

أوراق عمل العلوم



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← الصف الثامن ← علوم ← الفصل الأول ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-10-09 17:46:14

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل
منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

المزيد من مادة
علوم:

إعداد: مدرسة الأندلس الإعدادية الخاصة للبنين

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثامن



صفحة المناهج
القطرية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

اختبار الوحدة الثانية (التغيرات الكيميائية)

1

اختبار الوحدة الثانية (التغيرات الكيميائية) مع الإجابة

2

اختبار الوحدة الأولى طبيعة المادة ومكوناتها

3

إجابة اختبار الوحدة الأولى طبيعة المادة ومكوناتها

4

جدول مواصفات اختبار منتصف الفصل الدراسي الأول

5

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية

تطبيق المناهج على Play Google (أندرويد)

تطبيق المناهج على Store App (آبل)

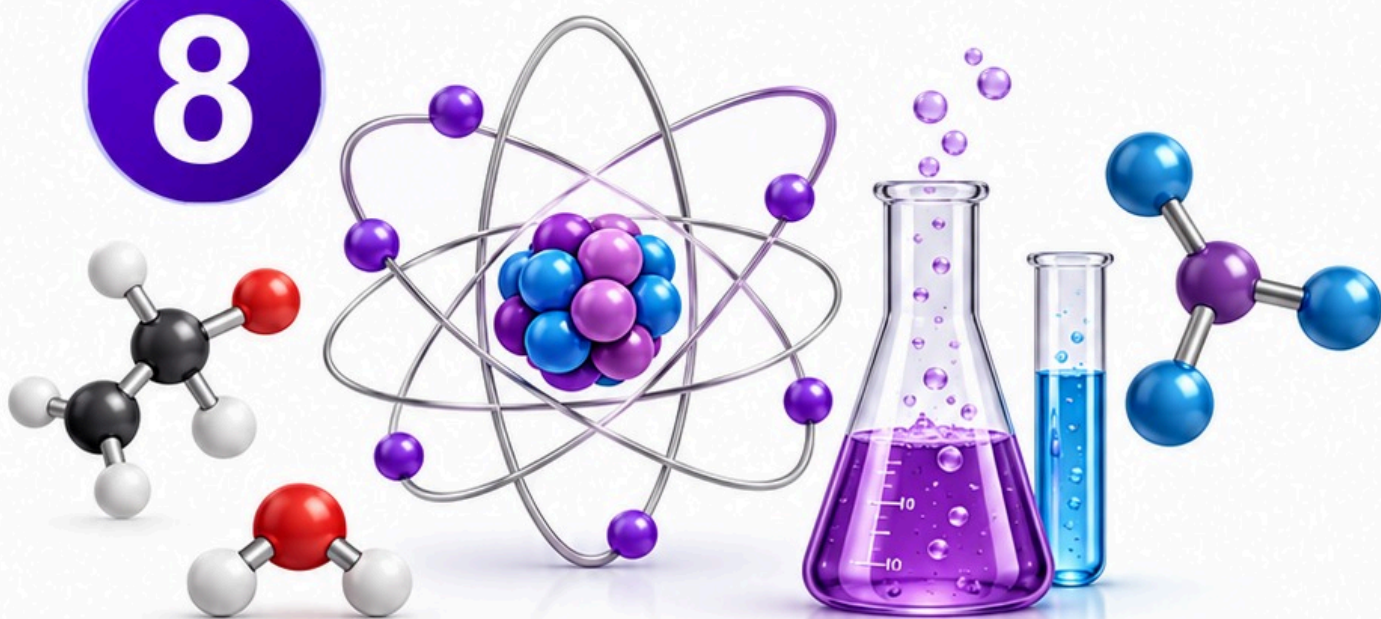
العلوم

أوراق عمل

منتصف الفصل الدراسي الأول

للمصف الثامن

8



اسم الطالب:

الصف:

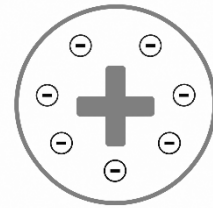
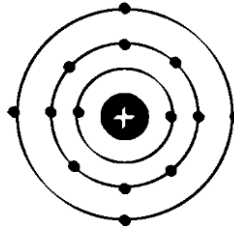
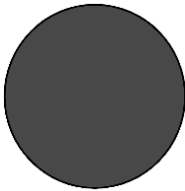
رؤيتنا:

