أوراق عمل مجمع الأندلس التربوي منتصف الفصل غير مجابة

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية	
موقع المناهج ⇦ المناهج القطرية ⇦ المستوى الثامن ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 18-10-2025 12:03:57	
المزيد من مادة علوم:	ملفات ا كتب للمعلم ا كتب 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
	إعداد: مدرسة الأندلس

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الثامن					
صفحة المناهج القطرية على فيسبوك					
المواد على تلغرام	التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات	

المزيد من الملفات بحسب المستوى الثامن والمادة علوم في الفصل الأول	
1	أوراق عمل في وحدة طبيعة المادة ومكوناتها مع الإجابة النموذجية
2	ملخص الوحدة الثالثة الجهاز الدوري
3	أوراق عمل منتصف الفصل غير مجابة
4	أوراق عمل منتصف الفصل مع الإجابة
5	أوراق عمل الأندلس تحضيرية لاختبار منتصف الفصل مجابة

الصف	علوم	التاريخ	الدرس	ما الذرات وما العناصر؟
الثامن	1	2025/9/ 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 طبقا لنموذج طومسون؟

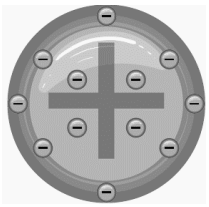
أ- كرة مجوفة ب- كرة موجبة تدور حولها إلكترونات موجبة

ج- كرة سالبة د- كرة متجانسة موجبة الشحنة داخلها إلكترونات سالبة

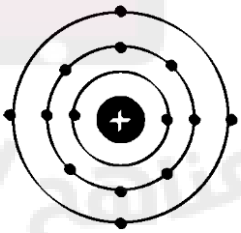
5- أي النماذج الذرية التالية تصف الذرة بأنها كرة مصمتة صلبة تشبه الكرة الزجاجية الصغيرة؟

أ- نموذج بور ب- نموذج رذرفورد ج- نموذج طومسون د- نموذج دالتون

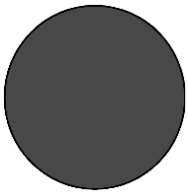
6- ما اسم العالم صاحب النموذج في الأشكال التالية؟



.....



.....



.....

7- ما الجسيمات الموجودة داخل النواة طبقا للنموذج الذري الحديث؟

....

8 - طبقاً لنموذج طومسون: لماذا تكون الذرة متعادلة كهربائيًا في حالتها العادية؟

.....

9- ما الجسيم الذي اكتشفه العالم جيمس تشادويك؟ .....

الصف	علوم	التاريخ	الدرس	كيف نمثل العناصر الكيميائية والأعداد الذرية؟
الثامن	2	2025/9/4	المعيار	C0803.3.4.5

الإجابة الصحيحة:

