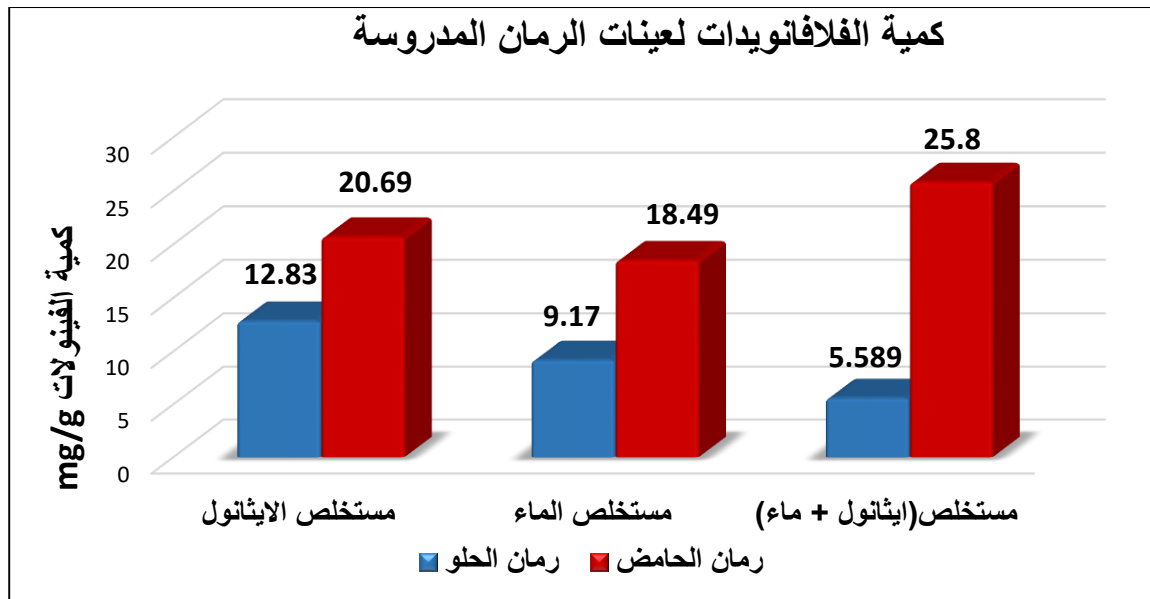
الملاحظ من خلال النتائج المدونة في الجدول أن أعلى كمية للفينولات هي لعينة الرمان الحامض المستخلص بواسطة (إيثانول + ماء) حيث قدرت قيمتها 349 mg/g، وأقل قيمة لعينة الرمان الحلو المستخلص (إيثانول + ماء) حيث بلغت 106 mg/g، بينما المستخلص الإيثانولي للرمان الحامض قدر بـ 220 mg/g كان أكثر من المستخلص الإيثانولي للرمان الحلو إذ قدرت قيمتها بـ 121 mg/g أما بالنسبة للمستخلص المائي للرمان الحامض بلغت قيمتها 173 mg/g بينما 115 mg/g للمستخلص المائي للرمان الحلو، عموماً عينات الرمان الحامض كانت أكبر كمية للفينولات من عينات الرمان الحلو، ومن هنا يمكننا القول أن الرمان الحامض يحوي كمية فينولات أكثر من الرمان الحلو، وهذا راجع للتركيب الكيميائي لكل مستخلص.

3- التقدير الكمي للفلافونيدات باستخدام جهاز UV-visible:

أثناء حساب كمية الفلافونيدات لعينات الرمان والمستخلصات المدروسة تم الحصول على النتائج المدونة في الجدول أدناه:

جدول 11: يوضح نتائج المتحصل عليها من خلال دراسة كمية الفلافونويد.

العينات	حامض إيثانول	حامض ماء	حامض إيثانول+ماء	حلو ماء	حلو إيثانول +ماء	حلو إيثانول
التركيز/ mg/ml	1	1	1	1	1	1
الامتصاصية	0.334	0.302	0.408	0.169	0.115	0.220
تركيز الفلافونيدات Mg/ml	0.02069	0.01849	0.0258	0.00917	0.005589	0.01283
كمية الفلافونيدات mg/g	20.69	18.49	25.8	9.17	5.589	12.83
SD	±2.3869	±1.8826	±1.919	±1.8075	± 0.2512	±1.919



الشكل 31: يوضح كمية الفلافونويدات بالمغ مكافئ لروتين /g من وزن المستخلص.

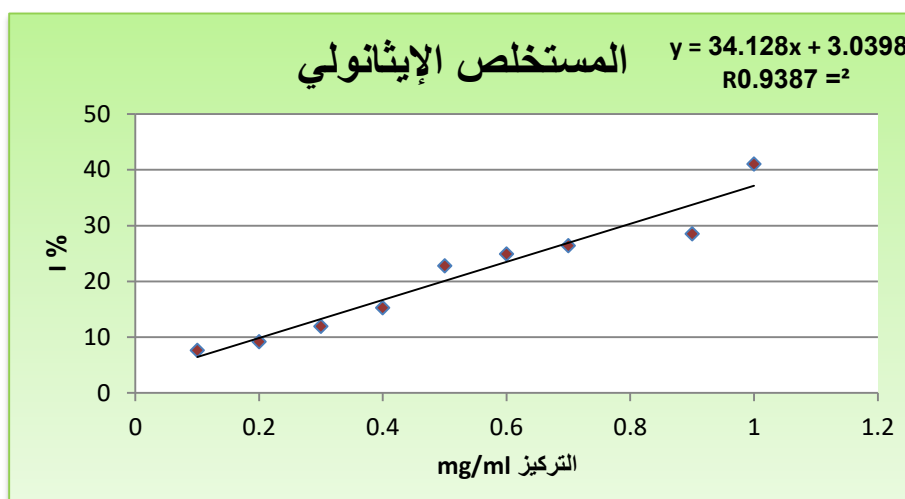
الملاحظ من خلال النتائج المدونة في الجدول أن أعلى كمية للفلافونيدات هي لعينة الرمان الحامض المستخلص بواسطة (ايثانول + ماء) حيث قدرت قيمتها بـ 25.8mg/g، وأقل قيمة لعينة الرمان الحلو المستخلص (ايثانول + ماء) بـ 5.589 mg/g، عموماً عينات الرمان الحامض كانت أكبر كمية للفلافونيدات من عينات الرمان الحلو، ومن هنا يمكننا القول إن الرمان الحامض يحوي كمية فلافونيدات أكثر من الرمان الحلو، ومنه نستنتج أن هناك علاقة طردية بين تركيز الفينولات وتركيز الفلافونويد أي أنه كلما زاد تركيز الفينولات زاد تركيز الفلافونويد.

