



دَوْلَةُ لِيْبِيَا
وَزَارَةُ التَّعْلِيمِ
مَرْكَزُ الْمَنَاحِجِ التَّعْلِيمِيَّةِ وَالْبَحْثِ التَّرْبَوِيَّةِ

الْعُلُومُ

لِلصَّفِ الثَّامِنِ مِنْ مَرَحَلَةِ التَّعْلِيمِ الْأَسَاسِيِّ
الْفَصْلُ الدَّرَاسِيُّ الثَّانِي

كِرَاسَةُ النِّشَاطِ الْعَمَلِيِّ



دَوْلَةُ لِيْبِيَا

وَزَارَةُ التَّعْلِيمِ

مَرْكَزُ الْمَنَاحِجِ التَّعْلِيمِيَّةِ وَالْبَحْثِ التَّرْبَوِيَّةِ

جميع الحقوق محفوظة ولا يجوز نشر أي جزء من هذا الكتاب، أو تخزينه، أو تسجيله، أو تصويره بأية وسيلة دون موافقة خطية من إدارة المناهج بمركز المناهج التعليمية والبحوث التربوية بليبيا.

1440 – 1441 هـ

2019 – 2020 م

تمهيد

تُشكل كراسة النشاط العملي هذه جزءاً من سلسلة العلوم . ولقد أُعدت الكراسة خصيصاً لمساعدة الطلاب على اكتساب المهارات العملية، والتي تتضمن تفسير وتحليل البيانات التجريبية، والتوصل إلى استنتاجات منطقية . وتوفر التجارب المنتقاة بعناية الدعم الضروري لفهم المفاهيم التي جاءت في الكتاب الدراسي .

لا تتطلب الأنشطة من الطلاب مجرد جمع البيانات، وإنما أيضاً تفسيرها، وتحليلها، والوصول إلى استنتاجات منطقية .



7- صل الآن المقاومة $\Omega 1$ والمقاومة $\Omega 3$ معاً على التوالي كما هو مبين في الدائرة التالية.

8- اقل مفتاح التحكم ولاحظ قراءة الأميتر. افتح مفتاح التحكم بعد أخذ القراءة. قراءة الأميتر هي أمبير.

9- وبمقارنة القراءة الحالية بالقراءات في الجدول السابق، ماذا تقول بشأن المقاومة المجدية أو الكلية للمقاومتين اللتين تم توصيلهما معاً؟ ما الاستنتاج الذي تصل إليه بالنسبة للمقاومة الفعالة للمقاومتين اللتين تم توصيلهما معاً على التوالي؟

10- افضل المقاومة $\Omega 1$ و $\Omega 3$ وأعد توصيلهما على التوازي كما هو مبين في رسم الدائرة التالية.

11- اقل مفتاح التحكم ولاحظ قراءة الأميتر. افتح مفتاح التحكم بعد أخذ القراءة. قراءة الأميتر تكون

12- من القراءة الحالية ما رأيك بالنسبة للمقاومة الفعالة أو الكلية لكننا المقاومتين اللتين تم توصيلهما على التوازي؟ هل هذه القيمة التي حصلت عليها أعلى أم أقل من المقاومة $\Omega 1$ أو $\Omega 3$ التي استخدمت في الدائرة السابقة؟

تساعد الأسئلة التي ترتبط بالنشاط بشكل مباشر على تعزيز فهم المفاهيم .



نشاط (3): غودج لنظام بيئي بسيط قائم بذاته

- الأهداف: • أن تفهم أهمية العوامل الفيزيائية المختلفة لحياة الكائنات العنصرية.
- أن تفهم وتطبق مفهوم تدوير المادة المغذية في النظام البيئي.

الأجهزة والمواد:

يجب أن يجرب الطلاب بناء النموذج بنوع مختلف. ويجب أن تكون المواد المستخدمة رخيصة، وآمنة، ومتاحة، ويفضل معاد تدويرها.

الهمة:

المطلوب إنشاء نظام بيئي بسيط، مثل نمو النباتات في وعاء زجاجي مغلق، ويجب أن يكون النموذج صغيراً ليسهل حمله.

الإجراء والملاحظات:

- 1- أجب بحثاً (مستخدماً كتباً من المكتبة أو باستخدام الشبكة (الإنترنت)) عن:
 - طرق مختلفة لاستنبات النباتات في أوعية زجاجية شفافة مغلقة (زجاجية أو لدائية).
 - تخزين أنواع النباتات التي تستنبت، وقد تحتاج إلى التفكير في:
 - حجم النبات وهو مكتمل النضج.
 - معدل نمو النبات.
 - صلاحية النبات وإمكانية تعاقبه بسهولة.
 - احتياجات النبات من المواد المغذية (على سبيل المثال هل يحتاج إلى كثير من ضوء الشمس أو السماد).
- 2- تكلف المواد المستخدمة.
- 3- صمم غودجاً لنظام بيئي بتحديد جميع الأجهزة والمواد التي تحتاج إليها وتوزيع النباتات والمواد الحية الأخرى. قد تعدل وتكيف النموذج بما في ذلك المواقع التي بها نباتاتك.
- 4- ارسن النموذج بما في ذلك إضافة السماد (إذا كان ينطبق ذلك)، وكيفية إضافة النباتات قبل عملية غلق الوعاء.
- 5- دون بعض الملاحظات عن:
 - جميع المواد التي تحتاج إليها وتكلفتها الكلية،
 - كيفية إضافة المواد بما في ذلك إضافة السماد (إذا كان ينطبق ذلك)، وكيفية إضافة النباتات قبل عملية غلق الوعاء.
- 6- سوف يحدد المعلم إذا كان مشروعك ينتهي عند تسليمك التصميم، أو قد يشجعك المعلم على المضي قدماً في بناء النموذج وتجربة إمكانية تنفيذ.

دورات المواد المغذية في المنظومة البيئية 29



البيانات الوهرية والإنسان 35

مشيع باستخدام

أجهزة معالجة البيانات.

نشاط (2): النقل في الإنسان (حصّة واحدة)

الهدف: فحص شريحة دم بشري.

الأجهزة والمواد:

- شريحة دم بشري جاهزة
- مجهر (يشارك فيه طالبان)

الإجراء والملاحظات:

- 1- افحص بقعة الدم بالمجهر (العدسة الشيئية الصغرى) ثم بالعدسة الشيئية الكبرى.



- 2- ارصد شكل وحجم الخلايا التي تظهر بأعداد كبيرة. تلك هي خلايا الدم الحمراء.
- 3- ارسن رسماً مدوناً عليه بيانات خلاية دم حمراء واحدة.



- 4- تجع منشوراً فيما بين خلايا الدم الحمراء عدداً صغيراً من خلايا الدم البيضاء. لكل خلاية دم بيضاء نواة. ابحث عن خلية دم بيضاء. يمكن تحديد تلك الخلايا بشكل وحجم النوى.