1- ما الجسيمات متعادلة الشحنة الموجودة داخل النواة؟

أ - الإلكترون ب - البروتون ج - النيترون د - النيوكليون

2- ما الجسيمات سالبة الشحنة التي تدور حول النواة؟

أ - الإلكترون ب - البروتون ج - النيترون د - النيوكليون

3- ما المقصود بالعدد الذري للعنصر؟

أ - عدد البروتونات ب - عدد النيوترونات ج - عدد الالكترونات د - عدد النيوكليونات

4- ما الجسيمات موجبة الشحنة الموجودة داخل النواة؟

أ - الإلكترون ب - البروتون ج - النيترون د - النيوكليون

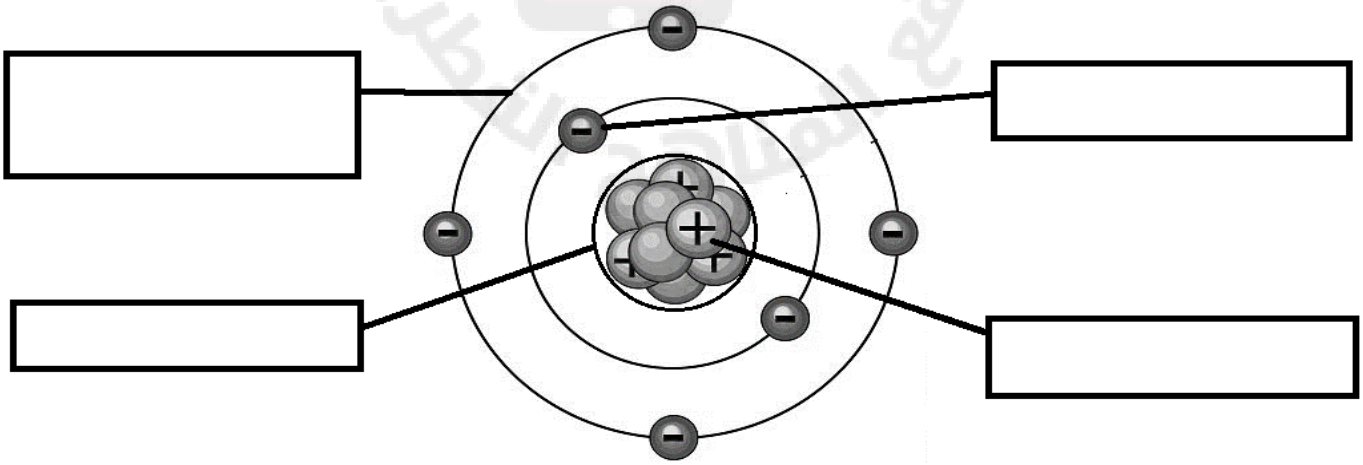
5- إذا علمت أن ذرة الصوديوم بها 11 بروتون و12 نيوترون. كم يكون العدد الذري لهذا العنصر؟

أ - 10 ب - 11 ج - 22 د – 23

6- لماذا يستخدم العلماء نفس رموز العناصر في جميع الدول؟

.....

7- أكمل البيانات على الشكل الموضح ثم أجب على الأسئلة التالية:



أ- ما عدد الإلكترونات؟ .....

ب- ما عدد البروتونات؟ .....

ج- ما العدد الذري؟ .....

8- قارن بين مكونات الذرة في الجدول الآتي:

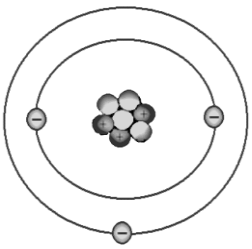
اسم الجسيم	الرمز	الشحنة التي يحملها	مكان وجوده في الذرة
البروتون			
الإلكترون			
النيترون			

9- وضح رموز وأسماء العناصر في الجدول الآتي:

العنصر	الرمز
الكربون	
الأكسجين	
الهيدروجين	
النيتروجين	

الرمز	العنصر
Ca	
Na	
Au	
Mg	

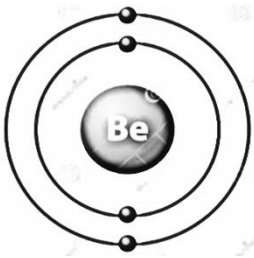
10- من الشكل أجب عن الأسئلة التالية:



عدد الإلكترونات: .....

عدد البروتونات: .....

العدد الذري: .....



عدد الإلكترونات: .....

عدد البروتونات: .....

العدد الذري: .....

الصف	علوم	التاريخ	الدرس	ما المركبات؟
الثامن	3	2025/9/7	المعيار	C0804.1

اختر الإجابة الصحيحة:

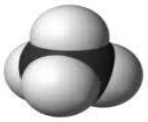
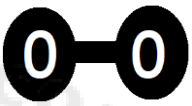
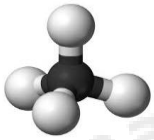
1– ما المقصود بأصغر وحدة متكررة ويحمل خواص المادة؟

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

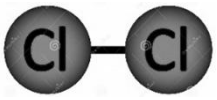
2- أي من الصيغ الكيميائية التالية تمثل الصيغة الصحيحة لجزيء الهيدروجين ؟