4- الفعالية المضادة للأوكسدة:

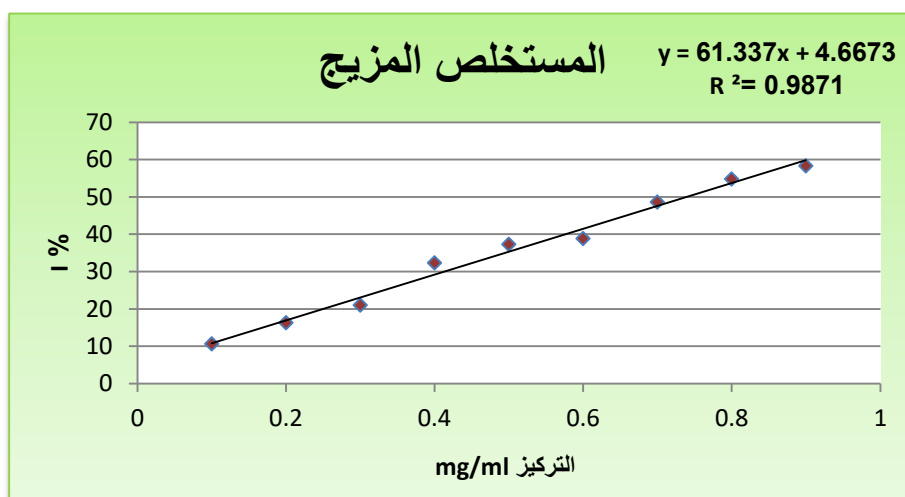
4-1- القدرة التثبيطية للجذر الحر DPPH :

من خلال قياس مقدار كسح الجذور عند تراكيز مختلفة لمستخلصات حبوب الرمان والمقارنة مع المنحنى العياري لحمض الأسكوربيك تحصلنا على النتائج التالية:

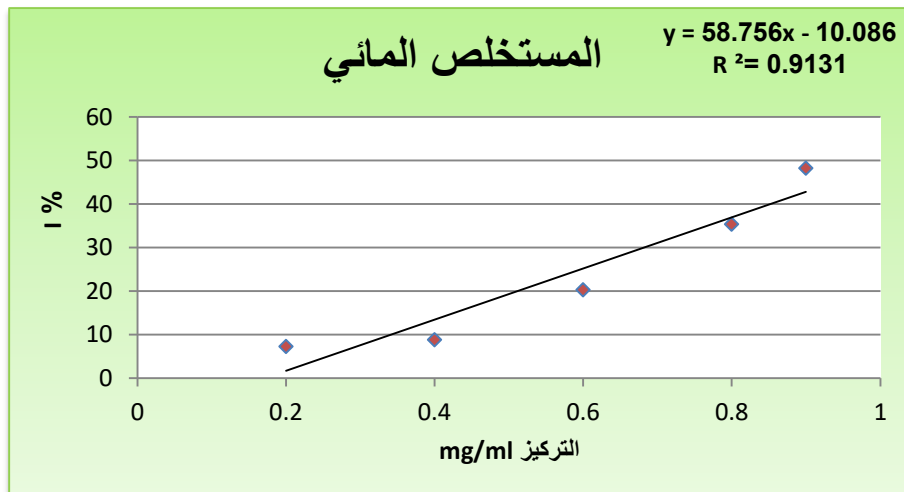
4-1-1- الرمان الحلو:



الشكل 32: تمثل منحنى النشاطية للمستخلص الإيثانولي في تثبيط الجذر الحر • DPPH

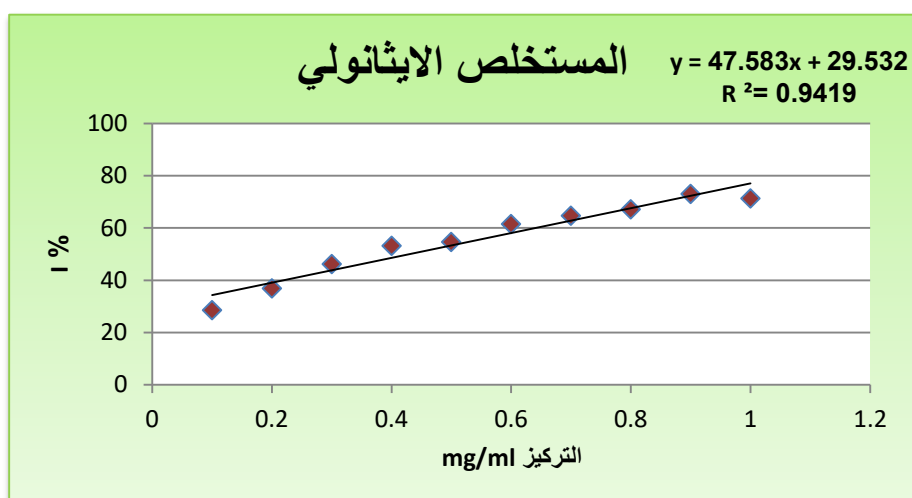


الشكل 33: : تمثل منحنى النشاطية للمستخلص المزيج في تثبيط الجذر الحر • DPPH

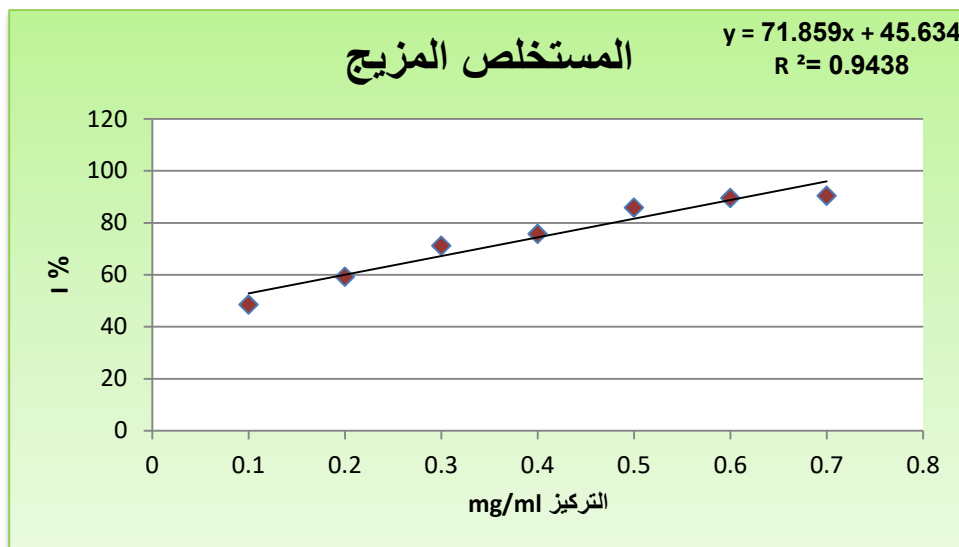


الشكل 34: تمثّل منحني النشاطية للمستخلص المائي في تثبيط الجذر الحر • DPPH

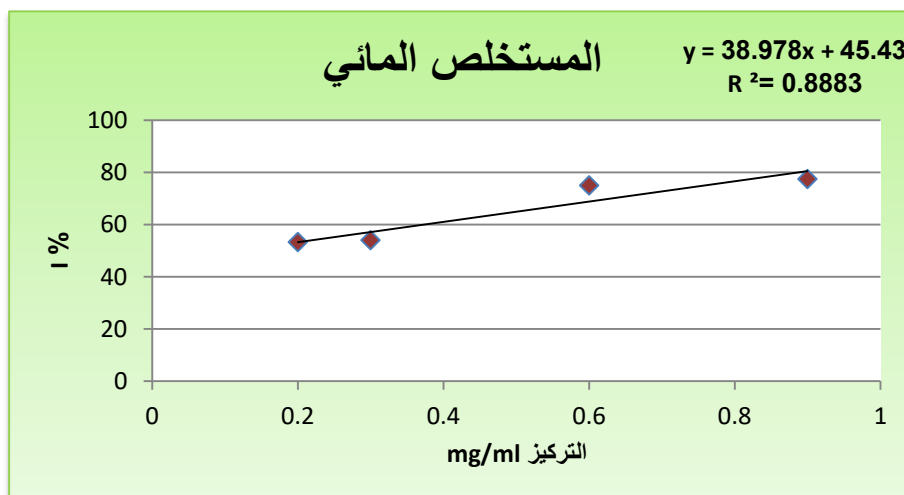
4-1-2- الرمان الحامض:



الشكل 35: تمثّل منحني النشاطية للمستخلص الإيثانولي في تثبيط الجذر الحر • DPPH



الشكل 36: تمثل منحنى النشاطية للمستخلص المزيج في تثبيط الجذر الحر • DPPH



الشكل 37: تمثل منحنى النشاطية للمستخلص المائي في تثبيط الجذر الحر • DPPH

من خلال المنحنيات والممثلة لنشاطية الجذر الحر والتي من خلالها تحسب قيمة IC_{50} للعينات

علما أن القيمة الأقل لها تعني التأثير التثبيطي الأفضل، القيم مبينة في الجدول أدناه:

جدول 12: تحديد مقدار IC_{50} لكل مستخلص.