الجزء الأول: الساذج والأجهزة 30

نشاط (7): تدريب إثرائي

تخير الإجابة الصحيحة:

- 1- مطلوب لإيجاد تيار كهربائي يسري في دائرة كهربائية مغلقة.
 - (أ) للقاومة
 - (ب) فرق الجهد
 - (ج) القدرة
 - (د) كمية الكهرباء
- 2- وحدة قياس المقاومة الكهربائية هي:
 - (أ) الجول
 - (ب) الأوم
 - (ج) الهيرتز
 - (د) النيوتن
- 3- تنتج بسبب مرور في موصل التيار الكهربائي.
 - (أ) سيولة
 - (ب) قطرات بخار
 - (ج) حرارة
 - (د) برودة
- 4- وحدة قياس فرق الجهد أو القوة الدافعة الكهربائية هي:
 - (أ) الجرام الجزيئي
 - (ب) الكلفن
 - (ج) الفولت
 - (د) الأوم
- 5- الموصل الكهربائي هي التي تحدد سريان التيار.
 - (أ) مقاومة
 - (ب) قدرة
 - (ج) طاقة
 - (د) تردد
- 6- وحدة قياس التيار الكهربائي أو قوة التيار الكهربائي هي:
 - (أ) الأمبير
 - (ب) الواط
 - (ج) الكولوم
 - (د) الفولت
- 7- مقاومة السلك تزيد مع
 - (أ) مساحة مقطعه
 - (ب) العوازل المغلفة له
 - (ج) نوع السلك
 - (د) طول السلك
- 8- هو أداة الأمان التي تمنع السريان الزائد للكهرباء.
 - (أ) مفتاح التوصيل
 - (ب) الأمبير
 - (ج) الفولتمتر
 - (د) المنصهر
- 9- وحدة قياس الطاقة الكهربائية هي:
 - (أ) الواط
 - (ب) الجول
 - (ج) النيوتن
 - (د) الكولوم
- 10- يمكن الاستفادة من التأثير للكهرباء في الطلاء الكهربائي.
 - (أ) الفيزيائي
 - (ب) الميكانيكي
 - (ج) الكيميائي
 - (د) الكهربائي
- 11- يمكن الاستفادة من للكهرباء في رفع قطار صغير (رعية) في الهواء.
 - (أ) الكهرومغناطيسية
 - (ب) الكهروكيميائية
 - (ج) الكهروحرارية
 - (د) الكهروضوئية
- 12- يستخدم لتشغيل الآلات.
 - (أ) الضوء الكهربائي
 - (ب) التيار الكهربائي
 - (ج) المولد الكهربائي
 - (د) المحرك الكهربائي

الكهرباء 49

تم إعداد الأنشطة مفتوحة النهاية

مثل هذا النشاط لتطوير مهارات

جمع، وتنظيم المعلومات.

وبخلاف الأسئلة التي ترتبط مباشرة بالأنشطة، فتوجد تدريبات أخرى كثيرة تشحذ التفكير، وتساعد على تعزيز تعلم العلوم بأسلوب ممتع. الأنشطة التي يوجد بجوارها رمز اختيارية.

5 النموذج الجسيمي للمادة

جميع الحقوق محفوظة لـ مركز المناهج التعليمية والبحوث التربوية - ليبيا

المحتويات

الجزء الثالث : النماذج والأجهزة

7	الفصل 1 : النموذج الجسيمي للمادة
7	النشاط 1 : عرض الانتشار
10	الفصل 2 : المفاهيم البسيطة للذرات والجزيئات
10	النشاط 1 : جزيئات العناصر والمركبات
12	النشاط 2 : تدريب على الذرات والجزيئات (أسئلة اختيار من متعدد)
14	الفصل 3 : الهضم عند الحيوانات
14	النشاط 1 : هضم النشا
17	النشاط 2 : تأثير اللعاب على النشا
19	النشاط 3 : الكشف عن البروتينات (اختبار بيوريت)
20	النشاط 4 : الكشف عن الدهون
22	النشاط 5 : الجهاز الهضمي البشري
24	الفصل 4 : النقل في المخلوقات الحية 1 : الانتشار والأسموزية (التناضح)
24	النشاط 1 : الأسموزية (التناضح)
26	النشاط 2 : الأسموزية في الأنسجة الحية
28	الفصل 5 : النقل في المخلوقات الحية 2 : النقل في النباتات الزهرية والإنسان
28	النشاط 1 : النقل في النباتات
30	النشاط 2 : النقل في الإنسان
32	النشاط 3 : سرعة النبض
37	النشاط 4 : أسئلة الاختيار من متعدد

النموذج الجسيمي للمادة

نشاط (1) : عرض الانتشار

الهدف : أن تستقصي الانتشار في :

(أ) المواد الصلبة

(ب) السوائل

(جـ) الغازات – عرض المعلم

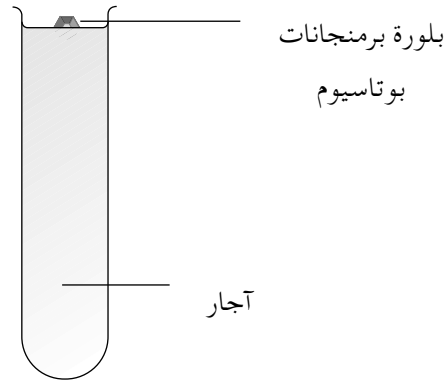
الأجهزة والمواد :

- أنابيب اختبار
- أنبوبة زجاجية
- أنبوبة اختبار ممتلئة بمادة الآجار
- مخبران لجمع الغاز
- بلورة برمنجانات البوتاسيوم
- ثاني أكسيد النيتروجين / بخار البروم
- محلول برمنجانات البوتاسيوم



الإجراء والملاحظات :

- 1- ضع بلورة صغيرة من برمنجانات البوتاسيوم على مادة الآجار في أنبوبة الاختبار كما هو مبين.

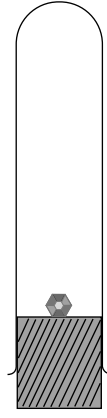


- 2- أغلق أنبوبة الاختبار بقطعة من الفلين واقلبها، ثم اتركها دون رجها حتى نهاية الدرس.
- 3- لاحظ ما يحدث لبلورة برمنجانات البوتاسيوم ومادة الآجار. لون الرسم الإيضاحي في الصفحة التالية لتبين ما يحدث للون الآجار في أنبوبة الاختبار عند نهاية الدرس.

.....

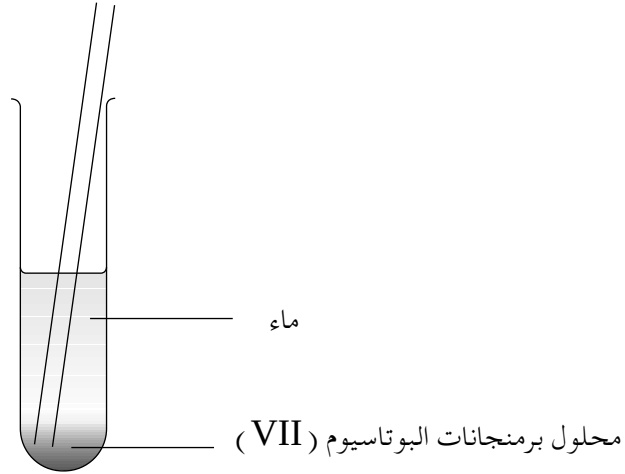
.....

.....



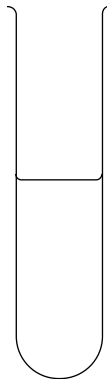
4- املأ أنبوبة الاختبار حتى منتصفها بالماء.

5- ضع أنبوبة الاختبار على حامل أنبوبة الاختبار. استخدم الأنبوبة الزجاجية في إدخال محلول برمنجانات البوتاسيوم (7) إلى قاع أنبوب اختبار الماء كما هو مبين في الشكل.



6- اترك أنبوبة الاختبار دون تحريكها حتى نهاية الدرس.