تَعْلَمُ عَصْرِيٌّ مُلْهُمَّ
بِهَوِيَّةٍ وَطَنِيَّةٍ وَقِيَمٍ إِسْلَامِيَّةٍ

الصف	علوم	التاريخ	الدرس	ما الذرات وما العناصر؟
الثامن	1	2026/9/1	المعيار	C0803.1,2

اختر الإجابة الصحيحة:

- 1- ما المقصود بأصغر جزء من العنصر ولا يمكن تجزئته؟
أ- المركب ب- الجزيء ج- الذرة د- النواة
- 2- كيف تكون ذرات العنصر الواحد؟
أ- مختلفة ب- متشابهة ج- متغيرة د- متنوعة
- 3- كيف تكون ذرات عناصر الأكسجين والكربون؟
أ- مختلفة ب- متشابهة ج- متماثلة د- متطابقة
- 4- ما تركيب الذرة طبقاً لنموذج دالتون؟
أ- كرة مجوفة ب- كرة مصمتة تشبه الكرة الزجاجية
ج- كرة سالبة د- كرة متجانسة موجبة الشحنة داخلها إلكترونات سالبة
- 5- أي النماذج الذرية التالية تصف الذرة بأنها كرة متجانسة موجبة الشحنة مبعثر داخلها إلكترونات سالبة؟
أ- نموذج بور ب- نموذج رذرفورد ج- نموذج طومسون د- نموذج دالتون
- 6- ما اسم العالم صاحب النموذج في الأشكال التالية؟



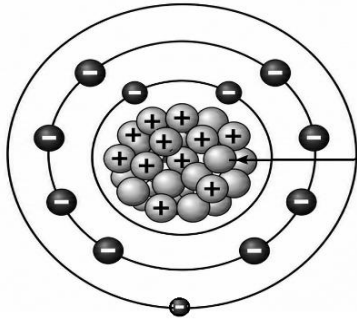
- 7- طبقاً لنموذج طومسون: لماذا تكون الذرة متعادلة كهربائياً في حالتها العادية؟

- 8- ما الجسيم الذي اكتشفه العالم جيمس تشادويك؟

الصف	علوم	التاريخ	الدرس	كيف نمثل العناصر الكيميائية والأعداد الذرية؟
الثامن	2	2026/9/ 6	المعيار	C0803.3.4.5

الإجابة الصحيحة:

- 1- ما الجسيم الموجود داخل النواة غير المشحون (متعادل الشحنة)؟
أ - الإلكترون ب - البروتون ج - النيوترون د - البوزيترون
- 2- ما شحنة الإلكترونات التي تدور حول النواة؟
أ - موجبة ب - سالبة ج - متعادلة د - غير مشحونة
- 3- ما المقصود بالعدد الذري للعنصر؟
أ - عدد البروتونات ب - عدد النيوترونات ج - عدد الإلكترونات د - عدد النيوكليونات
- 4- أين توجد البروتونات الموجبة في الذرة؟
أ - حول النواة ب - داخل النواة ج - خارج الذرة د - حول الإلكترون
- 5- إذا علمت أن ذرة الصوديوم بها 11 بروتون و 12 نيوترون. كم يكون العدد الذري لهذا العنصر؟
أ - 10 ب - 11 ج - 22 د - 23
- 6- لماذا يستخدم العلماء نفس رموز العناصر في جميع الدول؟



الاسم والشحنة

- 7- ادرس الشكل الموضح أمامك ثم اكتب اسم وشحنة الجسيم المشار إليه وحدد عدد الإلكترونات والبروتونات والعدد الذري
أ- ما عدد الإلكترونات؟
ب- ما عدد البروتونات؟
ج- ما العدد الذري؟
- 8- قارن بين مكونات الذرة في الجدول الآتي:

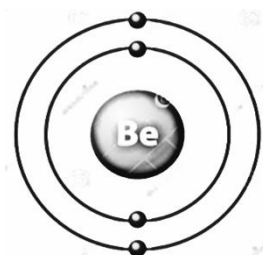
اسم الجسيم	الرمز	الشحنة التي يحملها	مكان وجوده في الذرة
البروتون		موجبة	
الإلكترون			حول النواة
n			

