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

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

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الثامن











صفحة المناهج القطرية على فيسببوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

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



ما الذرات وما العناصر؟	الدرس	التاريخ	علوم	الصف
C0803.1,2	المعيار	2025/9/1	1	الثامن



Ž	C0803.1,2		المعيار	2025/9/1	1	الثامن	Ministry of Education and Higher Education State of Class مراحة قطر المناطقة
Andelus Educational Complex Since 1993					i	صحيحة:	اختر الإجابة الد
			تجزئته؟	العنصر ولا يمكن	زء من	بأصغر ج	1- ما المقصود
	د- النواة	رة	ج- الذر	ۣيء	ب- الجز	د	أ- المركب
				حد؟	سر الوا	رات العند	2- كيف تكون ذ
	د- متنوعة	<u>بر</u> ة	ج- متغب	ä <u>e:</u>	ب- متشار	ب	أ_ مختلفة
				سجين والكربون؟	سر الأك	رات عناه	3- كيف تكون ذ
	د- متطابقة	اثلة	ج- متم	ä <u>e:</u>	- متشا	ب	أ- مختلفة
				طومسون؟	نموذج	رة طبقا ا	4- ما تركيب الذ
	ة تدور حولها إلكترونات موجبة	رة موجب	ب۔ کر				أ- كرة مجوفة
ت سالبة	لة موجبة الشحنة داخلها الكتروناه	ة متجانس	د- کره				ج- كرة سالبة
	سبه الكرة الزجاجية الصغيرة؟	صلبة تث	ة مصمتة	ف الذرة بأنها كرة	الية تص	لذرية الت	5- أي النماذج ا
ذج دالتون	طومسون کا کا کا د۔ نمو	. نموذج	-ج	ذج رذرفورد	ب- نمو		أـ نموذج بور
			? ä	ة في الأشكال التالي	النموذج	، صاحب	6- ما اسم العالد
			•				
	9	الحديث؛	ج الذري	النواة طبقا للنموذ	ة داخل	، الموجود	7- ما الجسيمات
	التها العادية؟	ئيًا في د	دلة كهربا	ًا تكون الذرة متعا	ن: لماذ	ح طومسو	8 - طبقاً لنموذج
				، جيمس تشادويك؛	له العالم	ذي اكتشن	9- ما الجسيم ال



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



الإجابة الصحيحة:

ما الجسيمات <u>متعادلة</u> الشحنة الموجودة <u>داخل النواة</u> ؟	-
---	---

أ ـ الإلكترون بـ ـ البروتون د ـ النيوكليون

2- ما الجسيمات سالبة الشحنة التي تدور حول النواة؟

أ ـ الإلكترون ب ـ البروتون د ـ النيوكليون

3- ما المقصود بالعدد الذري للعنصر؟

أ ـ عدد البروتونات ب ـ عدد النيوترونات د ـ عدد النيوكليونات

4- ما الجسيمات <u>موجبة</u> الشحنة الموجودة <u>داخل النواة</u>؟

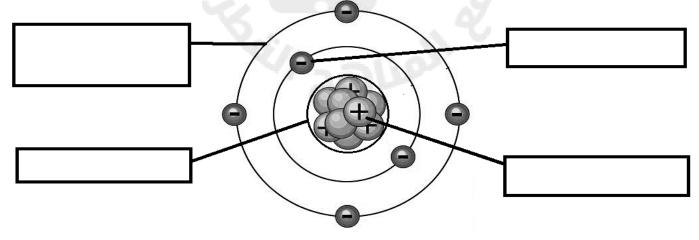
أ ـ الإلكترون بـ ـ البروتون بـ ـ النيوكليون د ـ النيوكليون

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

اً - 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:



	ونات؟ .	الإلكتر	عدد	ما	أ_
--	---------	---------	-----	----	----

ب- ما عدد البروتونات؟

ج- ما العدد الذري؟

8- قارن بين مكونات الذرة في الجدول الآتي:

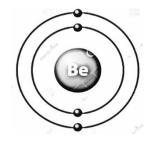
مكان وجوده في الذرة	الشحنة التي يحملها	الرمز	اسم الجسيم
			البروتون
			الإلكترون
			النيترون

9- وضح رموز وأسماء العناصر في الجدول الآتي:

العنصر	الرمز
	Са
	Na
	Au
	Mg

الرمز	العنصر
0	الكرپون
2025	الأكسجين
. 6	الهيدروجين
. 42	النيتروجين

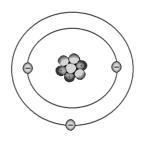
10- من الشكل أجب عن الأسئلة التالية:



عدد الإلكترونات:

عدد البروتونات:

العدد الذري:



عدد الإلكترونات:

عدد البروتونات:

العدد الذري:



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



Andries Source Common. None 1993			اختر الإجابة الصحيحة:
	اص المادة؟	وحدة متكررة ويحمل خو	1 ما المقصود بأصغر
د ــ الذرة	ج – الإلكترون	ب – البروتون	أ ـ الجزيء
	حيحة لجزيء الهيدروجين ؟	ية التالية تمثل الصيغة الص	2- أي من الصيغ الكيميائ
$H_2 - \iota$	$h_2 - $ ج	H− ب	2H – İ
		رء عنصر؟	3- أي النماذج يمثل جزي
H H - 7	7-5	0-0 - 4	<u> </u>
		يء مركب؟	4 – أي النماذج يمثل جز:
G-0 - 2	- c	u	CI-CI-1
2	026	2025	
عن الاسئلة:	الجزيئات لمركب الأمونيا ثم أجب		
HHH	E	H H S	أ- ما نوع النماذج المجاور
	نوع النموذج:		نوع النموذج:
		ج زيء؟	ب- ما العناصر المكونة لل
		ات متلامسة؟	ج- أي النموذجين يمثل ذر
		ي النموذج الأول؟	د۔ ما الذي تمثله العصافر



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



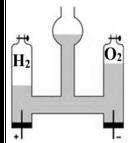
	ئي جزئ المركب الواحد؟	العناصر الموجودة ف	[- كيف تكون نسب
--	-----------------------	--------------------	------------------

ج – مختلفة د – تزداد بنسبة ثابتة

ب ــ ثابتة

أ _ **متغيرة**

2- عند تحليل عينة من الماء نتج 100 جزيء أكسجين. كم تكون عدد جزيئات الهيدروجين؟



د – 300 $200 - \pi$ ب ~ 100

أ – 50

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

H₂O --2

HO₂ -₹

H₂O₂ -ب

أ- HO

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

أ- ما نوع النماذج المجاورة؟



نوع النموذج:

نوع النموذج:

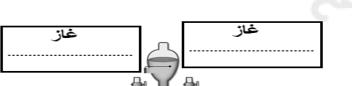
ب ـ ما العناصر المكونة لجزيء الميثان وما عدد ذرات كل عنصر؟

• 1
 ٠,

.....**:**H

د ما الصيغة الكيميائية لجزيء الميثان في المكسيك؟

ج ـ ما الصيغة الكيميائية لجزيء الميثان في قطر؟



5- ادرس الشكل ثم اجب عن الأسئلة التالية:

أ- ما اسم الجهاز الموضح بالشكل؟



ج- ما نسبة الهيدروجين إلى الأكسجين؟



ما التفاعل الكيميائي؟	الدرس	التاريخ	علوم	الصف
C0801.1,2	المعيار	2025/9/14	5	الثامن



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

ج- التركيب الذري د – التوزيع الإلكتروني

أ- تغير كيميائي ب- تغير فيزيائي

2- ما المادة الناتجة من تفاعل الكبريت مع الحديد؟

ج – كبريتيد ماغنيسيوم د – أكسيد ماغنيسيوم

أ ـ أكسيد حديد ب ـ كبريتيد حديد

3- ما المادة الناتجة من احتراق الصوف الفولاذي؟

 أ 🗕 أكسيد حديد 💎 ب 🗕 كبريتيد حديد

4- أي مما يلي يعبر عن تغير فيزيائي؟

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

5- أي مما يلى 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؟ برادة الحديد
ب- ما المادة الناتجة من التفاعل؟
ج- لماذا لا ينجذب كبريتيد الحديد للمغناطيس؟



ماذا يحدث في التفاعل الكيميائي؟	الدرس	التاريخ	علوم	الصف
C0801.1	المعيار	2025/9/16	6	الثامن