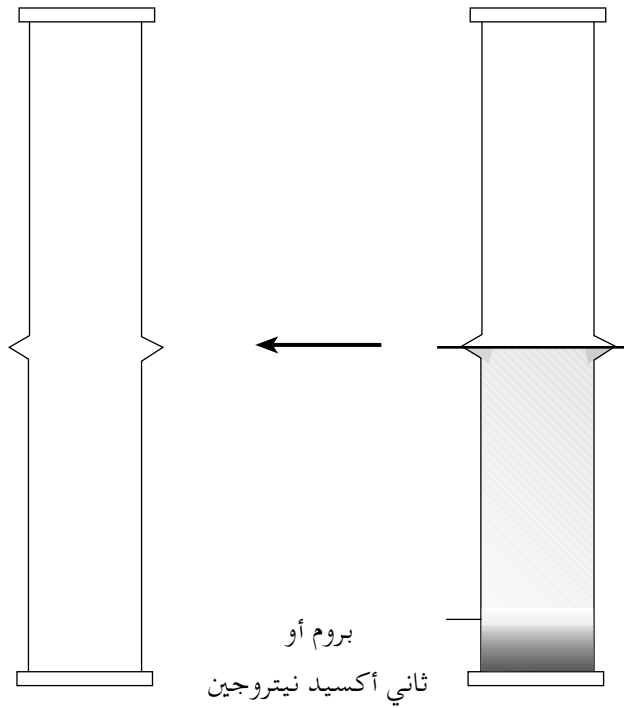
7- ارصد ما يحدث لمحلول برمنجانات البوتاسيوم (VII) والماء. لوّن الرسم الإيضاحي التالي لتبين ما يحدث للون الماء في أنبوبة الاختبار عند نهاية الدرس.



عرض المعلم:

8- اقلب مخبار الغاز الذي يحتوي على الهواء فوق مخبار الغاز الذي يحتوي على البروم أو غاز ثاني أكسيد النيتروجين ذي اللون البني .

9- انزع غطاء مخبار الغاز الذي يفصل بين الهواء والغاز ، ثم لون الرسم التالي لتبين ما يحدث للغاز البني في مخبار الغاز التالي .



الأسئلة :

1- ما الانتشار؟

2- لماذا يكون معدل الانتشار أسرع في الغازات مقارنة بالسوائل؟

المفاهيم البسيطة للذرات والجزيئات

نشاط (1) : جزيئات العناصر والمركبات

الأهداف : - أن تستخدم نماذج تبين الفروق في حجم أنواع الذرات المختلفة .
- أن تستخدم نماذج تبين عدد الذرات الموجودة في كل جزيء عنصر أو مركب .

الأجهزة والمواد :

- مجموعة واحدة من النماذج الجزيئية



الإجراء والملاحظات :

- 1- النموذج الجزيئي له كرات ذات ألوان وأحجام مختلفة، والكرات من نفس الحجم واللون تمثل ذرات لنفس العنصر. تمثل على سبيل المثال الكرات الملونة باللون الأبيض التي توجد بها فتحة ربط واحدة ذرات الهيدروجين.
- 2- استخدم الكرات الملونة والروابط لتكوّن نماذج لجزيئات العناصر الموجودة في الجدول رقم (1) وجزيئات المركبات في الجدول رقم (2).
- 3- لكل عنصر أو مركب، ارسم النموذج الذي يمثل الجزيء. استخدم الفرجار لرسم دوائر تمثل الذرات. اكتب رمز العنصر في الدائرة. ترسم على سبيل المثال ذرة الهيدروجين كما يلي :-



الجدول رقم (1)

العنصر	عدد الذرات لكل جزيء عنصر	النموذج الذي يمثل جزيء العنصر
هيدروجين	2 ذرة هيدروجين	
نيتروجين	2 ذرة نيتروجين	
أكسجين	2 ذرة أكسجين	
أوزون	3 ذرة أكسجين	
فوسفور	4 ذرة فوسفور	
كبريت	8 ذرة كبريت	

الجدول رقم (2)

المركب	عدد الذرات لكل جزيء مركب	صيغة المركب	النموذج الذي يمثل جزيء المركب
كلوريد الهيدروجين	ذرة واحدة من الهيدروجين ذرة واحدة من الكلور		
أول أكسيد الكربون	ذرة واحدة من الكربون ذرة واحدة من الأكسجين		
الماء	ذرتان من الهيدروجين ذرة واحدة من الأكسجين		
ثاني أكسيد الكربون	ذرة واحدة من الكربون ذرتان من الأكسجين		
الأمونيا	ذرة واحدة من النيتروجين ثلاث ذرات من الهيدروجين		

الأسئلة :

- 1- جزيئات تتكون من نوع واحد فقط من الذرة متحدة كيميائياً معاً.
- 2- جزيئات تتكون من نوعين أو أكثر من الذرات متحدة كيميائياً معاً.
- 3- من الجدولين (1)، (2) اذكر أسماء الجزيئات
 - أ - ثنائية الذرات
 - ب - ثلاثية الذرات

نشاط (2) : تدريب على الذرات والجزيئات

تخير الإجابة الصحيحة مما يأتي :-

- 1 - حالة المادة التي لها حجم محدد وليس لها شكل محدد هي
أ) الصلبة
ب) الغازية
ج) السائلة
د) المائعة
- 2 - جسيم له شحنة إيجابية يوجد في النواة يسمى
أ) نيوترون
ب) بروتون
ج) أيون
د) إلكترون
- 3 - أصغر وحدة من العنصر تدخل في التفاعل الكيميائي
أ) الجزيء
ب) الذرة
ج) البروتون
د) النيوترون
- 4 - حركة الجسيمات من وسط ذي تركيز أعلى إلى وسط ذي تركيز أدنى تسمى
أ) الضغط
ب) النقل
ج) الانتشار
د) التحول
- 5 - عندما تفقد الذرة إلكترونًا، أو تكتسب إلكترونًا تكون في حالة
أ) ذرية
ب) جزيئية
ج) أيونية
د) مركبة
- 6 - يدور حول نواة الذرة
أ) نيوترون
ب) إلكترون
ج) أيون
د) بروتون
- 7 - عندما تتحد ذرتان كيميائيًا يتكون
أ) جزيء
ب) أيون
ج) مخلوط
د) نيوترون
- 8 - مادة تتكون من ذرة واحدة من النيتروجين وثلاث ذرات من الهيدروجين تسمى
أ) كلوريد الهيدروجين
ب) الماء
ج) الأمونيا
د) أول أكسيد الكربون

الذرة	الأيون	عدد النيوترونات في الذرة	عدد البروتونات في الذرة	عدد الإلكترونات في الذرة	عدد الإلكترونات في الأيون
${}^1_1\text{H}$	H^+				
	Na^+	12	11		10
${}^{16}_8\text{O}$					10
	Mg^{2+}	12			10
${}^{35}_{17}\text{Cl}$					18
	Al^{3+}	14			13

الهضم عند الحيوانات

نشاط (1) : هضم النشا

الأهداف : - أن تكشف عن النشا .
- أن تستقصي فعل الأميليز على النشا .

الأجهزة والمواد :

- خمس أنابيب اختبار
- حامل لأنابيب الاختبار
- ماسك لأنبوبة الاختبار
- عدد 2 محقن 5 سم³
- قلم لوضع العلامات
- كأس يحتوي على 20 سم³ من 1% محلول النشا
- كأس يحتوي على 20 سم³ من 1% محلول الأميليز
- محلول اليود المخفف

ملحوظة : يشترك طالبان في الأجهزة والمواد السابقة .

(أ) الكشف عن النشا



الإجراء والملاحظات :

- 1- أضف قطرتين من محلول اليود إلى نحو 2 سم³ من محلول النشا في أنبوبة اختبار كما هو مبين . سجل التغير في لون محلول اليود .