9- وضح رموز وأسماء العناصر في الجدول الآتي:

الرمز	العنصر
Ca	
Mg	
Al	
Na	

الرمز	العنصر
.....	الهيليوم
.....	الأكسجين
.....	الهيدروجين
.....	النيتروجين

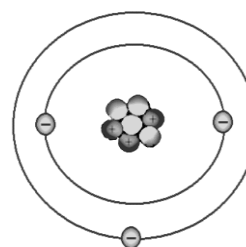
10- من الشكل أجب عن الأسئلة التالية:



عدد الإلكترونات:

عدد البروتونات:

العدد الذري:



عدد الإلكترونات:

عدد البروتونات:

العدد الذري:

11- حدد عدد البروتونات والإلكترونات في الجدول التالي:

العدد الذري	عدد البروتونات	عدد الإلكترونات
8		
11		
15		

ما المركبات؟	الدرس	التاريخ	علوم	الصف
C0804.1	المعيار	2026/9/7	3	الثامن

اختر الإجابة الصحيحة:

1- ما المقصود بأصغر وحدة متكررة ويحمل خواص المادة؟

أ - الجزيء ب - البروتون ج - الإلكترون د - الذرة

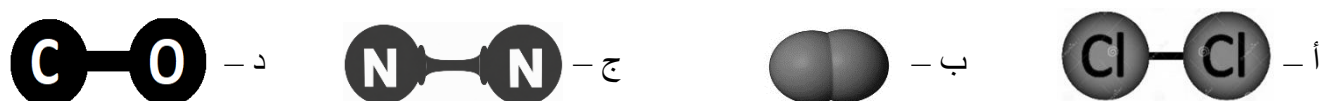
2- أي من الصيغ الكيميائية التالية تمثل الصيغة الصحيحة لجزيء الهيدروجين ؟

أ - $2H$ ب - H ج - h_2 د - H_2

3- أي النماذج يمثل جزيء عنصر؟

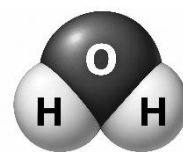
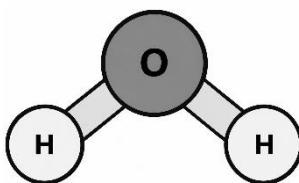
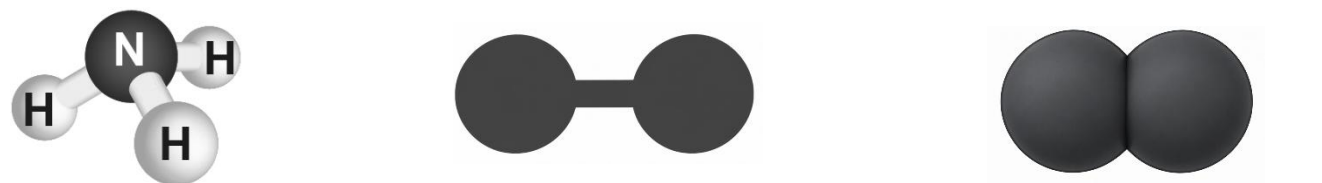


4 - أي النماذج يمثل جزيء مركب؟



5- ادرس الأشكال الآتية التي يمثل نوعين من نماذج الجزيئات ثم أجب عن الأسئلة:

أ- ما نوع النماذج المجاورة؟



ب- أي النموذجين يمثل ذرات متلامسة؟

ج- ما الذي تمثله العصا في النموذج الأول؟

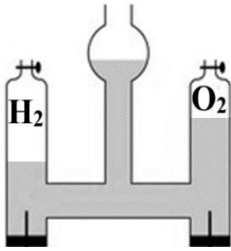
الصف	علوم	التاريخ	الدرس	هل جزيئات المادة الواحدة متماثلة؟
الثامن	4	2026/9/9	المعيار	C0804.2

اختر الإجابة الصحيحة:

1 - كيف تكون نسب العناصر الموجودة في جزئ المركب الواحد؟

- أ - متغيرة ب - ثابتة ج - مختلفة د - تزداد بنسبة ثابتة

2- عند تحليل عينة من الماء نتج 1000 جزئ أكسجين. كم عدد جزيئات الهيدروجين؟

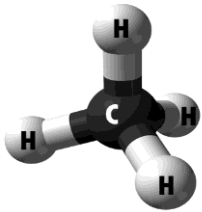


- أ - 1000 ب - 2000 ج - 3000 د - 4000

3- عند تحليل الماء إلى هيدروجين وأكسجين كما بالشكل. أي الصيغ الآتية تعبر عن مركب الماء؟

- أ - HO ب - H₂O₂ ج - HO₂ د - H₂O

4- النموذج الآتي يوضح تركيب جزئ الميثان. ادرسه ثم أجب عن الأسئلة التالية:

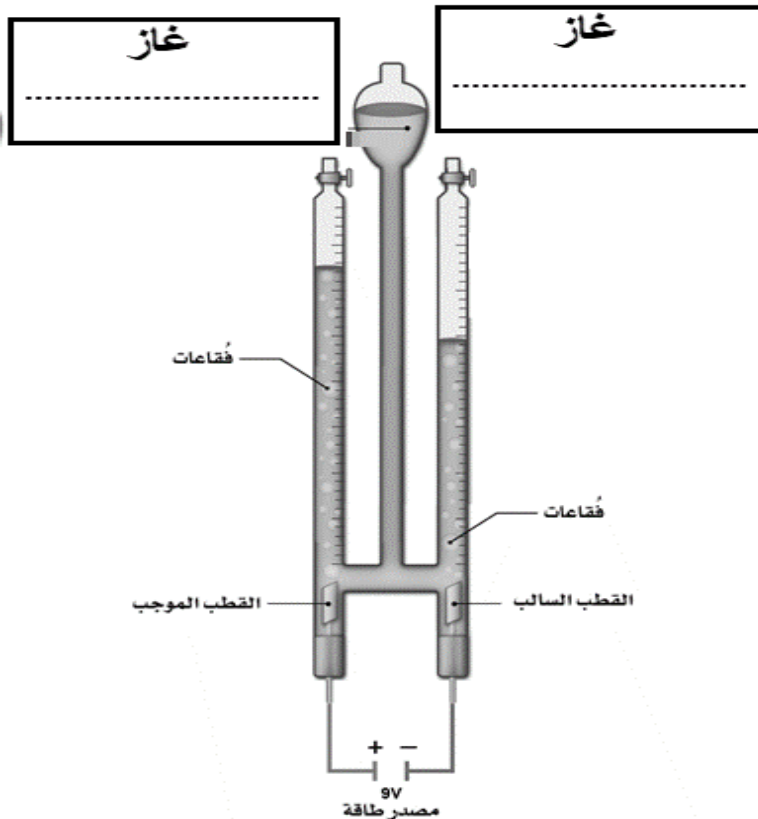


ج - ما الصيغة الكيميائية لجزئ الميثان في قطر؟

د- ما الصيغة الكيميائية لجزئ الميثان في المكسيك؟

5- ادرس الشكل ثم اجب عن الأسئلة التالية:

أ- ما اسم الجهاز الموضح بالشكل؟



ب - ما الطريقة المستخدمة لتحليل الماء؟

ج- ما عدد جزيئات الهيدروجين عند

إنتاج 100 جزئ أكسجين؟

الصف	علوم	التاريخ	الدرس	ما التفاعل الكيميائي؟
الثامن	5	2026/9/13	المعيار	C0801.1,2

اختر الإجابة الصحيحة:

1- ما المقصود بتفاعل المواد وتكوين مواد جديدة تختلف في خواصها عن المواد المتفاعلة؟

أ- تغير كيميائي ب- تغير فيزيائي ج- التركيب الذري د - التوزيع الإلكتروني

2- ما المادة الناتجة عند تسخين خليط الحديد والكبريت؟

أ - أكسيد حديد ب - كبريتيد حديد ج - كبريتيد ماغنيسيوم د - أكسيد ماغنيسيوم

3- أي مما يلي يعبر عن تغير فيزيائي؟

أ - غليان الماء ب - طهي الطعام ج - عملية التنفس د - اشتعال الفحم

4- ادرس الأشكال التالية ثم وضح أيها يمثل تغير كيميائي وأيها يمثل تغير فيزيائي؟



5- فسر: غليان الماء تغير فيزيائي.

