أوراق عمل إثرائية مجمعة وشاملة لاختبار 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 12:20:34

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

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 ابن خلدون لاختبار منتصف الفصل مع الإجابة
2	أوراق عمل ابن خلدون لاختبار منتصف الفصل غير مجابة
3	ملخص قصير للوحدة الأولى طبيعة المادة ومكوناتها
4	أوراق عمل مجمع الفرقان لاختبار منتصف الفصل غير مجابة
5	ملخص قصير للوحدة الثانية التغيرات الكيميائية

طبيعة المادة ومكوناتها

الاسم: _____ الصف: _____

أولاً: اختر الإجابة الصحيحة لكل من الأسئلة التالية:

1	ما اسم الجُسَيْم الأصغر للعنصر؟		
A	الجُزَيْء	C	المُركَّب
B	الذَّرَّة	D	المجسَّم الكُرويّ الصلب

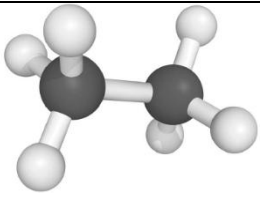
2	أيُّ العبارات الآتية **لا تُعَدّ** جزءًا من نموذج دالتون للذَّرَّة؟		
A	تمتلك الذّرّات نواة	C	الذّرّات مُجسَّمات كُرويّة صُلبة
B	لا يمكن تجزئة الذّرّات	D	ذرّات العنصر نفسه جميعها مُتشابِهة

3	أيّ النّماذج الذّرِّيَّة الآتية هو الأحدث؟		
A	نموذج بور	C	نموذج رذرفورد الذّرِّيّ
B	نموذج دالتون الذّرِّيّ	D	نموذج فطيرة طومسون

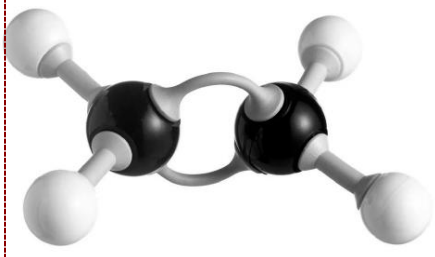
4	غاز الأمونيا هو مُركَّب. ما أصغر جُسَيْم في الأمونيا؟		
A	الذَّرَّة	C	الجُزَيْء
B	النّواة	D	الإلكترون

5	ما العبارة الصّحيحة حول كتلة ذرَّة الكربون؟		
A	تساوي تقريبًا كتلة نيوتروناتها	C	تساوي تقريبًا كتلة إلكتروناتها
B	تساوي تقريبًا كتلة بروتوناتها	D	تساوي تقريبًا كتلة نواتها

6	أي الجسيمات الموجودة في الذرة تمتلك أقل كتلة؟		
A	**البروتون**	C	**الإلكترون**
B	**النيوترون**	D	**النواة**

7	**ما هي الصيغة الكيميائية للمركب الممثل بنموذج الكرة والعصا المرفق:**			
A	C_2H_2	C	C_2H_6	كربون هيدروجين 
B	C_6H_6	D	C_6H_2	

ثانيًا: أجب عن الأسئلة التالية:



1- تُظهر الصّورة الآتية نموذجًا لجُزَيء مُركَّب يحتوي على ذرّات كربون (الكرات السّوداء) وذرّات هيدروجين (الكرات البيضاء).

ما نوع النموذج المستخدم لتمثيل المركب: _____

اكتب الصيغة الكيميائية للمركب: _____

2- الصيغة الكيميائية لجزيء حمض الكبريتيك هي H_2SO_4.

أَكمِل الجدول الذي يُبيّن عدد الذَّرّات المُختلِفة في جُزَيْء حمض الكبريتيك.

	عدد الذَّرّات
الهيدروجين	.....
الكبريت	.....
الأكسجين	.....

3- تحتوي ذرّة العنصر **X** على الجُسَيْمات الآتية: 7 بروتونات 7 إلكترونات 7 نيوترونات

حدِّدْ عدد الجُسَيْمات الذرّية في **نواة** ذرّة **X**. فسِّرْ إجابتك.

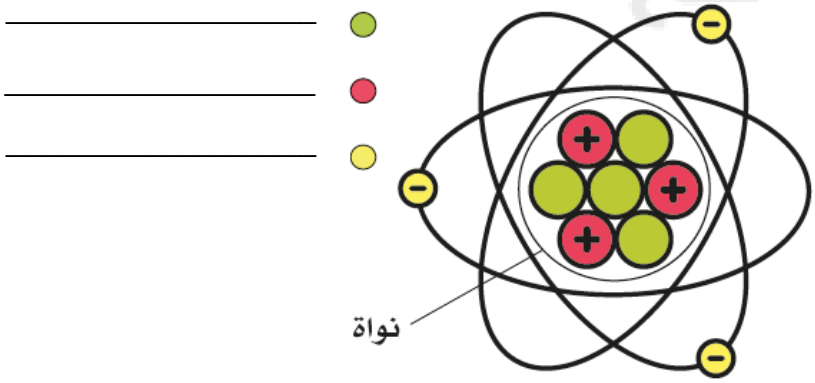
_____

وتحتوي ذرّة العنصر **Y** على الجُسَيْمات الآتية: 8 بروتونات 8 إلكترونات 7نيوترونات