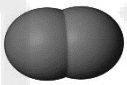
أ – 2H ب – H ج – h_2 د – H_2

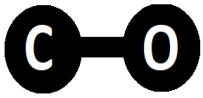
3– أي النماذج يمثل جزيء عنصر؟

أ –  ب –  ج –  د -

4 – أي النماذج يمثل جزيء مركب؟

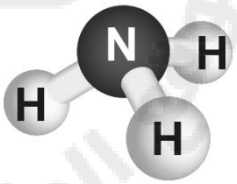
أ – 

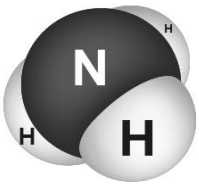
ب –  ج –

د – 

5- ادرس الشكل التالي الذي يمثل نوعين من نماذج الجزيئات لمركب الأمونيا ثم أجب عن الأسئلة:

أ- ما نوع النماذج المجاورة؟





نوع النموذج: ..... **نوع النموذج:** .....

ب- ما العناصر المكونة للجزيء؟

.....

.....

ج- أي النموذجين يمثل ذرات متلامسة؟ .....

د- ما الذي تمثله العصا في النموذج الأول؟ .....

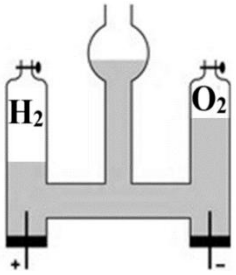
الصف	علوم	التاريخ	الدرس	هل جزيئات المادة الواحدة متماثلة؟
الثامن	4	2025/9/9	المعيار	C0804.2

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 100 جزيء أكسجين. كم تكون عدد جزيئات الهيدروجين؟



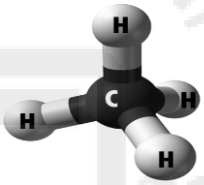
أ – 50 ب – 100 ج – 200 د – 300

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

أ- HO ب- H_2O_2 ج- HO_2 د- H_2O

4- النماذج الآتية توضح تركيب جزيء مركب الميثان. ادرس النماذج ثم أجب عن الأسئلة التالية:

أ- ما نوع النماذج المجاورة؟

نوع النموذج: ..... 

نوع النموذج: .....

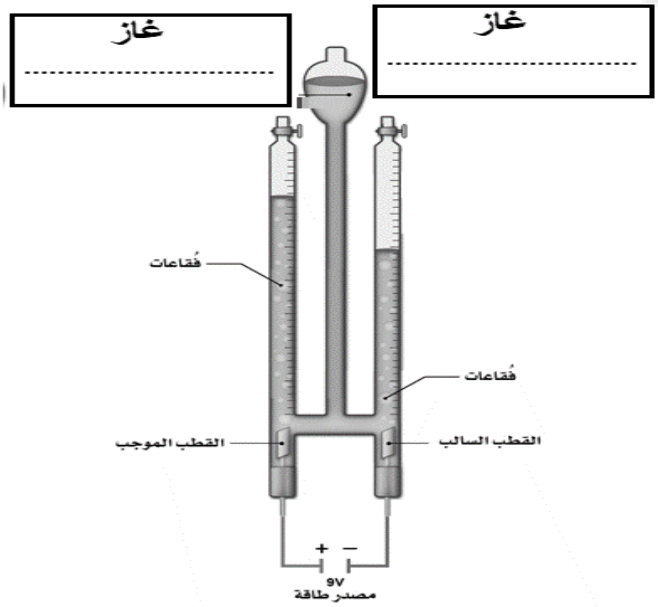
ب - ما العناصر المكونة لجزيء الميثان وما عدد ذرات كل عنصر؟

H: ..... **C:** .....

ج - ما الصيغة الكيميائية لجزيء الميثان في قطر؟ .....

د- ما الصيغة الكيميائية لجزيء الميثان في المكسيك؟ .....

5- ادرس الشكل ثم اجب عن الأسئلة التالية:



أ- ما اسم الجهاز الموضح بالشكل؟

.....

ب – ما الطريقة المستخدمة لفصل الهيدروجين عن الأكسجين؟

.....

ج- ما نسبة الهيدروجين إلى الأكسجين؟

.....