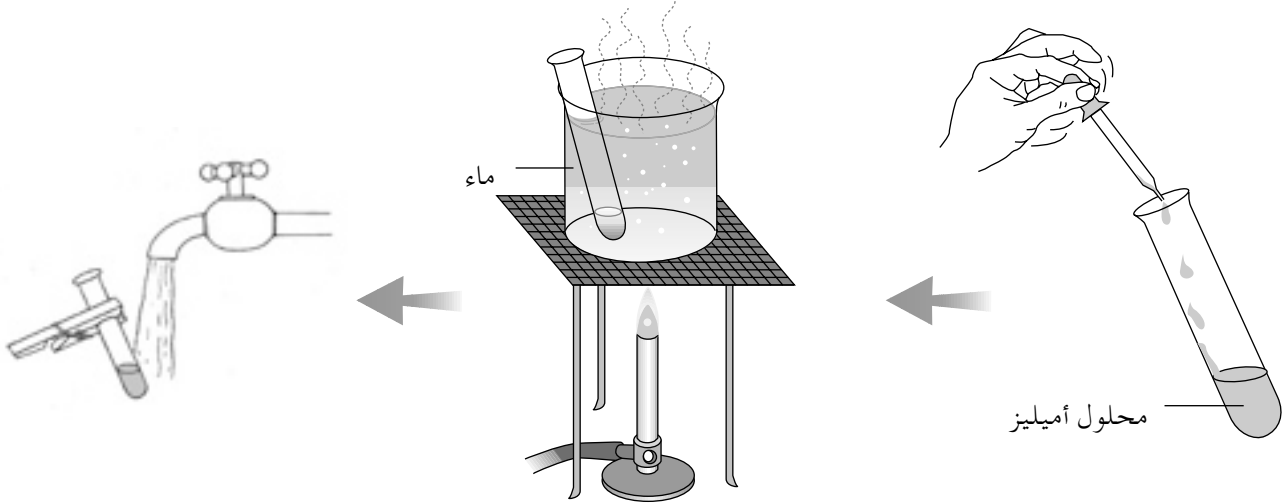
- 2- أضف نقطتين من محلول اليود إلى نحو 2 سم³ من الماء المقطر في أنبوبة اختبار . سجل التغير في لون محلول اليود .

(ب) اس تقصاء فعل الأميليز على النشا



الإجراء والملاحظات:

- 1- أضف نحو 3سم³ من محلول الأميليز إلى أنبوبة اختبار، إغل المحلول لمدة 3 دقائق برفق ثم برد المحلول تحت الصنبور. واكتب عليها "ج- أميليز مغلي".



- 2- خذ أنبوتي اختبار أخرتين، واكتب عليهما حروف (أ) و (ب).
- 3- مستخدماً محقناً املاً أنابيب الاختبار كما هو مبين في الآتي:
 - أ- 3سم³ من الأميليز
 - ب- 3سم³ من الماء المقطر
 - ج- 3سم³ من الأميليز المغلي
- 4- مستخدماً محقناً آخر أضف 3سم³ من محلول النشا إلى كل أنبوبة اختبار. رج المخلوط في كل أنبوبة من أنابيب الاختبار ثم اترك الأنابيب تستقر لمدة 20 دقيقة.
- 5- أضف نقطتين بعد عشرين دقيقة من محلول اليود إلى كل أنبوبة من أنابيب الاختبار. سجل أي اختلاف في لون محلول اليود في الجدول التالي.

أنبوبة الاختبار	المحتويات	اختبار اليود
أ	الأميليز والنشا	
ب	الماء المقطر والنشا	
ج	الأميليز المغلي والنشا	

6- في أي الأنابيب حدث هضم النشا؟ اذكر الأسباب .

7 - ما نوع مادة الأميليز؟

8 - ما اسم الناتج المتكون في أنبوبة الاختبار (أ)؟

9 - ما الغرض من أنبوبة الاختبار (ب)؟

10 - ماذا حدث للأميليز في أنبوبة الاختبار (ج)؟

نشاط (2) : تأثير اللعاب على النشا

الهدف : أن تستقصي تأثير اللعاب على النشا .

الأجهزة والمواد :

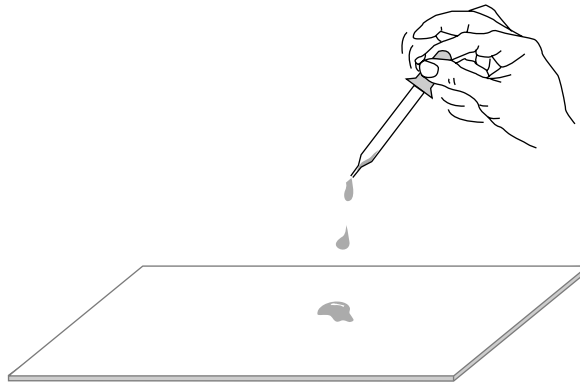
- قطعة من ورق النسخ مكتوب عليها (أ)
- محلول يود مخفف
- ماء مقطر
- قطارة

ملحوظة : عند ملاسة محلول اليود النشا يتحول إلى اللون الأزرق الداكن .



الإجراء والملاحظات :

- 1- مستخدماً القطارة ضع قطرتين من محلول اليود على جزء واحد من الورقة المعنونة (أ)، ثم ضع قطرتين في جزء آخر على نفس الورقة . انشر نقط محلول اليود على الورقة بإصبعك .



ما اللون الذي تتحول إليه الورقة؟

ماذا تستنتج من ذلك؟

- 2- ضع بعض لعابك على إحدى البقعتين المصبوغتين باليود في الورقة (أ) . وضع قطرتين أخرتين من الماء على البقعة الأخرى في الورقة ، ثم انتظر لمدة 10 دقائق .

- 3- بعد 10 دقائق افحص الورقة التي اصطبغت مرة أخرى .
ما التغيرات التي حدثت (إذا كانت هناك أية تغيرات بالفعل)
(أ) عند إضافة لعابك؟

(ب) عند إضافة الماء؟

4 – ما الذي تستنتجه مما سبق؟

الأسئلة :

1 – ما الغرض من إضافة الماء إلى الجزء المصبوغ في الورقة؟

2 – صف بإيجاز إجراء آخر يمكنك القيام به لتؤكد صحة استنتاجك في الخطوة (4) .

نشاط (3) : الكشف عن البروتينات (اختبار بيوريت)

الهدف : أن تكشف عن وجود البروتين .

الأجهزة والمواد :

- خمس أنابيب اختبار
- حامل أنبوبة اختبار
- ماسك أنبوبة اختبار
- 2 محقن 5 سم³
- قطارة
- شراب فول الصويا
- عصير تفاح
- قلم لوضع العلامات
- مخبر يحتوي على 1% معلق بياض بيضة
- محلول هيدروكسيد صوديوم
- 1% محلول كبريتات نحاس
- لبن
- مياه معدنية

(أ) الكشف عن وجود البروتين



الإجراء والملاحظات :

- 1- أضف 0.5 سم³ من محلول هيدروكسيد الصوديوم إلى 2 سم³ من معلق بياض بيضة .
اخلط المحتويات .



- 2- سجل التغير في مظهر معلق بياض بيضة .
- 3- أضف قطرة واحدة من 1% محلول كبريتات النحاس إلى أنبوبة الاختبار ، ورج أنبوبة الاختبار . استمر في إضافة محلول كبريتات النحاس نقطة نقطة حتى يتغير اللون ، وسجل اللون الناتج .

الاستنتاج :

عند إضافة محلول هيدروكسيد الصوديوم المخفف و 1% محلول كبريتات النحاس إلى بياض البيضة يتضح وجود البروتينات من تكون اللون

نشاط (4) : الكشف عن الدهون

الهدف : أن تكشف عن وجود الدهون .

الأجهزة والمواد :

- 2- أنبوبة اختبار
- حامل أنبوبة اختبار
- ماسك أنبوبة اختبار
- محقن 5 سم³
- ماء مقطر
- قلم لوضع العلامات
- زيت نباتي
- إيثانول
- قطعة صغيرة من الورق
- قطارة

تحذير : الإيثانول قابل للاشتعال بسهولة . لا تضع الإيثانول بالقرب من لهب مشتعل .
بقدر المستطاع أطفئ جميع الشعلات عند استخدام الإيثانول .