الرمان الحامض			الرمان الحلو			العينة
المستخلص (إيثانول+ماء)	المستخلص الإيثانولي	المستخلص المائي	المستخلص (إيثانول+ماء)	المستخلص الإيثانولي	المستخلص المائي	
0.0601	0.4301	0.1172	0.7390	1.3760	1.022	$IC_{50}(g/L)$
16.6389	2.3250	8.5324	1.3531	0.7267	0.9784	ARP

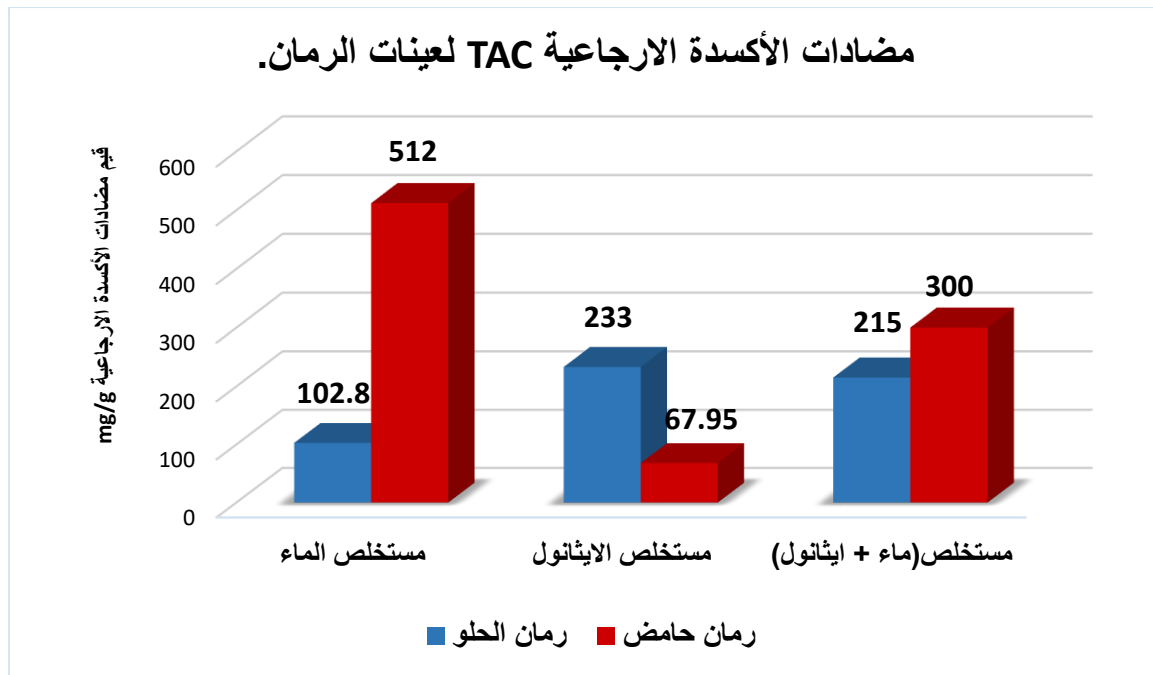
نلاحظ من النتائج المسجلة في الجدول أعلاه أن نتائج مستخلصات الرمان الحامض كانت أقوى من نتائج الرمان الحلو حيث سجلت أقوى قيمة في مستخلص المزيج (إيثانول+ماء) للرمان الحامض بقيمة g/l 0.0601 وأضعف قيمة هي للرمان الحلو قدرت بـ $1.3760g/l$ حيث يمكننا القول أن الرمان الحامض له فعالية أكبر من نظيره الرمان الحلو وهذا أيضا ما لاحظناه في المركبات الفينولية وكذا مركبات الفلافونيدات والتي من المعلوم أن الفعالية ضد الجذور الحرة تعزى في المقام الأول إلى هذه المركبات.

4-2- قيم الفعالية الإرجاعية للأكسدة TAC:

أثناء الدراسة تم تحصل على النتائج التالية:

جدول 13: يوضح قيم الفعالية الإرجاعية للأكسدة TAC.

العينات	حلو إيثانول	حلو ماء	حلو إيثانول+ماء	حامض إيثانول	حامض ماء	حامض إيثانول+ ماء
التركيز mg/g	0.5	2	0.5	2	0.5	0.5
الامتصاصية	0.212	0.375	0.107	0.247	0.468	0.273
تركيز mg/ml	0.116	0.205	0.107	0.135	0.256	0.150
قيم اختبار النشاطية mg/g TAC	233	102.8	215	67.95	512	300
SD	16.9884	5.9845	23.933	1.3513	1.544	13.1274



الشكل 38: يوضح قيم مضادات الأكسدة الإرجاعية TAC.

من خلال ما حصلنا عليه من نتائج وجدنا أن أكبر قيمة لاختبار النشاطية هي للمستخلص الإيثانولي للرمان الحامض قدرت بـ 512 mg/g، وأقل قيمة للمستخلص المائي للرمان الحامض بـ 67.95 mg/g، أما مستخلص المزيج للرمان الحامض بلغت 300 mg/g حيث فاقت المستخلص الإيثانولي للرمان الحلو 215 mg/g، هذه الفروق في النتائج راجعة لاختلاف المعادن الموجودة في كل مستخلص.

5- الفعالية المضادة للبكتيريا:

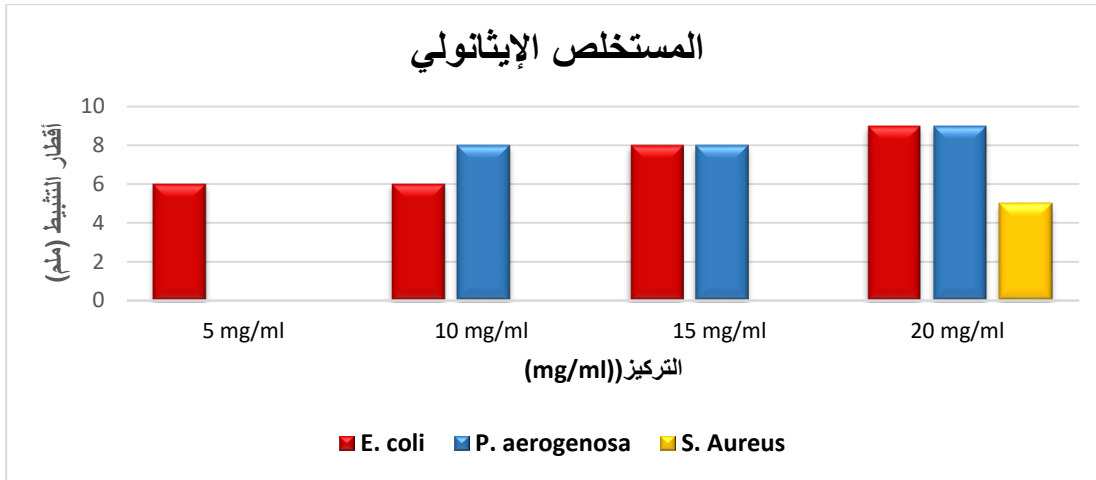
5-1- الرمان الحلو:

5-1-1- المستخلص الإيثانولي:

بعد الزرع و الحضان لمدة 24 ساعة ، نقوم بقياس قطر التثبيط حول الأقراص المشبعة بالتراكيز المختلفة للمستخلصات

جدول 14: أقطار مناطق التثبيط (مم) للمستخلص الإيثانولي للرمان الحلو.