الصف	علوم	التاريخ	الدرس	ما التفاعل الكيميائي؟
الثامن	5	2025/9/14	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 من تفاعل الكبريت مع الحديد؟

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

3- ما المادة الناتجة من احتراق الصوف الفولاذي؟

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

4- أي مما يلي يعبر عن تغير فيزيائي؟

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

5- أي مما يلي يعبر عن تغير كيميائي؟

أ – خلط برادة الحديد والكبريت ب – انصهار الجليد ج – اشتعال شريط الماغنسيوم د – تكثيف البخار

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

.....

.....

.....

.....

7- فسر: احتراق عود الثقاب تغير كيميائي.

.....

8- فسر: انصهار الجليد تغير فيزيائي.

.....

9- ما نوع التغير في الحالات الآتية:

أ- عند اشتعال الألعاب النارية: .....

ب- غليان الماء: .....

10- ادرس التغيرات الحادثة عند إشعال الشمع في الشكل ثم أجب عن الأسئلة التالية:

أ- ما التغير الفيزيائي في الشكل؟ .....

ب- ما التغير الكيميائي في الشكل؟ .....

11- يتفاعل الحديد مع الكبريت وينتج كبريتيد حديد.

أ- ما المواد المتفاعلة؟

- .....
- .....

ب- ما المادة الناتجة من التفاعل؟

.....

ج- لماذا لا ينجذب كبريتيد الحديد للمغناطيس؟

.....

.....

الصف	علوم	التاريخ	الدرس	ماذا يحدث في التفاعل الكيميائي؟
الثامن	6	2025/9/16	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 علي حدوث تفاعل كيميائي عند اشتعال الألعاب النارية؟

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

4- أي التجارب الآتية تدل على حدوث تفاعل كيميائي؟

التجربة	درجة الحرارة في البداية	درجة الحرارة بعد 10 دقائق	حدوث تفاعل
A	103	103	
B	47	210	
C	350	45	
D	89	89	

5- استنتج أدلة حدوث تفاعل في الحالات الآتية:

أ - طهي الطعام: .....

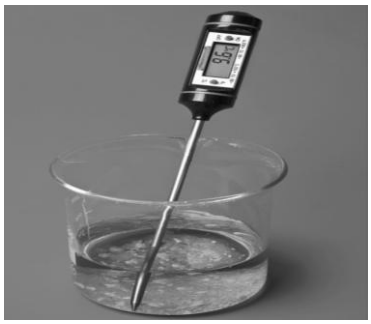
ب- احتراق الفحم: .....

ج- وضع قرص فوار في الماء: .....

د- صدأ الحديد: .....

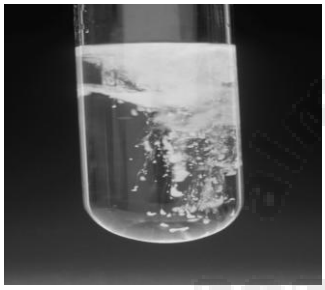
6- اكتب دليل التفاعل أسفل كل شكل.

.....



.....

.....



.....

7- ادرس الشكل المقابل ثم اجب عن الأسئلة:

أ- ما التغير الفيزيائي الذي يحدث في الشكل؟

.....

ب- ما التغير الكيميائي الذي يحدث في الشكل؟

.....

ج- ما الدليل على حدوث تفاعل كيميائي؟

.....

الصف	علوم	التاريخ	الدرس	ما انواع التفاعلات الكيميائية؟
الثامن	7	2025/9/ 18	المعيار	C0801.3

اختر الإجابة الصحيحة:

1 – أي أنواع التفاعلات الكيميائية يحدث عند تفاعل المادة مع الأكسجين وينطلق ضوء وحرارة؟

أ – التعادل ب – التفكك الحراري ج – الأكسدة د – الاحتراق

2- أي أنواع التفاعلات الكيميائية تتفكك فيه جزيئات المركبات 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 (أو استخدام أقراص لعلاج حموضة المعدة).

.....

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

.....