			State of Qatar •) bi i bi
al Complex Misser 1993		:	اختر الإجابة الصحيحة
		فن الفاكهة تغير كيميائي؟	1 ما الدليل على أن تع
د – انبعاث ضوء	ج – تكون راسب	ب – تغير الحجم	أ ــ تغير اللون
	ئي؟	تفاخ العجين يعتبر تفاعل كيميا	2_ ما الدليل على أن ان
د ـ انبعاث ضوء	ج – تصاعد غاز	ب – تغير الحجم	أ ــ تغير اللون
	العاب النارية؟	ك تفاعل كيميائي عند اشتعال الأ	3- ما الدليل علي حدون
د - انبعاث ضوء	ج – تکون راسب	ب ـ تغير الحجم	أ ــ تغير الشكل
		دل على حدوث تفاعل كيميائي؟	4- أي التجارب الآتية ت
			•

حدوث تفاعل	درجة الحرارة بعد 10 دقائق	درجة الحرارة في البداية	التجربة
	103	103	Α
	210	47	В
	45	350	С
	89	89	D
	Comp		

5_ استنتج أدلة حدوث تفاعل في الحالات الآتية:
ً - طهي الطعام:
ب- احتراق الفحم:
ج- وضع قرص فوار في الماء:
ـ 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؟





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



William Sounder	C0801.3		المغيار	2023/9/ 10	/	النامن	, , ,
Stine 1993						صحيحة:	اختر الإجابة اا
	جين وينطلق ضوء وحرارة؟	الأكس	ل المادة مع	أيحدث عند تفاع	لكيميائيا	التفاعلات ا	1 – أي أنواع
	سدة د – الاحتراق	- الأك	- ح	فكك الحراري	ب — التن		أ _ التعادل
	لة الحرارة ؟	واسط	ن المركبات ب	تتفكك فيه جزيئان	يميائية	لتفاعلات الك	2- أي أنواع ا
	سدة د – الاحتراق	- الأك	- き	فكك الحراري	ب _ التن		أ _ التعادل
	ين الملح والماء ؟	ب لتكو	ن مع القلوءِ	يتفاعل فيه الحمط	يميائية	لتفاعلات الك	3- أي أنواع ا
	سدة د – الاحتراق	- الأك	- ₹	فكك الحراري	ب _ التن		أ _ التعادل
				والاحتراق؟	الأكسدة	بين تفاعلي	4 - ما الفرق ب
•••••						••••••	
				في حياتنا.	لاحتراق	نين لتفاعل ا	5 - اذكر أهمين
	2026			240			
	63:	M					ب-
			·ā	في الحالات التالي	ومدائب	ء التفاعل الن	6- استنتح نه
				. L	_		_
			اهد	(أو صدأ الحديد).	ة للصدأ	لات المعدنيا	أ- تعرض العم
•••••			* f	in *** ** *	6 60° as 6	b 4 . 4 a	
	لعلاج حموضة المعدة).	راص	و استخدام افر	, حموضه القم (او	ن لنفليل	نان بالمعجو	ب- عسل الاس
•••••	· () ()					* *i *i	ti ti + 21 _
	الضوء والحرارة.	تخلی	ب) تتخصون	فال الفكم والكسا	(اق است	فار الطبيعي	ج- استعال الا
•••••							
	لق غاز ثاني أكسيد الكربون.	وينطا	ت الكالسيوم	ن تسخین کربونا	عن طريز	بير السريع	د- تحضير الج