6- فسر: انصهار الجليد تغير فيزيائي.

7- يتفاعل الحديد مع الكبريت وينتج كبريتيد حديد.

أ- ما المواد المتفاعلة؟



ب- ما المادة الناتجة من تفاعل الكبريت مع الحديد؟



الصف	علوم	التاريخ	الدرس	ماذا يحدث في التفاعل الكيميائي؟
الثامن	6	2026/9/16	المعيار	C0801.1

اختر الإجابة الصحيحة:

1- ما الدليل على أن تعفن الفاكهة تغير كيميائي؟

أ - تغير اللون ب - تغير الحجم ج - تكون راسب د - انبعاث ضوء

2- ما الدليل على أن انتفاخ العجين يعتبر تفاعل كيميائي؟

أ - تغير اللون ب - تغير الحجم ج - تصاعد غاز د - انبعاث ضوء

3- ما الدليل على حدوث تفاعل كيميائي عند اشتعال الألعاب النارية؟

أ - تغير الشكل ب - تغير الحجم ج - تكون راسب د - انبعاث ضوء

4- وضح هل يحدث تفاعل كيميائي أو لا يحدث في التجارب الآتية؟

التجربة	درجة الحرارة في البداية	درجة الحرارة في النهاية	حدوث تفاعل
A	103	15	
B	210	210	
C	350	350	
D	89	89	

5- استنتج أدلة حدوث تفاعل في الحالات الآتية:

أ - تعفن الأطعمة:

ب- وضع قرص فوار في الماء:

ج- اشتعال الشمعة:

د- انتفاخ العجين:

6- اكتب دليل التفاعل أسفل كل شكل.

مدخنة المصنع



صدأ الحديد



7- ادرس الشكل المقابل ثم اجب عن الأسئلة:

أ- ما التغير الكيميائي الذي يحدث في الشكل؟



ب- ما الدليل على حدوث تفاعل كيميائي؟

الصف	علوم	التاريخ	الدرس	ما انواع التفاعلات الكيميائية؟
الثامن	7	2026/9/ 22	المعيار	C0801.3

اختر الإجابة الصحيحة:

- 1 - أي أنواع التفاعلات الكيميائية يحدث عند تفاعل الحديد مع الأكسجين ويتكون الصدا؟
أ - التعادل ب - التفكك الحراري ج - الأكسدة د - الاحتراق
- 2- أي أنواع التفاعلات الكيميائية تتحول فيه المادة الواحدة إلى مادتين أو أكثر بواسطة الحرارة ؟
أ - التعادل ب - التفكك الحراري ج - الأكسدة د - الاحتراق
- 3- أي أنواع التفاعلات الكيميائية يتفاعل فيه الحمض مع القلوي لتكوين الملح والماء ؟
أ - التعادل ب - التفكك الحراري ج - الأكسدة د - الاحتراق
- 4 - ما الفرق بين تفاعلي الأكسدة والاحتراق؟

.....

- 5 - اذكر أهميتين لتفاعل الاحتراق في حياتنا.

أ-

ب-

- 6- استنتج نوع التفاعل الكيميائي في الحالات التالية:

أ- تعرض العملات المعدنية للصدأ (أو صدأ الحديد).

.....

ب- غسل الأسنان بالمعجون لتقليل حموضة الفم (تفاعل الحمض مع القلوي).

.....

ج- اشتعال الغاز الطبيعي (أو اشتعال الفحم والخشب) للحصول على الضوء والحرارة.

.....

د- تفكك كربونات الكالسيوم إلى أكسيد الكالسيوم وينطلق غاز ثاني أكسيد الكربون بالتسخين.

.....



الصف	علوم	التاريخ	الدرس	كيف تعبر عن التفاعل الكيميائي؟
الثامن	8	2026/9/ 27	المعيار	C0802.1- C0801. 4



1- ما ناتج تفاعل الماغنيسيوم مع الأكسجين؟

أ – كلوريد ماغنيسيوم ب – أكسيد ماغنيسيوم ج – كبريتات ماغنيسيوم د – نترات ماغنيسيوم

2- أكمل التفاعل الآتي. → أكسجين + حديد

3- يشتعل الميثان في الهواء كما هو موضح بالمعادلة.