د- تحضير الجير السريع عن طريق تسخين كربونات الكالسيوم وينطلق غاز ثاني أكسيد الكربون.

.....

الصف	علوم	التاريخ	الدرس	كيف تعبر عن التفاعل الكيميائي؟
الثامن	8	2025/9/ 22	المعيار	C0802.1\ C0801. 4

اختر الإجابة الصحيحة:

1-ما المقصود بكسر الروابط بين جزيئات المواد المتفاعلة وتكويب روبط جديدة بين جزيئات المواد الناتجة؟

أ – التغير فيزيائي ب – التركيب الذري ج – التفاعل الكيميائي د – التوزيع الإلكتروني

2– ما القانون الذي ينص على أن (المادة لا تفنى ولا تستحدث من العدم ولكن تتحول من صورة لأخرى) ؟

أ – قانون حفظ الطاقة ب – قانون أوم ج – قانون الجاذبية د – قانون حفظ المادة

3- ما ناتج تفاعل الماغنيسيوم مع الأكسجين؟

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

4- أكمل التفاعلات التالية:

- ..... ⟶ **أكسجين + فلز**
- ..... ⟶ **أكسجين + حديد**
- **أكسيد بوتاسيوم** ⟶ ..... + ...
- **أكسيد ألومنيوم** ⟶ **أكسجين +** .....
- **أكسيد نحاس** ⟶ ..... **+ نحاس**
- ..... + ... **تسخين ⟶ كربونات كالسيوم**
- ..... + ... **تسخين ⟶ كربونات ماغنسيوم**
- ..... + ... **⟶ ماء + صوديوم**
- ..... + ... **⟶ ماء + بوتاسيوم**

5- يشتعل الميثان في الهواء كما هو موضح بالمعادلة.

ثاني أكسيد كربون + بخار ماء → ميثان +أكسجين

أ- ما المواد المتفاعلة؟

1- .....

2- .....

ب- ما المواد الناتجة؟

1- .....

2- .....

6- 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- .....

ج- ماذا يوضح السهم؟

.....

7- إذا كانت كتلة المواد المتفاعلة 150g كم تكون كتلة المواد الناتجة؟

.....

8- إذا كانت كتلة المادة A تساوي 40 جرام وكتلة المادة B تساوي 30 جرام فكم تكون كتلة المادة AB الناتجة من اتحاد المادتين؟

.....

الصف	علوم	التاريخ	الدرس	ما تركيب الجهاز الدوري؟
الثامن	9	2025/9/ 29	المعيار	B0806.1

اختر الإجابة الصحيحة:

1-أي مما يلي من مكونات الجهاز الدوري؟

أ-القلب ب- الرئتين ج- الكبد د- المعدة

2- أي من حجرات القلب يستقبل الدم غير المؤكسج من جميع أجزاء الجسم؟

أ-البطين الأيمن ب- الأذين الأيمن ج- البطين الأيسر د- الأذين الأيسر

3- ما الأوعية الدموية التي تنقل الدم من أجزاء الجسم إلى القلب؟

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

4- إلى أين يتجه الدم الخارج من البطين الأيسر؟

أ – الرئتين ب – الجسم كله ج – الأذين الأيسر د – الأذين الأيمن

5- بم تسمى الدورة التي تنقل الدم بين الجسم والقلب وتبدأ بالبطين الأيسر وتنتهي بالأذين الأيمن؟

أ – الدورة الدموية الكبرى ب – الدورة الدموية الصغرى
ج – الدورة الجسمية الكبرى د – الدورة الرئوية الصغرى

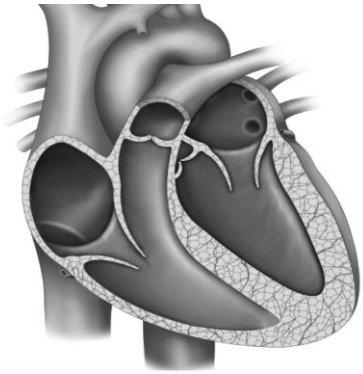
6- ما أعضاء الجهاز الدوري؟

أ. .....