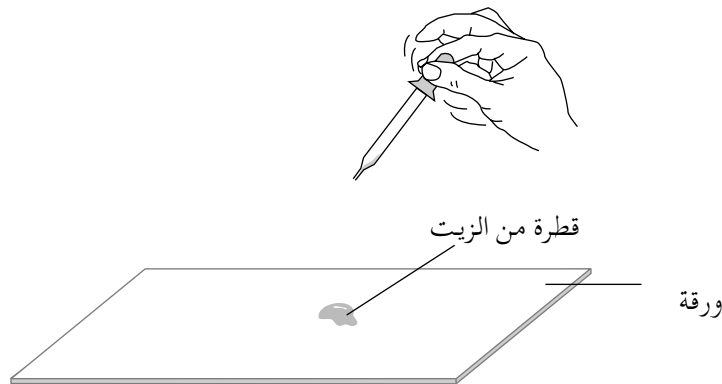


(أ) اختبار بقعة الزيت



الإجراء والملاحظات :

- 1 - ضع قطرة من زيت نباتي على قطعة من الورق . اترك الورقة لتجف .



- 2 - صف شكل الورقة في مكان إضافة الزيت .

(ب) اختبار مستحلب الإيثانول



الإجراء والملاحظات:

- 1 - أضف 2سم³ من الإيثانول إلى أنبوبة اختبار نظيفة وجافة (أ).
- 2 - أضف قطرتين من زيت نباتي إلى الإيثانول في أنبوبة الاختبار. رج أنبوبة الاختبار جيداً لخلط محتوياتها تماماً، سجل مشاهداتك في المكان التالي.

- 3 - أضف 2سم³ من الماء إلى مخلوط الإيثانول والزيت النباتي. سجل مشاهدتك في الجدول بأسفل.
- 4 - أضف 2سم³ من الإيثانول ثم 2سم³ من الماء إلى أنبوبة اختبار جافة نظيفة (ب). سجل مشاهدتك في الجدول التالي.

أنبوبة الاختبار	المحتويات	مظهر المحتويات بعد إضافة الماء
أ	زيت وإيثانول	
ب	إيثانول	

الأسئلة:

- 1 - ما سبب إضافة الماء فقط (دون الزيت) إلى الإيثانول في الخطوة 4؟

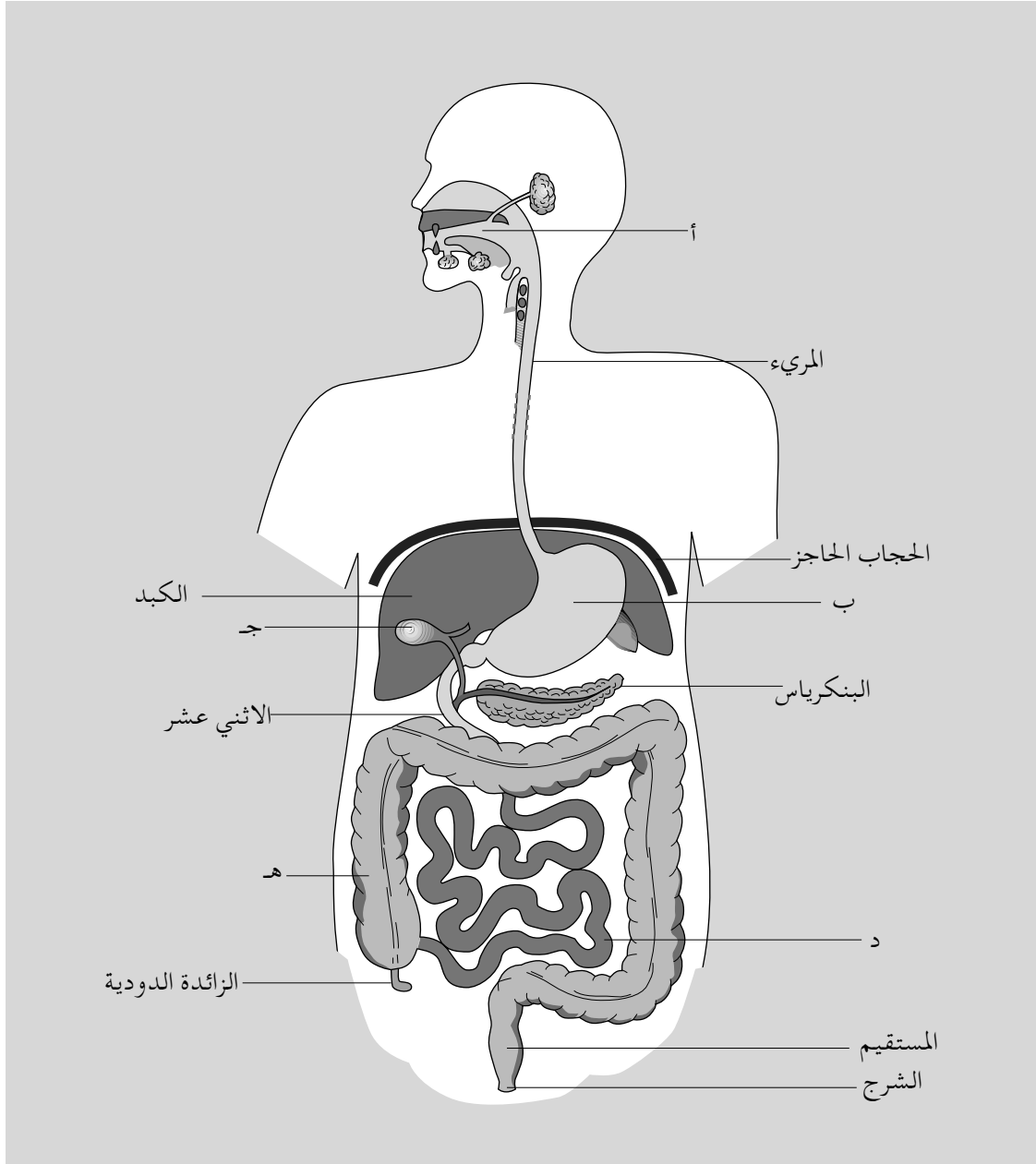
الاستنتاجات:

ماذا تستنتج من مشاهدتك في
(أ) اختبار بقعة الزيت؟

(ب) اختبار مستحلب الإيثانول؟

نشاط (5) : الجهاز الهضمي البشري

الرسم التوضيحي التالي هو للجهاز الهضمي البشري. ادرسه بعناية، ثم أجب عن الأسئلة التالية.



1 - اكتب أسماء الأعضاء المعنونة في الرسم السابق من أ إلى هـ .

- أ :
- ب :
- ج :
- د :
- هـ :

2- أكمل الجدول التالي لبيان وظائف الأعضاء المدون عليها البيانات من أ حتى جـ.

العضو	العصارة الهاضمة الموجودة	الأنزيم	المادة المهضومة	النواتج المتكونة
أ				
ب				
جـ				

3 - أ - اذكر اسم السائل الموجود في جـ.

ب- كيف يساعد السائل الذي ذكر اسمه في (أ) على هضم الدهون؟

النقل في المخلوقات الحية (1): الانتشار والأسموزية (التناضح)

نشاط (1): الأسموزية والانتشار

الهدف: لرصد تأثيرات الأسموزية (التناضح) والانتشار.