أ- ما المواد المتفاعلة؟ ثاني أكسيد كربون + بخار ماء → ميثان + أكسجين

1- 2-

ب- ما المواد الناتجة؟

1 2-

4- توضح المعادلة الآتية تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد البوتاسيوم لينتج كلوريد البوتاسيوم وماء.

كلوريد البوتاسيوم + ماء → حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد البوتاسيوم

أ- ما المواد المتفاعلة؟

1-

2-

ب- ما المواد الناتجة؟

1-

2-

5- إذا كانت كتلة المواد المتفاعلة 15g كم تكون كتلة المواد الناتجة؟

.....

6- إذا كانت كتلة المادة A تساوي 50 جرام وكتلة المادة B تساوي 100 جرام فكم تكون كتلة المادة AB الناتجة

من اتحاد المادتين؟

.....

الصف	علوم	التاريخ	الدرس	ما تركيب الجهاز الدوري؟
الثامن	9	2026/9/ 29	المعيار	B0806.1

اختر الاجابة الصحيحة

- أي من حجرات القلب يستقبل الدم غير المؤكسج من جميع أجزاء الجسم؟
أ- البطين الأيمن ب- الأذنين الأيمن ج- البطين الأيسر د- الأذنين الأيسر
- أي من حجرات القلب يضخ الدم إلى جميع أجزاء الجسم؟
أ- البطين الأيمن ب- الأذنين الأيمن ج- البطين الأيسر د- الأذنين الأيسر
- إلى أين يتجه الدم الخارج من البطين الأيمن؟
أ - الرئتين ب - الجسم كله ج - الأذنين الأيسر د - الأذنين الأيمن
- بم تسمى الدورة التي تنقل الدم بين القلب والرئتين؟
أ - الدورة الدموية الكبرى ب - الدورة الدموية الصغرى
ج - الدورة الجسمية الكبرى د - الدورة الرئوية الصغرى
- ما أهمية وجود حاجز قلبي بين شقي القلب؟

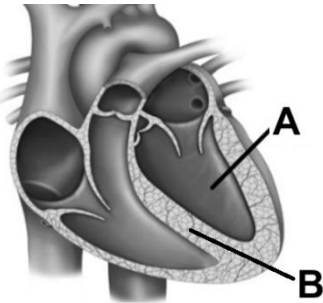
- ما اسم الدورة الدموية التي ينتقل خلالها الدم بين القلب وجميع أجزاء الجسم؟



- ما اسم الدورة الدموية التي ينتقل خلالها الدم بين القلب والرئتين؟

- أي التراكيب يجعل الدم يتدفق في اتجاه واحد ويمنع عودته من البطين إلى الأذنين؟

- ما اسم ووظيفة الأجزاء المشار إليها في الشكل؟



..... -A

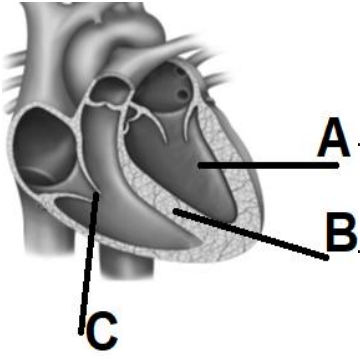
..... -B

الصف	علوم	التاريخ	الدرس	كيف يضخ القلب الدم؟
الثامن	10	2026/10/4	المعيار	B0806.1

اختر الإجابة الصحيحة:

- 1- ما الحجرة التي تضخ الدم إلى الرئتين؟
 أ- الأذنين الأيمنين ب- الأذنين الأيسر ج- البطين الأيمن د- البطين الأيسر
- 2- ما المسؤول عن استقبال الدم من الجسم كله؟
 أ- الأذنين الأيمنين ب- الأذنين الأيسر ج- البطين الأيمن د- البطين الأيسر
- 3- ما أهمية صمامات القلب؟

4- ما أهمية الأجزاء المشار إليها بالرموز التالية؟



A

B

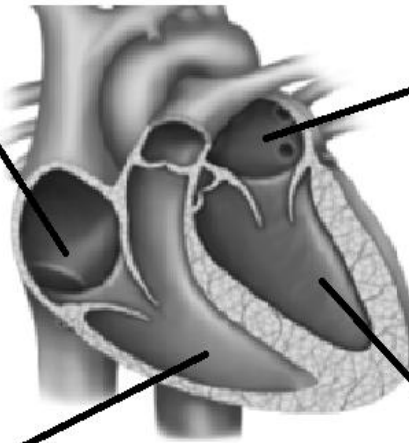
C

- A

- B

- C

5- أكمل البيانات على الرسم الآتي.