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



1-ما المقصود بكسر الروابط بين جزيئات المواد المتفاعلة وتكويب رويط جديدة بين جزيئات المواد الناتجة؟ 1 - التغير فيزياتي ب - التفاعل الكيمياتي د - التوزيع الإلكتروني 2 - ما القاتون الذي ينص على أن (المادة لا تفني 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 الأكسبين؟ ج - كبريتات ماغنيسيوم ج - كبريتات ماغنيسيوم د - نترات ماغنيسيوم 4 - أكمل التفاعلات التالية: - أكسبيد بوتاسيوم + فلز - أكسيد الومنيوم + - أكسبين + حديد - أكسيد لدماس + نحاس + نحاس - أكسيد نحاس + نحاس عربونات كالسيوم - أكسيد نحاس + نحاس عماء + سوديوم - المعنوب ماغنسيوم - أكسبين به ماء + سوديوم - أكسبين به ماء + سوديوم - أكسيد نحاس - أكسبين به ماء + سوديوم - أكسبين به ماء + سوديوم	Andolus Educacional Compen			اختر الإجابة الصحيحة:
2 - ما القانون الذي ينص على أن (المادة لا تغنى و لا تستحدث من العدم ولكن تتحول من صورة لأخرى) ؟ أ - قانون حفظ المادة 2 - ما ناتج تفاعل الماغنيسيوم مع الأكسجين؟ أ - كلوريد ماغنيسيوم ب – أكسيد ماغنيسيوم ج – كبريتات ماغنيسيوم د – نترات ماغنيسيوم 4 - أكمل التفاعلات التالية: - أكسجين + فلز - أكسيد بوتاسيوم + حديد - أكسيد الومنيوم + أكسيد الومنيوم - أكسيد نحاس + نحاس - أكسيد نحاس - أكسيد نحاس - أكسيد نحاس - أكسونات ماغنسيوم - أكسون ماغنيوم - أكسونات ماغنسيوم - أكسيد نحاس - أكسونات ماغنسيوم - أكسيد نحاس - أكسونات ماغنسيوم - أكسون ماغنسيوم - أكسون ماغنسيوم - أكسون ماغنسيوم - أكسون ماغنسيوم - أكسون ماغنسيوم - أكسون ماغنسيوم	ن جزيئات المواد الناتجة؟	المتفاعلة وتكويب روبط جديدة بي	بط بين جزيئات المواد	1-ما المقصود بكسر الروا
أ - قانون حفظ الطاقة ب - قانون الجاذبية د - قانون حفظ المادة 3 - ما ناتج تفاعل الماغنيسيوم مع الأكسجين؟ ج - كبريتات ماغنيسيوم د - نترات ماغنيسيوم 4 - أكمل التفاعلات التالية: خ اكمل التفاعلات التالية: - أكسيد بوتاسيوم ب أكسجين + قلز - أكسيد بوتاسيوم ب أكسجين + حديد - أكسيد ألومنيوم ب أكسيد نحاس - أكسيد نحاس ب نصفين - أكسيد نحاس كريونات كالسيوم - أكسيد نحاس ماء + صوديوم - أكسون ماغنسيوم ب أكسفين ماغنسيوم	د – التوزيع الإلكتروني	ج – التفاعل الكيميائي	ب – التركيب الذري	أ ــ التغير فيزيائي
6- ما ناتج تفاعل الماغنيسيوم مع الأكسجين؟ 1 - كلوريد ماغنيسيوم ب - أكسيد ماغنيسيوم ج - كبريتات ماغنيسيوم د - نثرات ماغنيسيوم 4- أكمل التفاعلات التالية: - أكسجين + فلز - أكسيد بوتاسيوم + لحيد - أكسيد الومنيوم + أكسجين + نحاس - أكسيد نحاس + نحاس - أكسيد نحاس عربونات كالسيوم - ب تسخين - ماء + صوديوم	ول من صورة لأخرى) ؟	ولا تستحدث من العدم ولكن تتحر	على أن (المادة لا تفنى	2- ما القانون الذي ينص