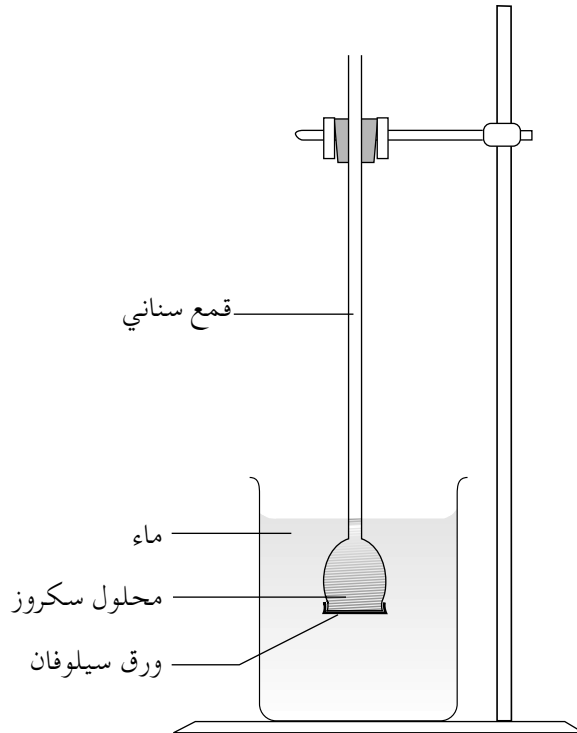
الأجهزة والمواد:

- 2 - قمع سناني
- 2 - شريط من المطاط
- 2 - قطعتان من ورق السيلوفان
- 2 - مخبران مملوءان بالماء
- 2 - حامل
- 2 - محلول سكروز 5%
- 2 - حبر أحمر



الإجراء والملاحظات:

- 1- اربط قطعة ورق السيلوفان بإحكام فوق فوهة قمع سناني بشريط مطاطي.
- 2- املا القمع بمحلول السكروز 5% وأضف إليه بعض نقط الحبر الأحمر. علم منسوب المحلول في القمع.
- 3- أنزل القمع في كأس ماء بحيث تصل مستويات السائل داخل وخارج القمع إلى نفس المستوى.



- 4- أجر تجربة ثانية بطريقة مماثلة، ولكن في هذه المرة بالماء المقطر الملون بالخبير الأحمر داخل القمع بدلاً من محلول السكروز .
- 5- لاحظ مستوى محلول السكروز داخل القمع بعد 15 دقيقة .

الأسئلة :

- 1 - كيف تفسر التغير في مستوى محلول السكروز داخل القمع؟

- 2 - اشرح سبب تحول الماء في الكأس إلى اللون الأحمر؟

- 3 - ماذا تقول عن ورقة السيلوفان؟

- 4 - ما الغرض من إجراء التجربة الثانية بماء مقطر داخل القمع؟

نشاط (2) : الأسموزية في الأنسجة الحية

الهدف : أن تعرض الأسموزية في الأنسجة الحية .

الأجهزة والمواد :

- بطاطس مقطوفة حديثاً (يفضل وضعها في كيس لدائني حتى لا تجف)
- شفرة حلاقة / مشرط
- ماء مقطر
- 2 طبق بتري
- محلول سكروز 20 %



الإجراء والملاحظات :

- 1- انزع قشر البطاطس . قطع البطاطس إلى شرائح طول كل منها 6سم ومقطعها العرضي 0.5سم × 0.5سم .
- 2- ضع إحدى الشرائح في طبق به ماء وأخرى في طبق به محلول سكروز مركز .
- 3- بعد عشرين دقيقة انزع كل شريحة وقس طولها .
- 4- سجل القياسات ، ولاحظ نسيج ومظهر كل شريحة في الجدول التالي .

النسيج والشكل	الفرق في الطول	الطول النهائي	الطول الأصلي	
			6سم	الشريحة في الماء
			6سم	الشريحة في محلول السكروز

- 5- برر النتائج التي حصلت عليها بالرجوع إلى الخلايا في شرائح البطاطس .

شريحة بطاطس في الماء

شريحة بطاطس في محلول السكر : _____

النقل في المخلوقات الحية (2) : النقل في النباتات الزهرية والإنسان

نشاط (1) : النقل في النباتات

الهدف : أن تعرض انتقال الماء خلال النبات .

الأجهزة والمواد :

- نبات طماطم
- كأس
- ملقط
- قرميد أبيض
- طبق بتري
- مجهر (يشترك به طالبان)
- محلول مخفف من الحبر الأحمر
- شفرة حلاقة
- شريحة زجاجية وغطاء



الإجراء والملاحظات :

- 1- اغسل جذور نبات الطماطم بإزالة جسيمات الطمي العالقة .
- 2- ثبت النبات كما بالرسم وجذوره مغمورة في محلول الحبر المخفف لبضع ساعات .



ملحوظة : ينفذ المعلم الخطوتين الأولى والثانية .

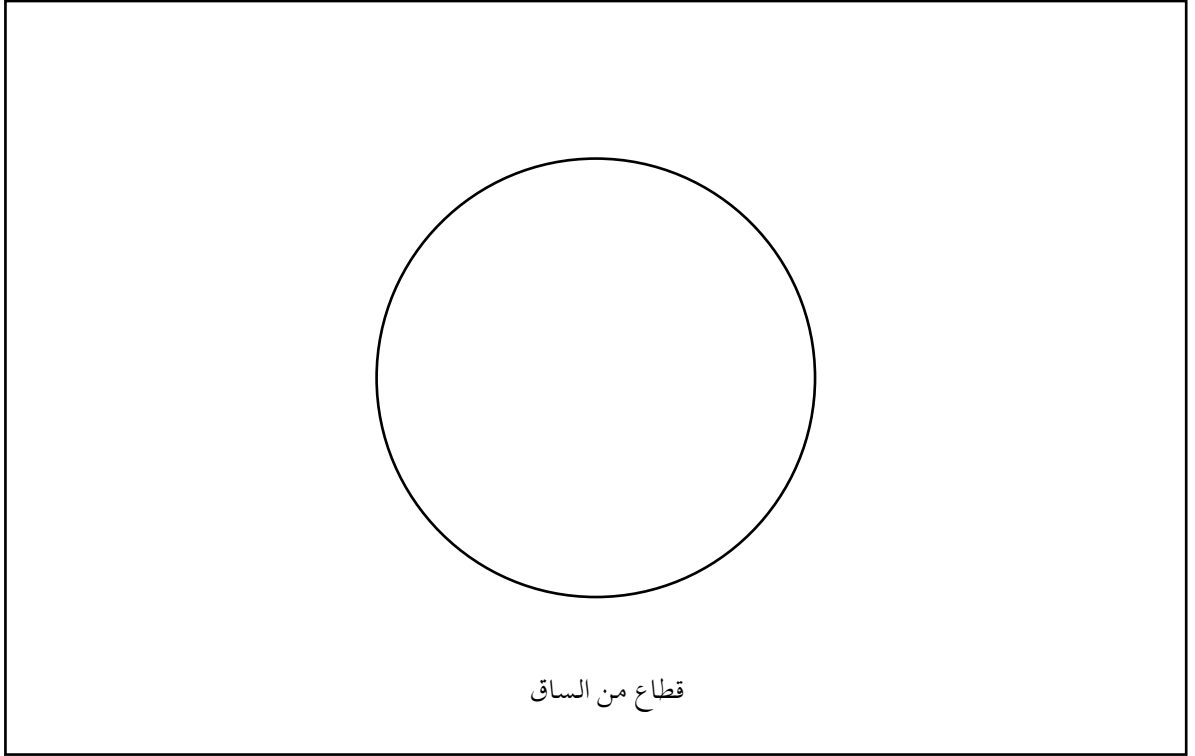
- 3- سوف ترى بعد عدة ساعات ارتفاع محلول الحبر الأحمر في النبات حتى يصل إلى الأوراق .
- 4- اقطع قطاعاً عرضياً رقيقاً جداً من ساق النبات .