ب. .....

ج. .....

7- عدد الحجرات التي يتكون منها القلب.



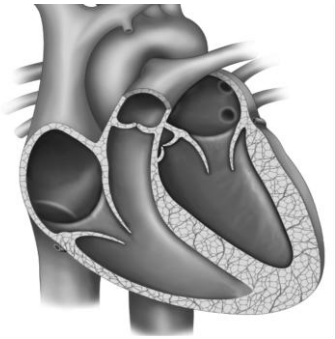
.....

.....

.....

.....

8 - أي أعضاء الجهاز الدوري يضخ الدم؟



.....

9– ما أهمية وجود حاجز قلبي بين شقي القلب؟

.....

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

.....

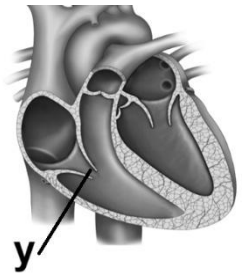
11 - ما اسم الدورة الدموية التي ينتقل خلالها الدم بين القلب والرئتين؟

.....

12- أي التراكيب يمنع عودة الدم من البطين إلى الأذين؟

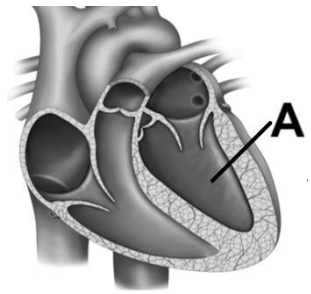
.....

13- ما اسم ووظيفة الجزء المشار إليه في الشكل؟



.....

14- ما اسم ووظيفة الجزء المشار إليه في الشكل؟



.....

الصف	علوم	التاريخ	الدرس	كيف يضخ القلب الدم؟
الثامن	10	2025/9/ 30	المعيار	B0806.1

اختر الإجابة الصحيحة:

1-ما الحجرة التي تضخ الدم إلى الرئتين؟

أ- الأذين الأيمن ب- الأذين الأيسر ج- البطين الأيمن د- البطين الأيسر

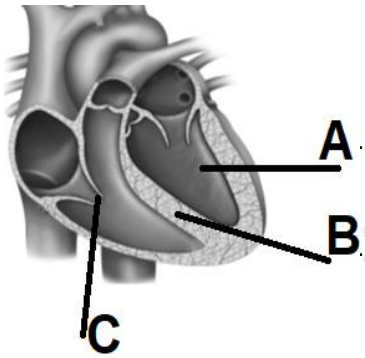
2- ما المسؤول عن استقبال الدم من الجسم كله؟

أ – الأذين الأيمن ب - الأذين الأيسر ج – البطين الأيمن د – البطين الأيسر

3- فسر: يكون جدار البطين الأيسر أكثر سمكًا من باقي أجزاء القلب.