التركيز نوع البكتيريا	5 mg/ml	10 mg/ml	15 mg/ml	20 mg/ml
<i>E. coli</i>	6	6	8	9
<i>P. aerogenosa</i>	–	8	8	9
<i>S. aureus</i>	–	–	–	5



الشكل 39: أعمدة بيانية تمثل أقطار مناطق التثبيط (مم) للمستخلص الإيثانولي للerman الحلو.

من خلال الجدول 14 والشكل 39 نلاحظ أن المستخلص الإيثانولي للerman الحلو عند E. coli كان أعلى قطر تثبيط في التركيز 20 mg/ml قدرت بـ 9mm أما بالنسبة للتركيز 15 mg/ml بلغ قطر التثبيط 8mm بينما سجل أقل قطر تثبيط عند التراكيز 10 mg/ml و 5 mg/ml بلغ 6mm.

أما عند P. aerogenosa نلاحظ أن أعلى قطر تثبيط سجل في التركيز 20 mg/ml بلغ 9mm أما التراكيز 15 mg/ml و 10 mg/ml بلغ قطر التثبيط 8mm، وبالنسبة للتركيز 5 mg/ml لم يظهر أي قطر تثبيط.

أما عند S.aureus كان أعلى قطر تثبيط عند التركيز 20 mg/ml اذ بلغ 5mm أما باقي التراكيز لم تسجل أي أقطار تثبيط.

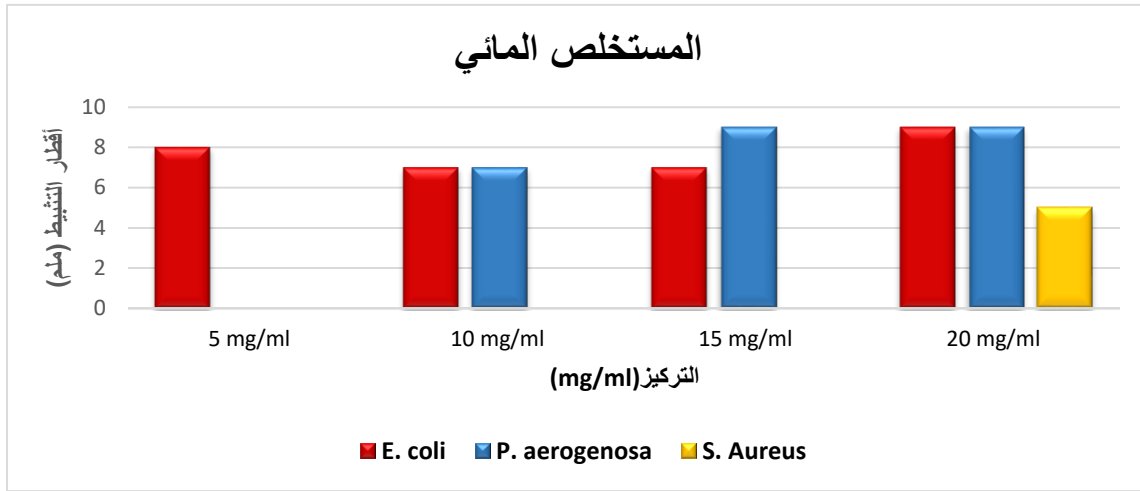
ومنه يمكن القول أن E. coli و P. aerogenosa متوسطة الحساسية للمستخلص الإيثانولي للerman الحلو.

5-1-2- المستخلص المائي:

بعد الزرع و الحضان لمدة 24 ساعة ، نقوم بقياس قطر التثبيط حول الأقراص المشبعة بالتراكيز المختلفة للمستخلصات

جدول 15: أقطار مناطق التثبيط (مم) للمستخلص المائي للرمان الحلو.

التركيز نوع البكتيريا	5 mg/ml	10 mg/ml	15 mg/ml	20 mg/ml
E. coli	8	7	7	9
P. aerogenosa	–	7	9	9
S. aureus	–	–	–	5



الشكل 40: أعمدة بيانية تمثل أقطار مناطق التثبيط (مم) للمستخلص المائي للرمان الحلو.

من خلال الجدول 15 والشكل 40 نلاحظ أن المستخلص المائي للرمان الحلو عند E. coli كان أعلى قطر تثبيط في التركيز 20 mg/ml قدرت بـ 9mm أما بالنسبة للتركيز 5 mg/ml بلغ قطر التثبيط 8 mm بينما سجل أقل قطر تثبيط عند التراكيز 15 mg/ml و 10 mg/ml بلغ 7mm.

أما عند P. aerogenosa نلاحظ أن أعلى قطر تثبيط سجل في التراكيز 20 mg/ml و 15 mg/ml بلغ 9mm أما التركيز 10mg/ml بلغ قطر التثبيط 7mm وبالنسبة للتركيز 5 mg/ml لم يظهر أي قطر تثبيط.

أما عند S.aureus كان أعلى قطر تثبيط عند التركيز 20 mg/ml اذ بلغ 5mm أما باقي التراكيز لم تسجل أي أقطار تثبيط.

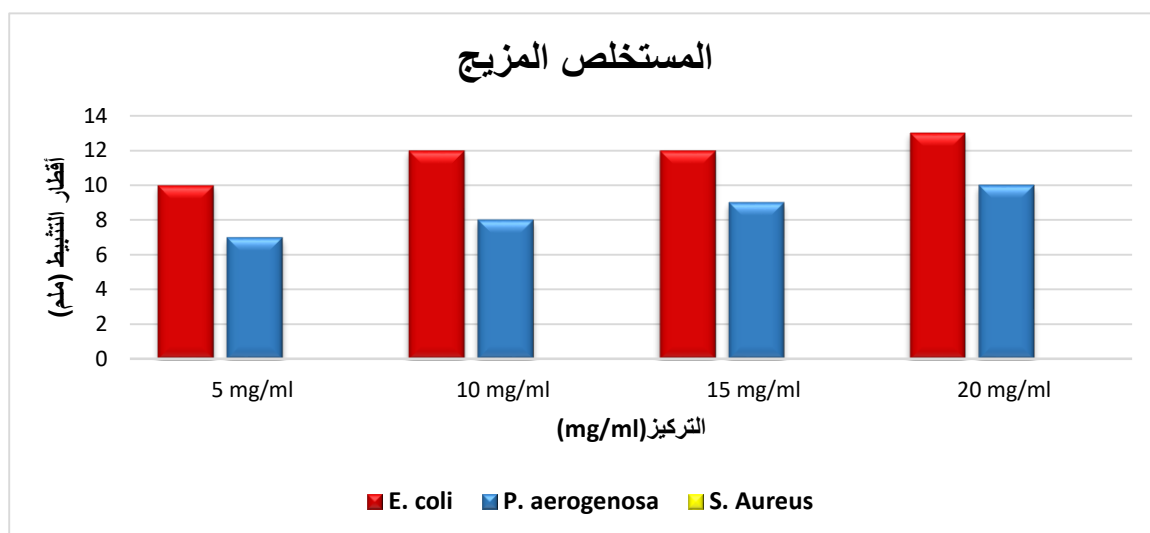
ومنه يمكن القول أن E.coli و P. aerogenosa متوسطة الحساسية للمستخلص المائي للرمان الحلو.

5-1-3- المستخلص المزيج:

بعد الزرع و الحضان لمدة 24 ساعة ، نقوم بقياس قطر التثبيط حول الأقراص المشبعة بالتركيز المختلفة للمستخلصات.

جدول 16: أقطار مناطق التثبيط (مم) للمستخلص المزيج للerman الحلو.

20 mg/ml	15 mg/ml	10 mg/ml	5 mg/ml	التركيز نوع البكتيريا
13	12	12	10	<i>E. coli</i>
10	9	8	7	<i>P. aerogenosa</i>
–	–	–	–	<i>S. aureus</i>



الشكل 41: أعمدة بيانية تمثل أقطار مناطق التثبيط (مم) للمستخلص المزيج للerman الحلو.