5- ضع هذا القطاع فوق شريحة زجاجية . ثم غطها بغطاء الشريحة .

6- افحص ذلك القطاع بالمجهر . أي الأنسجة اصطبغ باللون الأحمر؟

7- ارسم في الشكل التالي مع البيانات توزيع الأنسجة التي اصطبغت باللون الأحمر .



8- ما الاستنتاج الذي تستخلصه من هذا النشاط؟

نشاط (2) : النقل في الإنسان

الهدف : فحص شريحة دم بشري .

الأجهزة والمواد :

- شريحة دم بشري جاهزة
- مجهر (يشترك فيه طالبان)



الإجراء والملاحظات :

- 1- افحص بقعة الدم بالمجهر (العدسة الشيئية الصغرى) ثم بالعدسة الشيئية الكبرى .

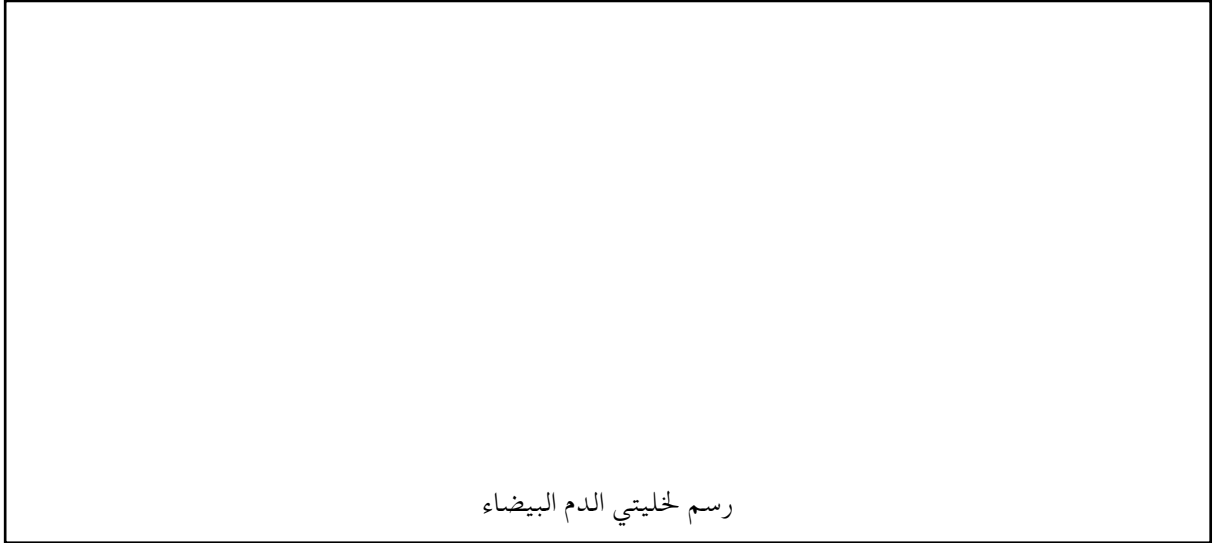


- 2- ارصد شكل وحجم الخلايا التي تظهر بأعداد كبيرة . تلك هي كريات الدم الحمراء .
- 3- ارسم رسماً مدوناً عليه بيانات كرية دم حمراء واحدة .

رسم لكرية دم حمراء

- 4- تجد منشوراً فيما بين كريات الدم الحمراء عدداً صغيراً من خلايا الدم البيضاء . لكل خلية دم بيضاء نواة . ابحث عن خلية دم بيضاء . يمكن تحديد تلك الخلايا بشكل وحجم النوى .

ارسم الخليتين مع كتابة البيانات عليهما.



6- اذكر وظيفة كريات الدم الحمراء.

7- اذكر إحدى الوسائل التي تحمي بها خلايا الدم البيضاء الإنسان من الإصابة بالأمراض.

نشاط (3) : سرعة النبض

الهدف : أن تقيس سرعة نبض الإنسان .

الأجهزة والمواد :

- ساعة إيقاف
- شاشة سرعة القلب
- جهاز مسجل بيانات
- جهاز حاسوب

ملحوظة : يعمل الطلاب في مجموعات ثنائية .

(أ) استخدام الطريقة اليدوية في قياس سرعة النبض



الإجراء والملاحظات :

- 1- اجعل رفيقك (المفحوص) يجلس في وضع مستريح على مقعد ويضع ساعده على المنضدة . يجب أن يكون المرفق مثني وراحة اليد مسترخية ومتجهة إلى أعلى .
- 2- ضع السبابة والأصبع الوسطى لإحدى يديك على رسع المفحوص عند الموضع المبينة في الصورة التالية .



- 3- عدّل موضع أطراف الأصابع والضغط المسلط حتى تكتشف نبضًا منتظمًا .
- 4- احص عدد ضربات النبض لمدة عشر ثوان . اضرب عدد الضربات في 6 لحساب سرعة النبض / دقيقة، وبذلك تحصل على سرعة ضربات القلب كل دقيقة . سجل سرعة النبض في جدول 1 .
- 5- كرر الخطوة 4 للحصول على عد آخر لضربات النبض . سجل البيانات في جدول 1 .
- 6- اطلب من المفحوص التجول ببطء لمدة دقيقتين، ثم الوقوف ثابتًا . احسب سرعة النبض ثم سجله في جدول 1 .
- 7- كرر الخطوة 6 للحصول على عد ثانٍ لسرعة النبض .

- 8- اطلب من المفحوص الجري مكانه لمدة دقيقتين ثم الوقوف ساكناً . سجل سرعة النبض في جدول 1 .
- 9- كرر الخطوة 8 للحصول على عد ثانٍ لسرعة النبض . استمر في حساب سرعة النبض بعد فواصل زمنية مدتها دقيقة واحدة حتى يعود النبض إلى سرعته الطبيعية (وهو سرعة نبض المفحوص في حالة الجلوس) .
- ما الزمن الذي يستغرقه القلب ليعود إلى سرعته الطبيعية ؟

- 10 - أوجد متوسط سرعة النبض في الدقيقة لأربعة أولاد وأربع بنات في فصلك في حالة راحة (وضع الجلوس على المقاعد) .
- 11 - سجل البيانات في جدول 2 ، واحسب متوسط سرعة النبض للأولاد والبنات . هل يختلف متوسط سرعة النبض في البنات عنه في البنين ؟

جدول (1)

سرعة النبض / دقيقة			عدد ضربات النبض كل 10 ثوان		النشاط
المتوسط	العد الثاني	العد الأول	العد الثاني	العد الأول	
					جلوس
					سير
					جري

جدول (2)

سرعة النبض (سرعة القلب) في الدقيقة					الجنس
المتوسط	التلميذ الرابع	التلميذ الثالث	التلميذ الثاني	التلميذ الأول	
					أولاد
					بنات

الأسئلة :

1 – ما الذي يدعوك إلى عد النبض مرتين لكل من الأنشطة؟

2 – من البيانات التي حصلت عليها في الجدول الأول، هل يوجد فرق في سرعات النبض حينما يكون الشخص في وضع (جلوس) وفي وضع حركة (السير أو الجري)؟ اقترح سبباً لهذا الفرق.