الصف	علوم	التاريخ	الدرس	ما تركيب الأوعية الدموية؟
الثامن	11	2026/10/6	المعيار	B0806.3

اختر الإجابة الصحيحة:

1- ما الأوعية الدموية التي جدرانها رقيقة تتكون من طبقة واحدة من الخلايا؟

أ - الشريان ب - الوريد ج - الشعيرات الدموية د - الحجرات القلبية

2- أي الأوعية الدموية قطرها الداخلي واسع؟

أ - الشريان ب - الوريد ج - الشعيرات الدموية د - الحجرات القلبية

3- ما أهمية الصمام في الوريد؟

أ - حركة الدم في اتجاهين ب - حركة الدم في اتجاه واحد ج - إيقاف الدم د - تسريع الدم

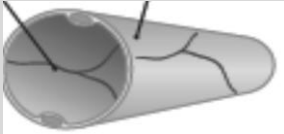
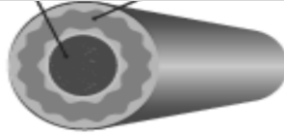
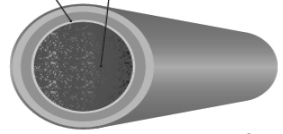
4- فسر ما يلي تفسيراً علمياً صحيحاً:

أ. يحتوي جدار الشريان على ألياف.

ب. تتميز الشعيرات الدموية بجدار رقيق.

ج. يحتوي الوريد على صمام.

5- قارن بين الأوعية الدموية في الجدول التالي:

الوعاء			
الاسم			
التركيب			

6- اذكر الأوعية الدموية في الحالات الآتية:

أ- تنقل الدم إلى القلب.

ب- بها ألياف.

ج- جدرانها رقيقة.

الصف	علوم	التاريخ	الدرس	كيف تعمل الصمامات؟
الثامن	12	2026/10/8	المعيار	B0806.3

اختر الإجابة الصحيحة:

1- أي الأوعية يحتوي على صمام؟

- أ - الشريان
ب - الوريد
ج - الشعيرات الدموية
د - الحجرات القلبية

2- ماذا يحدث عند حركة الدم لأعلى في الأوردة؟

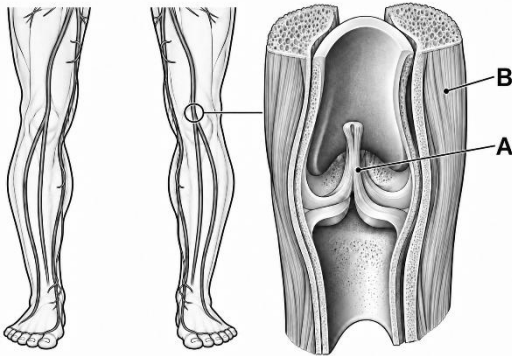
- أ - يغلق الصمام
ب - يتدفق الدم عكسيًا
ج - يفتح الصمام
د - ينكمش الوريد

3- ماذا يحدث عند حركة الدم لأسفل في الأوردة؟

- أ - يغلق الصمام
ب - يتدفق الدم عكسيًا
ج - يفتح الصمام
د - ينكمش الوريد

4- أنظر إلى الشكل المقابل ثم استنتج ماذا يحدث للصمام في الحالات التالية:

أ - ماذا يحدث للصمام عند انقباض عضلات الساق وصعود الدم؟



ب - ماذا يحدث للصمام عند انبساط عضلات الساق ونزول الدم؟

ج- ما أسماء الأجزاء التي تشير كلا من الحرف A , B ؟

-A

-B

د- ما أهمية هذا الصمام؟

.....