من خلال الجدول 16 والشكل 41 نلاحظ أن المستخلص المزيج للerman الحلو عند *E. coli* كان أعلى قطر تثبيط في التركيز 20 mg/ml قدرت بـ 13mm أما بالنسبة للتركيز 15 mg/ml للتركيز 15 و 10 mm بلغ قطر التثبيط 12mm بينما سجل أقل قطر تثبيط عند التركيز 5 mg/ml قدره 10 mm. أما عند *P. aerogenosa* نلاحظ أن أعلى قطر تثبيط سجل في التركيز 20 mg/ml بلغ 10 mm أما التركيزات 15 mg/ml و 10 mm بلغ قطر التثبيط على التوالي 9 و 8 و بالنسبة للتركيز 5 mg/ml سجل أقل قطر تثبيطي قدر بـ 7mm.

أما عند *S. aureus* لم يظهر أي قطر تثبيطي عند جميع التركيزات.

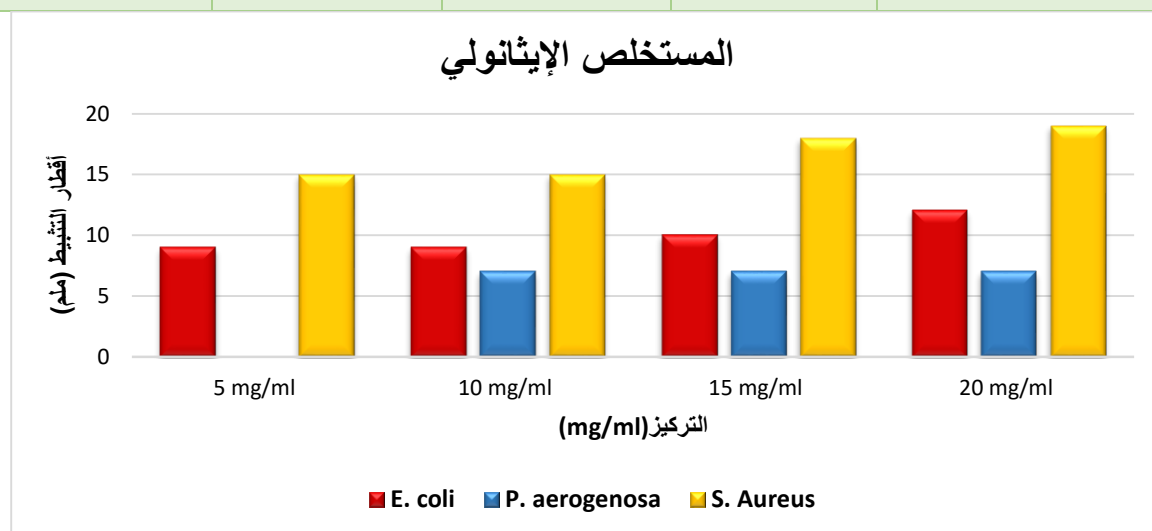
ومنه يمكن القول أن *E. coli* متوسطة الحساسية للمستخلص المزيج للerman الحلو.

5-2-الرمان الحامض:

5-2-1- المستخلص الإيثانولي:

جدول 17: أقطار مناطق التثبيط (مم) للمستخلص الإيثانولي للرمان الحامض.

التركيز نوع البكتيريا	5 mg/ml	10 mg/ml	15 mg/ml	20 mg/ml
<i>E. coli</i>	9	9	10	12
<i>P. aerogenosa</i>	–	7	7	7
<i>S. aureus</i>	15	15	18	19



الشكل 42: أعمدة بيانية تمثل أقطار مناطق التثبيط (مم) للمستخلص الإيثانولي للرمان الحامض.

من خلال الجدول 17 والشكل 42 نلاحظ أن المستخلص الإيثانولي للرمان الحامض عند *E. coli* كان أعلى قطر تثبيط في التركيز 20 mg/ml قدرت بـ 12mm أما بالنسبة للتركيز 15mg/ml بلغ قطر التثبيط 10 mm بينما سجل عند التراكيز 10 mg/ml و 5 قطر قدره 9mm.

أما عند *P. aerogenosa* نلاحظ ان التراكيز 20 و 15 و 10 mg/ml سجلت نفس قطر التثبيط وقدره 7mm وبالنسبة للتركيز 5 mg/ml لم يسجل أي قطر تثبيط.

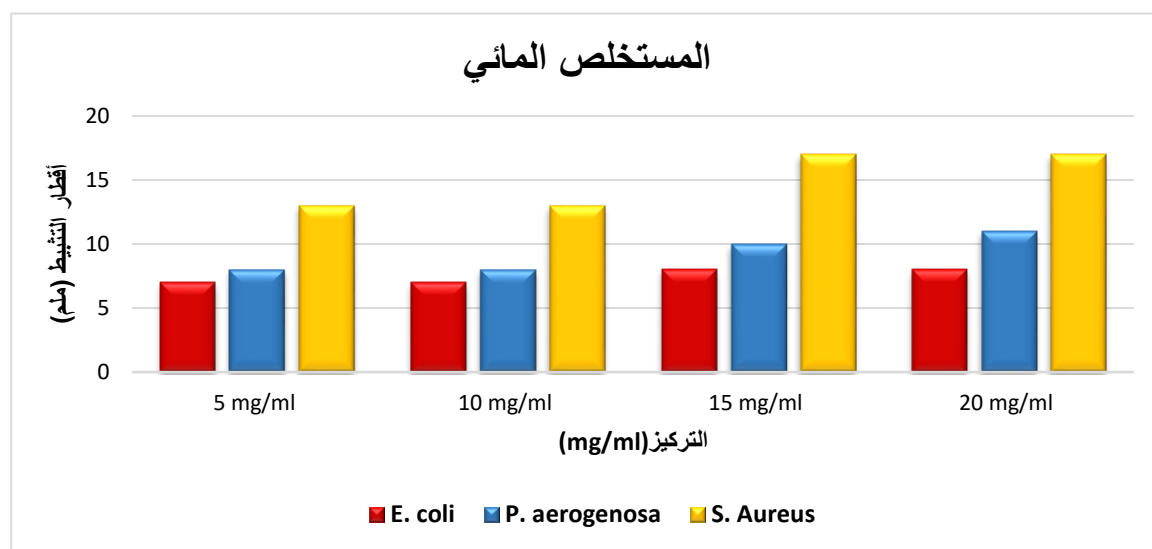
أما عند *S. aureus* كان أعلى قطر تثبيط في التركيز 20 mg/ml قدرت بـ 19mm أما بالنسبة للتركيز 15 mg/ml بلغ قطر التثبيطية 18 mm بينما سجل عند التراكيز 10 و 5 قطر قدره 15mm.

ومنه يمكن القول أن *S. aureus* حساسة للمستخلص الإيثانولي للرمان الحامض.

5-2-2- المستخلص المائي:

جدول 18: أقطار مناطق التثبيط (مم) للمستخلص المائي للرمان الحامض.

التركيز نوع البكتيريا	5 mg/ml	10 mg/ml	15 mg/ml	20 mg/ml
<i>E. coli</i>	7	7	8	8
<i>P. aerogenosa</i>	8	8	10	11
<i>S. aureus</i>	13	13	17	17



الشكل 43: أعمدة بيانية تمثل أقطار مناطق التثبيط (مم) للمستخلص المائي للرمان الحامض.

من خلال الجدول 17 والشكل 43 نلاحظ أن المستخلص المائي للرمان الحامض عند *E. coli* كان أعلى قطر تثبيط في التراكيز 20 mg/ml و 15 mg/ml قدرت بـ 8mm أما بالنسبة للتراكيز 10mg/ml و 5 mg/ml بلغ قطر التثبيط 7 mm.