أ - كلوريد ماغنيسيوم ب - أكسيد ماغنيسيوم ج - كبريتات ماغنيسيوم د - نترات ماغنيسيوم 4. أكمل التفاعلات التالية: - أكسجين + فلز - أكسيد بوتاسيوم + - أكسجين + حديد - أكسيد ألومنيوم + + نحاس - أكسيد نحاس + - خداس - أكسيد نحاس - - أكسيونات كالسيوم - المسجوم - - - أكسيد نحاس - - - أكسيد نحاس </td <td>د ــ قانون حفظ المادة</td> <td>ج - قانون الجاذبية</td> <td>ب ــ قانون أوم</td> <td>أ ــ قانون حفظ الطاقة</td>	د ــ قانون حفظ المادة	ج - قانون الجاذبية	ب ــ قانون أوم	أ ــ قانون حفظ الطاقة
- أكمل التفاعلات التالية: - أكمل التفاعلات التالية: - أكسجين + فاز - أكسيد بوتاسيوم - - أكسيد الومنيوم - - أكسيد الومنيوم - - أكسيد نحاس - - ماء + صوديوم - - ماء +			يوم مع الأكسجين؟	3- ما ناتج تفاعل الماغنيس
- اكسيد بوتاسيوم - اكسيد الومنيوم - اكسيد نحاس - اكسيد نحاس - اكسيد نحاس - الكسيد نحاس - الكسيوم	م د ـ نترات ماغنیسیوم	ج – كبريتات ماغنيسيو	ب – أكسيد ماغنيسيوم	أ ــ كلوريد ماغنيسيوم
- اکسید بوتاسیوم — +				4- أكمل التفاعلات التالية:
- أكسيد بوتاسيوم →	أكسجين + فلز	<u> </u>		
- أكسيد بوتاسيوم →	9			
- أكسيد ألومنيوم → أكسجين + نحاس → نحاس → تسخين كربونات كالسيوم - بنحاس + نحاس + نحاس + خاصونات كالسيوم - بنحاس + ماء + صوديوم - باحد ماء + صوديوم - باحد ماء + صوديوم + باحد ماء + صوديوم - باحد ماء + صوديوم - باحد ماء + صوديوم - باحد ماء + ب	اکسجین + حدید	926	2025	
- أكسيد ألومنيوم → أكسجين + نحاس → نحاس → تسخين كربونات كالسيوم - بنحاس + نحاس + نحاس + خاصونات كالسيوم - بنحاس + ماء + صوديوم - باحد ماء + صوديوم - باحد ماء + صوديوم + باحد ماء + صوديوم - باحد ماء + صوديوم - باحد ماء + صوديوم - باحد ماء + ب		a: + M	<u> </u>	- أكسيد بوتاسيوم →
- اکسید نحاس — + نحاس - اسخین کربونات کالسیوم - اسخین کربونات کالسیوم - اسخین کربونات ماغنسیوم - اسخین یوم - اسخین ماغنسیوم				,
- بـ نسخين كربونات كالسيوم - بـ نسخين كربونات ماغنسيوم - بـ ماء + صوديوم			أكسجين +	 أكسيد ألومنيوم
- بـ نسخين كربونات كالسيوم - بـ نسخين كربونات ماغنسيوم - بـ ماء + صوديوم				
- ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ	+ نحاس		·····	- اکسید نحاس →
- ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ ـ	تسخین کریونات کالسیوم		+	
- ــــــــــــــــــــــــــــــــــــ				
- ــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	تسخین کربونات ماغنسیوم		+	
عاء + داء + د - داء + دا	ماء + صوديوم		+	
F	ماء + بوتاسيوم		+	