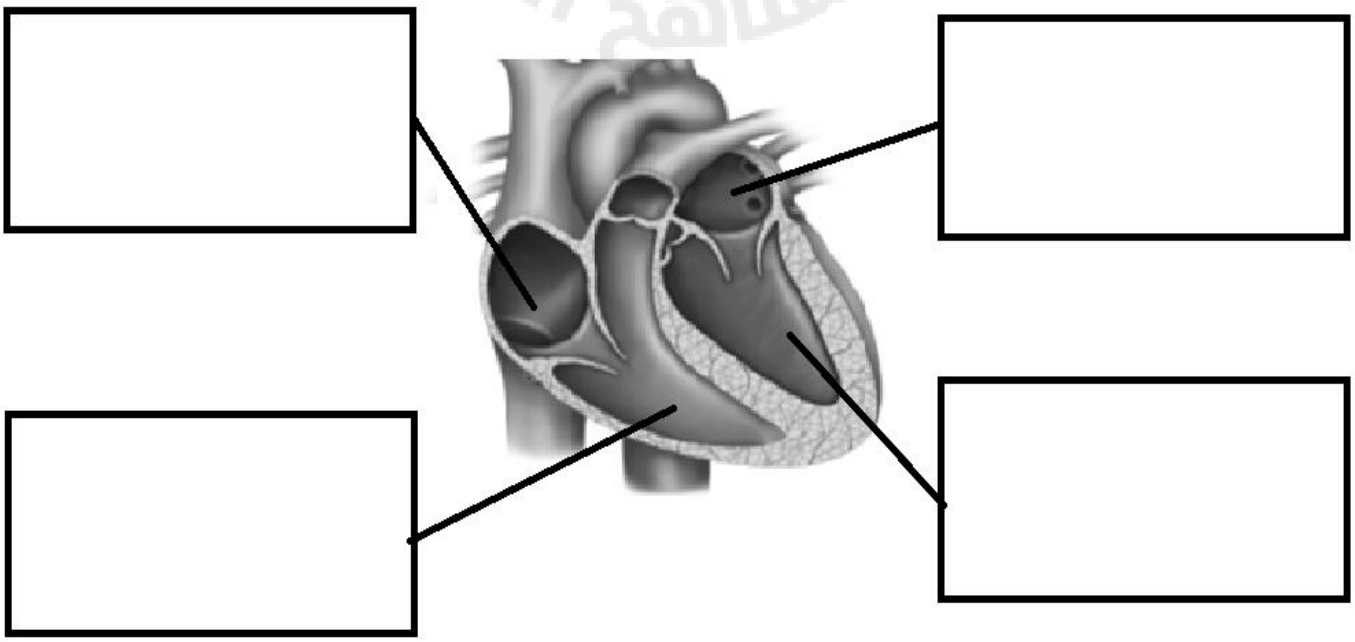
.....

4- ما أهمية الأجزاء المشار إليها بالرموز التالية؟



- A .....
- B .....
- C .....

5- أكمل البيانات على الرسم.



الصف	علوم	التاريخ	الدرس	ما تركيب الأوعية الدموية؟
الثامن	11	2025/10/5	المعيار	B0806.3

اختر الإجابة الصحيحة:

1-أوعية دموية 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- أي الأوعية يحتوي على صمام؟

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

4- كيف يتلاءم تركيب الشريان مع وظيفته؟

.....

5- فسر ما يلي تفسيرًا علميا صحيحًا:

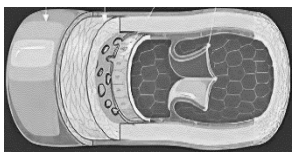
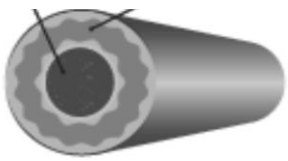
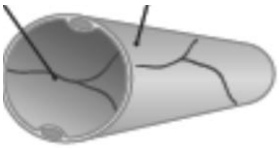
أ. يحتوي جدار الشريان على ألياف.

.....

ب. تتميز الشعيرات الدموية بجدار رقيق.

.....

6 - قارن بين الأوعية الدموية في الجدول التالي:

الوعاء			
الاسم			

7- اذكر الأوعية الدموية في الحالات الآتية:

أ- تنقل الدم إلى القلب.

.....

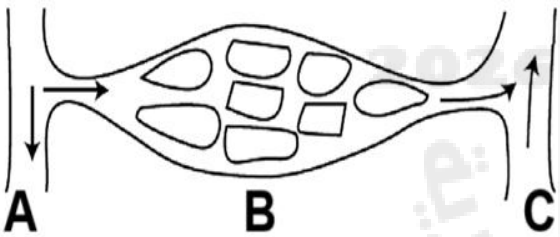
ب- تنقل الدم من القلب إلى الرئتين أو الجسم.

.....

ج- تربط بين الشريان والوريد.

.....

8- ما الأوعية الدموية بالشكل؟



A - .....

B - .....

C - .....

9- أجب عن الأسئلة الآتية؟

أ- كيف يتلاءم تركيب الشريان مع وظيفته في نقل الدم؟

.....

ب- ما أهمية الصمام الموجودة بالوريد؟

.....

ج- لماذا الشعيرات الدموية لها جدران رقيقة؟

.....