تدريبات إضافية :

خذ نبض المفحوص لمدة 30 ثانية. اترك أطراف أصابعك على رسغ المفحوص، ثم افحص النبض لمدة 30 ثانية أخرى للتأكد من عدم وجود اضطراب في النبض (أو ضربات القلب). حاول تحديد التالي:

(أ) هل ضربات القلب منتظمة وثابتة؟

(ب) هل ضربات القلب غير منتظمة في بعض الأوقات، مثل توقفات أطول أو أقصر بين ضربات القلب؟

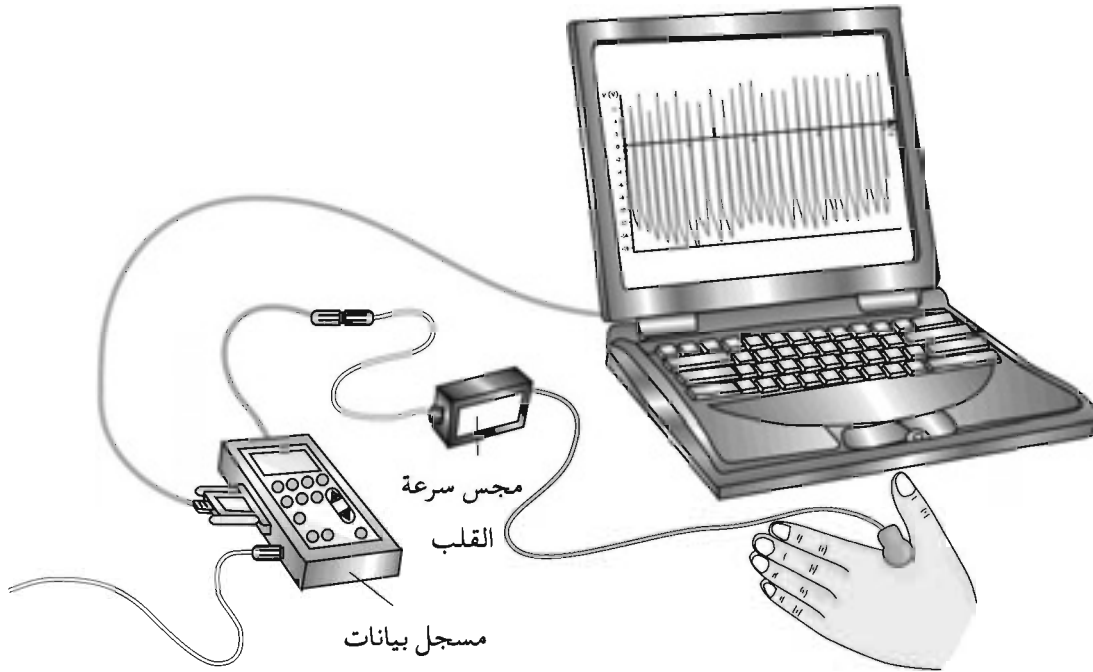
(ب) استخدام مسجل البيانات لقياس سرعة النبض

ملحوظة: يمكن استخدام مسجل البيانات في التقاط البيانات سواء مباشرة أثناء الاتصال بالشبكة أم بعد انتهاء الاتصال. يمكن نقل البيانات المصنفة في حالة انتهاء الاتصال بالشبكة إلى جهاز الحاسوب. ويمكن عرض البيانات في حالة الاتصال بالشبكة مباشرة على شاشة الحاسوب.

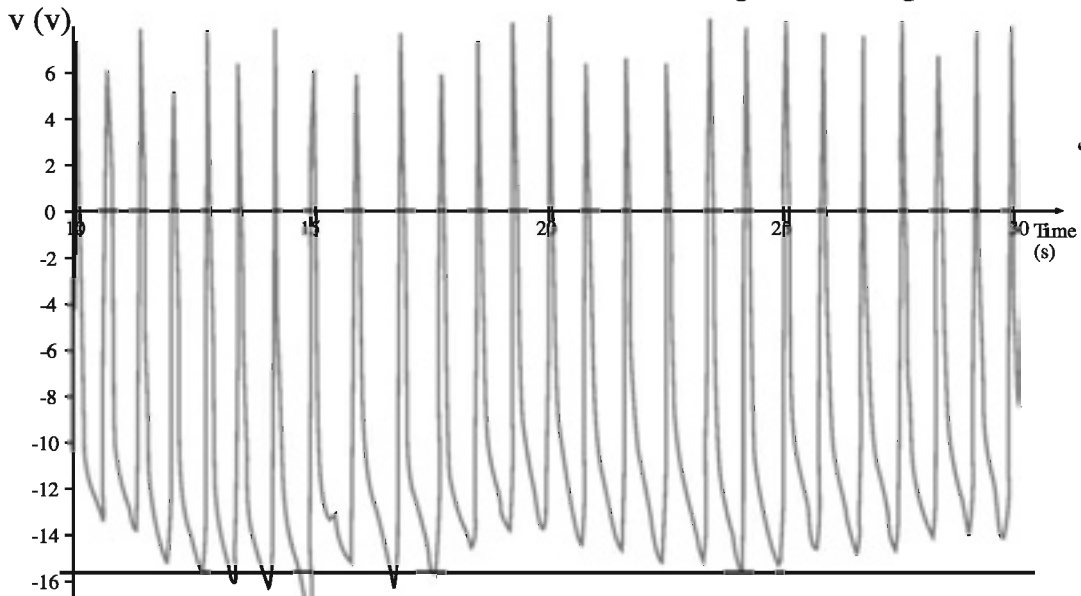


الإجراء والملاحظات:

- 1- صل جهاز مسجل البيانات بالحاسوب، ثم صل مجس سرعة القلب بجهاز مسجل البيانات. اجعل كلاً من مسجل البيانات والحاسوب في حالة اتصال.
- 2- صل مجس سرعة القلب بشحمة أذنك أو بجلد الجزء من اليد بين الإبهام والسبابة.



- 3 - سجل سرعة نبضك. سوف يظهر على الشاشة تسجيل لسرعة نبضك.



قراءة نبض بمسجل البيانات

4- عد ضربات النبض في فترة زمنية معينة (20 ثانية على سبيل المثال)، ثم احسب سرعة النبض في الدقيقة.

مثال : إذا قمت بعد 24 ضربة نبض في 20 ثانية، تكون سرعة النبض (أو سرعة القلب) $72 = 3 \times 24$.
سرعة النبض في حالة الراحة =

5- اخلع الآن مجلس سرعة القلب وقم بأداء تمرين مثل الجري في المكان.

6- أعد وصل مجلس سرعة القلب، واحصل على تسجيل ثان لسرعة النبض.
احسب سرعة النبض.

سرعة النبض بعد عمل تمرين =

أسئلة :

قارن النتائج التي حصلت عليها مستخدماً مسجل البيانات بالنتائج التي حصلت عليها بالطريقة اليدوية.

نشاط (4) : تخير الإجابة الصحيحة مما يلي :

1 – المادة الكربوهيدراتية التي تنتقل من ورقة النبات إلى جميع أجزاء النبات تسمى

- أ) السكروز
ب) الفركتوز
ج) الجلوكوز
د) النشا

2 – ينتقل الغذاء المصنع في أوراق النبات عن طريق نسيج

- أ) الخشب
ب) اللحاء
ج) البراعم
د) الأزهار

3 – فتحات توجد في أوراق النباتات ويخرج عن طريقها النتح تسمى

- أ) شرفات
ب) فوهات
ج) بوابات
د) ثغور

4 – المادة الكربوهيدراتية التي تنتج أثناء عملية البناء الضوئي هي

- أ) نشا
ب) جلوكوز
ج) سيليلوز
د) فركتوز

5 – الطاقة المطلوبة لإتمام عملية البناء الضوئي هي طاقة

- أ) حرارية
ب) كيميائية
ج) صوتية
د) ضوئية

6 – لون الخلية التي تنقل الأكسجين

- أ) بيضاء
ب) صفراء
ج) بنفسجية
د) حمراء

ملاحظات

ملاحظات

ملاحظات