أما عند *P. aerogenosa* أعلى قطر تثبيط في التركيز 20 mg/ml بلغ 11mm بينما التركيز 15 mg/ml بلغ قطر التثبيط 10mm أما بالنسبة للتراكيز 10mg/ml و 5 mg/ml بلغ قطر التثبيط 8 mm.

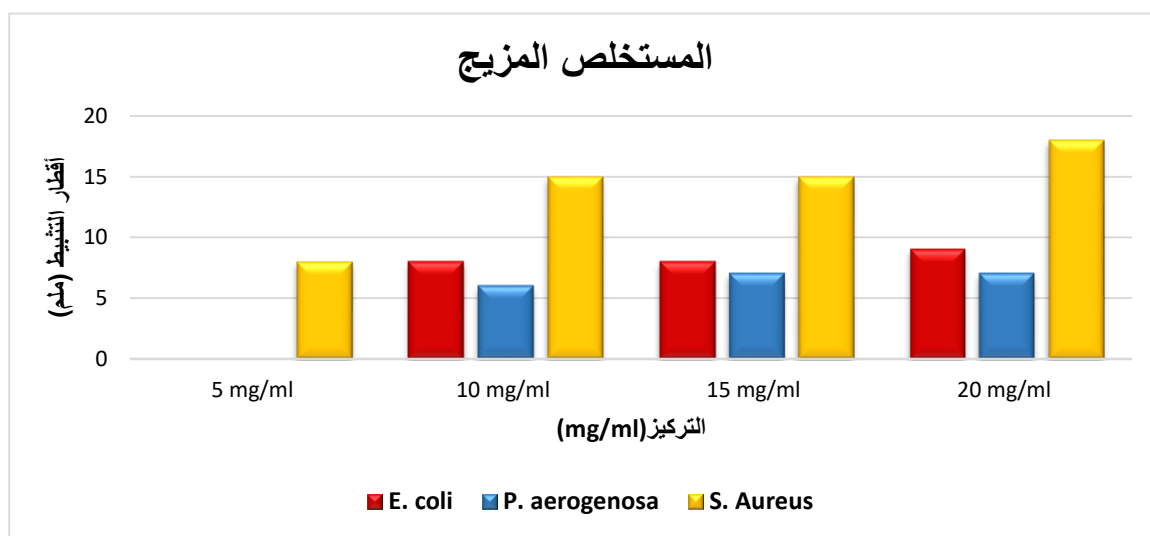
أما عند *S. aureus* كانت أعلى قطر تثبيط في التراكيز 20 mg/ml و 15 mg/ml قدرت بـ 17mm أما بالنسبة للتراكيز 10 mg/ml و 5 mg/ml بلغ قطر التثبيط 13mm.

ومنه يمكن القول أن *S. aureus* حساسة للمستخلص المائي للرمان الحامض.

5-2-3- المستخلص المزيج:

جدول 19: أقطار مناطق التثبيط (مم) للمستخلص المزيج للرمان الحامض.

التركيز نوع البكتيريا	5 mg/ml	10 mg/ml	15 mg/ml	20 mg/ml
<i>E. coli</i>	–	8	8	9
<i>P. aerogenosa</i>	–	6	7	7
<i>S. aureus</i>	8	15	15	18



الشكل 44: أعمدة بيانية تمثل أقطار مناطق التثبيط (مم) للمستخلص المزيج للرمان الحامض.

من خلال الجدول 18 والشكل 44 نلاحظ أن المستخلص المائي للرمان الحامض عند *E. coli* كان أعلى قطر تثبيط في التركيز 20 mg/ml قدر بـ 9mm أما بالنسبة للتركيزات 10mg/ml و 15 mg/ml بلغ قطر التثبيط 8mm بينما لم يظهر أي قطر تثبيط عند التركيز 5mg/ml.

أما عند *P. aerogenosa* أعلى قطر تثبيط في التركيز 20 mg/ml و 15 mg/ml بلغ 7mm بينما التركيز 10mg/ml بلغ قطر التثبيط 6mm أما بالنسبة للتركيزات 5mg/ml لم يظهر أي قطر تثبيط.

أما عند *S. aureus* كان أعلى قطر تثبيط في التركيز 20 mg/ml قدر بـ 18mm أما بالنسبة للتركيزات 15 mg/ml و 10 mg/ml بلغ قطر التثبيط 15mm بينما التركيز 5mg/ml بلغ قطر التثبيط 8mm.

ومنه يمكن القول أن *S. aureus* حساسة للمستخلص المزيج للرمان الحامض.

ومن هنا نستطيع القول بأنه كلما زاد التركيز زادت الفعالية المضادة للبكتيريا.

الخاتمة

الجزء

الخاتمة

ازداد الاهتمام اليوم بالنباتات الطبية على الرغم من التطور الحاصل في العلوم الطبية بمختلف تخصصاتها إذ نلاحظ تفضيل استخدامها على استعمال المستحضرات الكيميائية المصنعة، ومن بين هذه النباتات الأكثر استعمالاً في منطقتنا هو نبات الرمان *Punica granatum.L* لاحتوائه على العديد من المركبات الفعالة، كما أن له فوائد علاجية كثيرة منها ما أثبتها العلم وأخرى لازالت قيد البحث، لهذا السبب قمنا بهذه الدراسة لجزء مهم جداً لهذا النبات ألا وهو حبوب الرمان لاختبار الفعالية المضادة للبكتيريا.

للكشف عن التركيب الكيميائي لحبوب الرمان الحلو والحامض قمنا بتحضير ثلاث مستخلصات لكلاهما، مستخلص إيثانولي (بالغليان)، مستخلص مائي (بالنقع)، مستخلص مزيج (إيثانول+ماء، بالنقع) إذ كان أعلى مردود في المستخلص المائي للرمان الحلو والمقدرة بـ 68.75% وأقل مردود في المستخلص المائي للرمان الحامض بنسبة 25.02%.

المستخلصات المتحصل عليها تحوي على نسبة من المركبات الفينولية ولتقديرها إستعنا بجهاز مطيافية الأشعة فوق بنفسجية-المرئية (UV-visible)، تم تقدير كمية الفينولات الكلية استعمال كاشف Folin وكاشف كلوريد الأمونيوم $AlCl_3$ لتقدير كمية الفلافونيدات حيث أظهرت النتائج تفوق المستخلص المزيج (إيثانول+ماء) للرمان الحامض في كمية المركبات الفينولية الفلافونيدات عن باقي المستخلصات إذ قدرت كمية الفينولات الفلافونيدات بـ (349 mg/g، 25.8 mg/g).