	5- يشتعل الميثان في الهواء كما هو موضح بالمعادلة.
اني أكسيد كربون $+$ بخار ماء $-$ ميثان $+$ أكسجي	ٿ
	أ- ما المواد المتفاعلة؟
	1
	2
	ب- ما المواد الناتجة؟
	1
	2
ره کسید البه تاسیه و لینتج کاه رید البه تاسیه و هما:	 6- توضح المعادلة الآتية تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيد
	0- وسع ، عدد الله الله الله الله الله الله عدد الله الله الله الله الله الله الله ال
ممص الهيدروختوريت + ميدروخسيد البود	
	أ- ما المواد المتفاعلة؟
2026	ZZOZZ
	2
	- 3
	ب- ما المواد الناتجة؟
	-1
3//_	-2
	ج- ماذا يوضح السهم؟
_	
ناتجة؟	7- إذا كانت كتلة المواد المتفاعلة 150g كم تكون كتلة المواد ال
	ت نفت مده که د مدا در داد داد داد داد داد داد داد داد دا
اوي 30 جرام فكم تكون كتله المادة AB الناتجه ه	8- إذا كانت كتلة المادة A تساوي 40 جرام وكتلة المادة B تس
	اتحاد المادتين؟



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



خارد	B0806.1		المعيار	2025/9/ 29	9	الثامن	المراجعة المراجعة Ministry of Education and Higher Education عراسة فطرات State of Option ، State of Option
ational Complex Ature 1993					<u>.</u>	لصحيحة	اختر الإجابة اا
				هاز الدوري؟	ئات الج	من مكوز	1-أي مما يلي
	د- المعدة	د	ج- الكب	الرئتين	ب-		أ_القلب
		اء الجسم؟	ن جميع أجز	ل الدم غير المؤكسج م	ب يستقب	ئرات القل	2- أي من حج
	د- الأذين الأيسر	ين الأيسر	ج- البط	إذين الأيمن	ب- الا	Ċ	أ-البطين الأيمز
			إلى القلب؟	ل الدم من أجزاء الجسم	التي تنقل	الدموية	3- ما الأوعية
ات القلبية	الدموية د- الحجر	. الشعيرات	-ē	ب- الوريد الأجوف		رطي	أـ الشريان الأو
				ن البطين الأيسر؟	خارج مر	<i>ج</i> ه الدم ال	4- إلى أين يتج
ً) الأيمن	، الأيسر د ــ الأذين	ج — الأذين		ب — الجسم كله	ب		أ – الرئتين
	نتهي بالأذين الأيمن؟	الأيسر وت	تبدأ بالبطين	لدم بين الجسم والقلب و	ي تنقل اا	دورة التم	5- بم تسمى ال
	ة الدموية الصغرى	ب _ الدور			ی	وية الكبر	أ ــ الدورة الدم
	ة الرئوية الصغري	د ــ الدور			بری	بسمية الك	ج ــ الدورة الج
					دوري؟	الجهاز ال	6- ما أعضاء
	7						
		٧; _{//}	-5	110			ب.
							•
					•••••	•••••	5.
				نها القلب.	بتكون ما	ات التي ب	7۔ عدد الحجر
1/0							
3 C							
M	*************************************					•••••	

	8 - أي أعضاء الجهاز الدوري يضخ الدم؟
	9 ـ ما أهمية وجود حاجز قلبي بين شقي القلب؟
	10 - ما اسم الدورة الدموية التي ينتقل خلالها الدم بين القلب وجميع أجزاء الجسم؟
	ahi.c.
	11 - ما اسم الدورة الدموية التي ينتقل خلالها الدم بين القلب والرنتين؟
	12- أي التراكيب يمنع عودة الدم من البطين إلى الأذين؟
	13- ما اسم ووظيفة الجزء المشار إليه في الشكل؟
y	
A	14- ما اسم ووظيفة الجزء المشار إليه في الشكل؟



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



م إلى الرئتين؟	، تضخ الد	الحجرة التي	1-ما
----------------	-----------	-------------	------

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

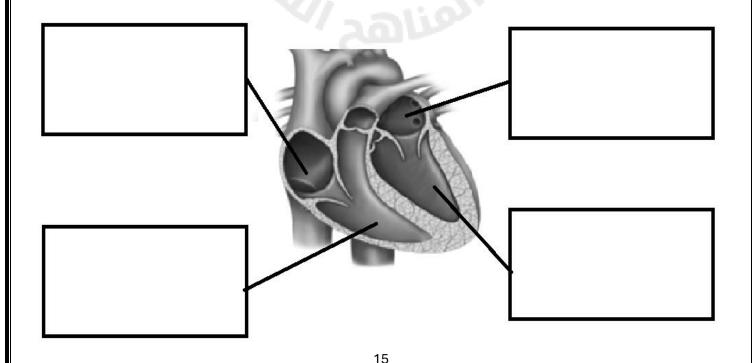
2- ما المسؤول عن استقبال الدم من الجسم كله؟

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

5- أكمل البيانات على الرسم.





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



1-أو عية دموية تتكون من طبقة واحدة من الخلايا.

د – الحجرات القلبية	ج – الشعيرات الدموية	ب ـ الوريد	أ ــ الشريان
		قطرها الداخلي واسع؟	2- أي الأوعية الدموية أ
د – الحجرات القلبية	ج ـ الشعيرات الدموية	ب – الوريد	أ ــ الشريان
		على صمام؟	3- أي الأوعية يحتوي ع
د – الحجرات القلبية	ج – الشعيرات الدموية	ب – الوريد () 6 المال	أ ــ الشريان
		شريان مع وظيفته؟	4- كيف يتلاءم تركيب ال
	2026	2025	
		علميا صحيحًا:	5- فسر ما يلي تفسيرًا ع
		على ألياف.	أ. يحتوي جدار الشريان
	\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	وية بجدار رقيق.	ب. تتميز الشعيرات الدم

6 - قارن بين الأوعية الدموية في الجدول التالي:

33		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 بین الشریان والورید.
	8- ما الأوعية الدموية بالشكل؟
	- A - В - С
^	- 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؟