ومن أجل تدعيم الفعالية البيولوجية قمنا باختبار الفعالية المضادة للأكسدة، حيث استعملنا طريقتين وهما اختبار DPPH واختبار TAC (مولبيدات الفوسفات) وقد تبين في كلا الطريقتين نشاطية معتبرة للمستخلصات، فيما يخص DPPH أظهرت النتائج ان المستخلص المزيج للرمان الحامض لديه فعالية أكبر في تثبيط الجذر $DPPH^{\bullet}$ حيث قدرت قيمة (IC_{50}) بـ 0.0601g/l أما بالنسبة للـ TAC كان المستخلص المائي للرمان الحامض الفعالية الأكبر في إرجاع مولبيدات الفوسفات والمقدرة بـ 512mg/g. أما دراسة الفعالية البيولوجية للمستخلصات السابقة استعملنا أنواع من سلالات بكتيرية مختلفة مزروعة في وسط (MH) وهذا بالاعتماد على طريقة الانتشار بالأقراص، حيث يتم تحديد اقطار التثبيط لمختلف التراكيز للمستخلصات، أظهرت هذه المستخلصات فعالية متفاوتة لكل مستخلص حيث أظهرت فعالية أكبر عند التراكيز العالية خاصة لمستخلصات الرمان الحامض ضد بكتيريا *S. aureus* بلغ أكبر قطر تثبيط

الخاتمة

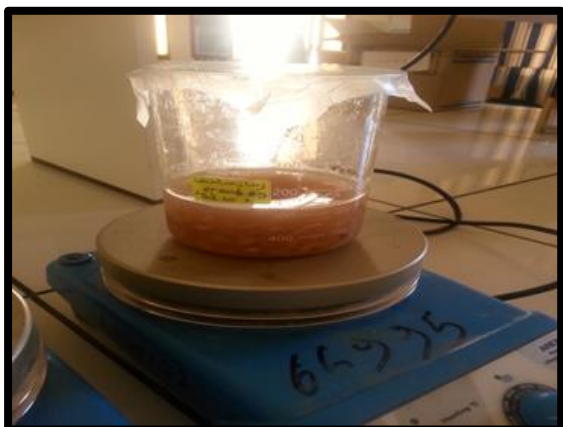
19mm في المستخلص الإيثانولي على عكس مستخلصات الرمان الحلو لم تظهر فعالية إلا عند التركيز 20mg/ml للمستخلص الإيثانولي والمائي.

انطلاقاً من هذه النتائج استنتجنا أن الفعالية المضادة للبكتيريا لحبوب الرمان الحامض أكبر منها بالنسبة لحبوب الرمان الحلو، وهذا قد يكون راجع لبعض المركبات الموجودة في الرمان الحامض ولا يمكن التأكيد على أن هذه المركبات تعود لها هذه الخاصية، لذلك وجب التعمق أكثر وطرح مشاريع بحث لاستكمال هذه الدراسة مستقبلاً لتحديد المركبات التي تلعب دوراً هاماً في هذه الفعالية.

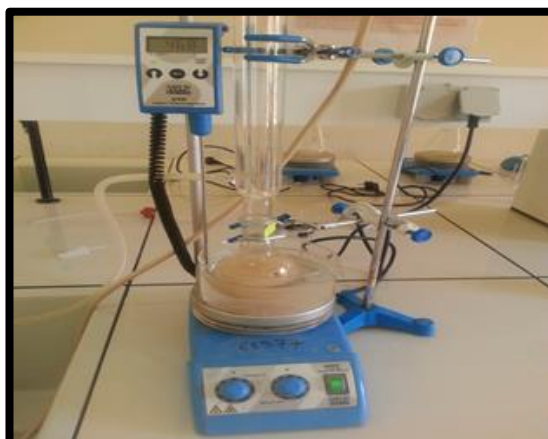
الملاحق

الملاحق

الملاحق



الاستخلاص بالنقع



الاستخلاص بالغليان



جهاز UV-visible



الترشيح تحت الفراغ



الميزان الحساس

الملاحق



حاضنة



جهاز المبخر الدوراني



أقراص Whatman معقمة



موقد بنزن



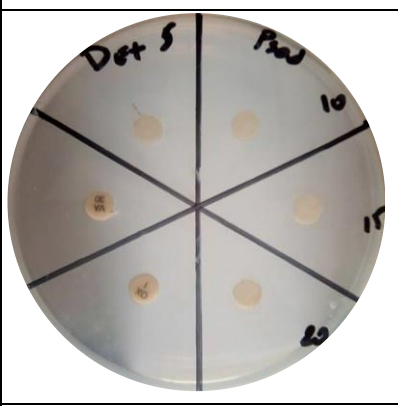
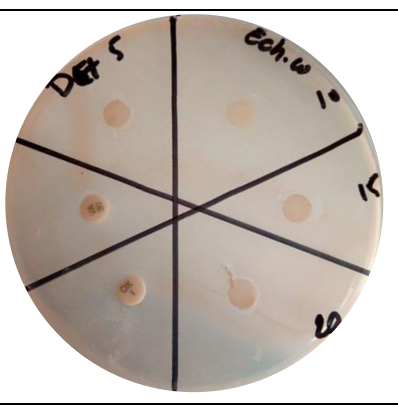
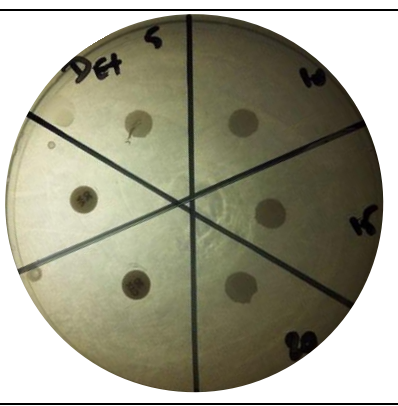
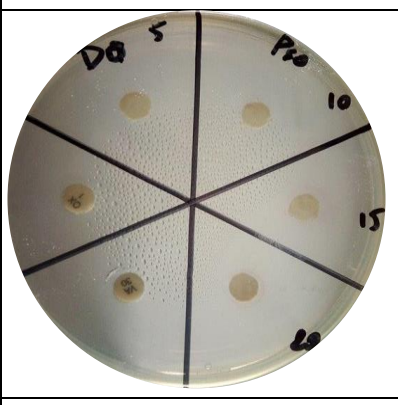
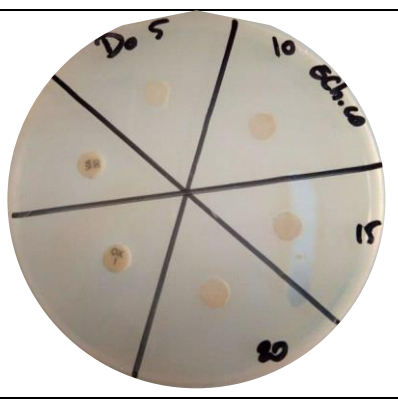
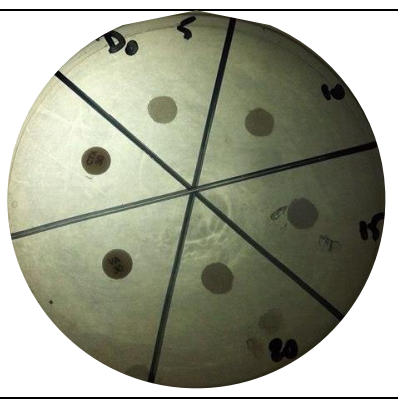
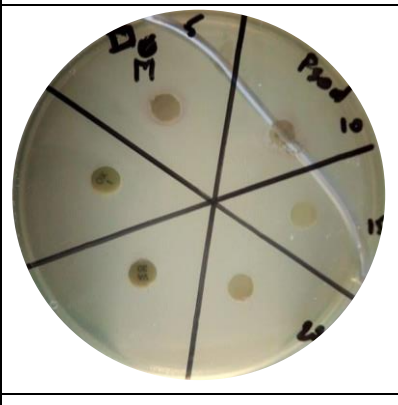
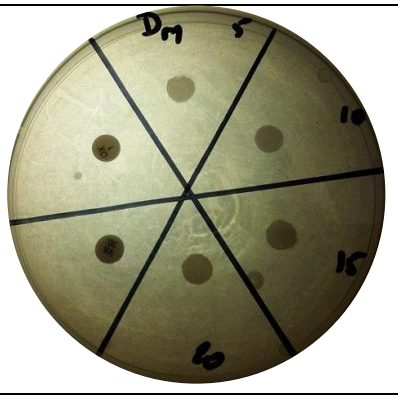
تحضير الاوساط



جهاز التعقيم

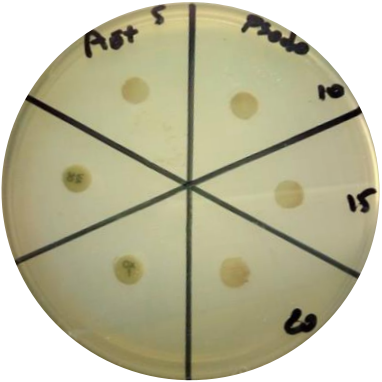
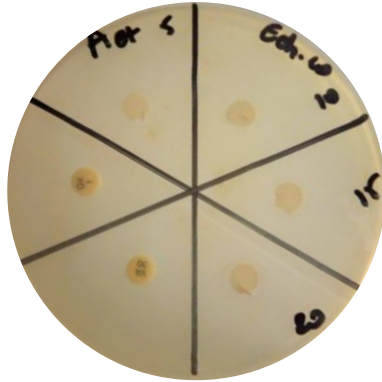
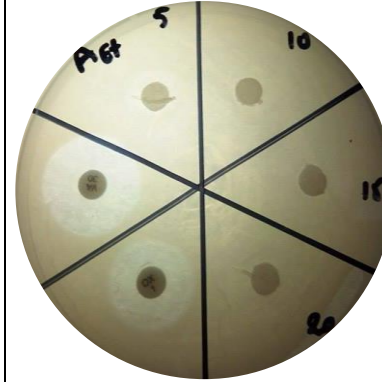
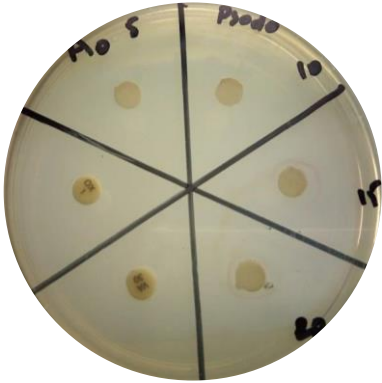
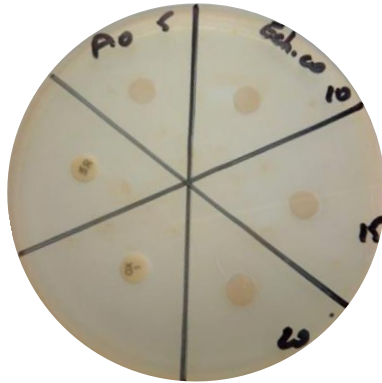
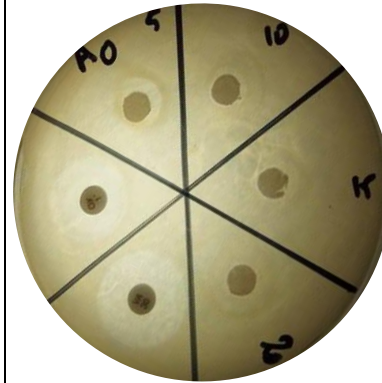
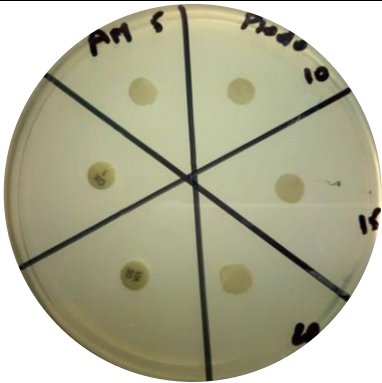
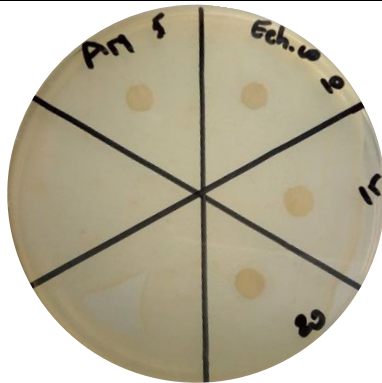
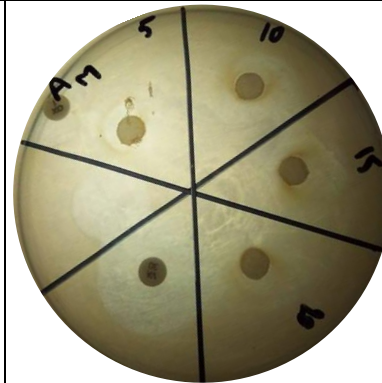
الملاحق

ملحق 2: يوضح الأقطار التثبيطية للبكتيريا في مختلف مستخلصات الرمان الحلو

المستخلص الايثانولي		
		
<i>P. aerogenosa</i>	<i>E. coli</i>	<i>S. aureus</i>
المستخلص المائي		
		
<i>P. aerogenosa</i>	<i>E. coli</i>	<i>S. aureus</i>
المستخلص المزيج		
		
<i>P. aerogenosa</i>	<i>E. coli</i>	<i>S. aureus</i>

الملاحق

ملحق 3: يوضح الأقطار التثبيطية للبكتيريا في مختلف مستخلصات الرمان الحامض

المستخلص الايثانولي		
		
<i>P. aerogenosa</i>	<i>E. coli</i>	<i>S. aureus</i>
المستخلص المائي		
		
<i>P. aerogenosa</i>	<i>E. coli</i>	<i>S. aureus</i>
المستخلص المزيج		
		
<i>P. aerogenosa</i>	<i>E. coli</i>	<i>S. aureus</i>

جملہ

ملخص

تمت دراسة الفاعلية البيولوجية لمستخلصات حبوب الرمان *Punica granatum*.L بنوعيه الحامض و الحلو والمتمثلة في دراسة مواد الأيض الثانوي والفاعلية المضادة للأكسدة وكذا الفعالية المضادة للبكتيريا، وذلك من خلال المقارنة بين المستخلصات (إيثانول- ماء - مزيج (إيثانول+ماء)).

توصلنا من خلال هذه الدراسة إلى أن حبوب الرمان غنية بمواد الأيض الثانوي والمتمثلة في عديدات الفينول والفلافونيدات وتم كذلك تحديدا الفاعلية المضادة للأكسدة للمستخلصات السابقة باستخدام DPPH و TAC حيث كانت اقوى قيمة في المستخلص المزيج للرمان الحامض بالنسبة لـ DPPH المقدرة بـ 0.0601 g/l والمستخلص المائي بالنسبة لـ TAC والمقدرة بـ 512 mg/g

أما عن الفعالية التثبيطية للبكتيريا، فوجدنا السلالات البكتيرية كانت حساسة لمختلف المستخلصات حيث المستخلص الأكثر فعالية ضد البكتيريا كان المستخلص الإيثانولي لحبوب الرمان الحامض و كان قطر التثبيط 19mm عند البكتيريا *S. aureus*، و يمكن ملاحظة أن حبوب الرمان الحامض اكثر فعالية ضد البكتيريا من حبوب الرمان الحلو.

الكلمات المفتاحية: مستخلصات حبوب الرمان، الأيض الثانوي، السلالات البكتيرية.

Abstract

The study of secondary metabolites and antioxidant efficacy as well as anti-bacterial efficacy by comparing the extracts (ethanol-water-mixture (ethanol + water)). of *Punica granatum* .L seeds both sweet and sour variants.

In this study we found that pomegranate seeds are rich in secondary metabolites of polyphenols and flavonoids. In addition, the antioxidant efficacy of the previous extracts has been determined using DPPH and TAC. The highest value in the extract was the sour pomegranate for DPPH, 0.0601 g/l, and water extracts for TAC and estimated at 512 mg / g

As for the effectiveness of the extracts in terms of their ability to inhibit bacteria, we found that bacterial strains were sensitive to the various extracts. However, the ethanol extract was the most effective when used against the bacteria *S. aureus* with a damping diameter of 19mm.

We may conclude that sour pomegranate seeds are more effective against bacteria than sweet pomegranate seeds.

Key words: pomegranate seeds extracts, secondary metabolism, bacterial strains.