ما العدد الذري للعنصر Y؟

_____

4- **يمثل الشكل الآتي ذرة عنصر ما:**



A. املأ الفراغات في الشكل أعلاه لتوضح اسم كل جسيمة في الذرة.

B. هل للذرة الموضحة في الصورة أعلاه شحنة كلية؟ لماذا؟

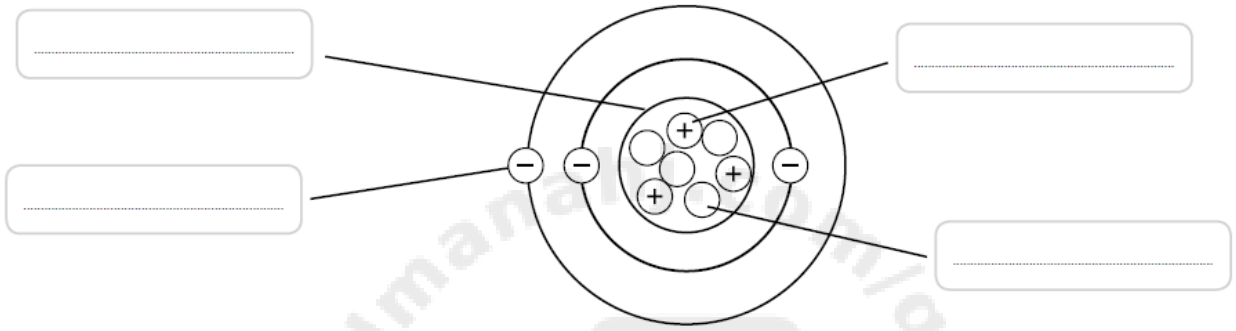
_____

ما هو الرمز الكيميائي لعنصر الأكسجين؟ _____

5- أكمِل الجدول الذي يُبيّن عدد ذرّات الهيدروجين في كلّ جُزَيْء.

الجُزَيْء	N_2H_4	C_2H_5OH
عدد ذرّات الهيدروجين		

6- انظُرْ إلى المُخطَّط الذي يُظهر نموذج بور لذَرَّة اللّيثيوم. سمِّ أجزاء مُخطَّط ذرَّة اللّيثيوم.



7- تُمثّل ذرّات العناصر بالرّموز، أمّا الجُزَيئات من العناصر أو المُركّبات فتُمثّل بالصيغ الكيميائيّة. ماذا يمثّل كلّ من الآتي: ذرّة أم جُزَيئًا؟ عنصرًا أم مُركّبًا؟

اكتب الوصف الصّحيح لكلّ رمز أو صيغة كيميائيّة أدناه.

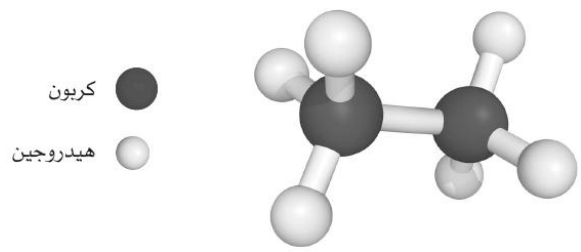
..... F_2

..... F_2O

..... F

..... O_2

الصّيغة الكيميائيّة لمُركّب الإيثان هي C_2H_6 ، يبيّن الشّكل أدناه نموذجًا لتمثيل جُزَيْء الإيثان:

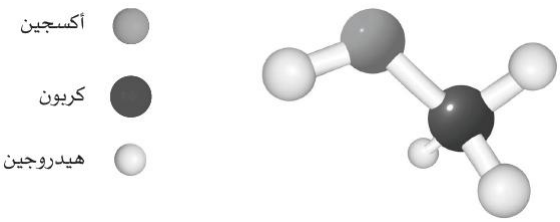


a. اشرَحْ كيف يبيّن النّموذج أنّ الإيثان هو مُركّب .

_____

b. يبيّن المُخطّط المجاور نموذجًا لمُركّب الميثانول.

اكتب الصّيغة الكيميائيّة لمُركّب الميثانول .



_____

قسم العلوم تدريبات اثرائية الصف الثامن

التغيرات الكيميائية

الاسم: _____ الصف: _____

أولاً: اختر الإجابة الصحيحة لكل من الأسئلة التالية:

1	أيٌّ ممّا يأتي يُعدّ مثالًا على تفاعُل الأكسدة ؟		
A	تفاعُل يُنتج الأكسجين	C	تفاعُل يُزيل الأكسجين من مُركَّب
B	تفاعُل الأكسجين مع عنصر ما	D	تفاعُل **لا** يحتوي على الأكسجين

2	أيّ الأدلّة الآتية **لا** تشير إلى حدوث تفاعُل كيميائيّ ؟		
A	تكوين راسب	C	إنتاج فقّاعات غازيّة
B	تغيُّر في اللّون	D	بقاء درجة الحرارة كما هي

3	تتضمّن عمليّة التّنفُّس أكسدة الجلوكوز لإطلاق الطّاقة . انظُرْ إلى المُعادَلة اللّفظيّة لعمليّة التّنفُّس: ماء + ثاني أكسيد الكربون ← z المادّة + جلوكوز ما اسم المادّة z؟		
A	ماء	C	أكسجين
B	كربون	D	هيدروجين

4	غاز الأمونيا هو مُركَّب. ما أصغر جُسَيْم في الأمونيا؟		
A	الذرة	C	المحلول
B	الجزيء	D	المخلوط

5	عندما تتعرّض عيّنة من كربونات الكالسيوم للتّسخين، يحدث تفكُّك حراريّ لهذه المادّة . أيُّ المُعادلات اللّفظيّة الآتية تمثّل التّفكُّك الحراريّ لمادّة كربونات الكالسيوم؟
A	ثاني أكسيد الكربون + الكالسيوم ← كربونات الكالسيوم
B	ثاني أكسيد الكربون + أكسيد الكالسيوم ← كربونات الكالسيوم
C	ثاني أكسيد الكربون + ثاني أكسيد الكالسيوم ← كربونات الكالسيوم
D	ثاني أكسيد الكربون + أكسيد الكالسيوم ← كربونات الكالسيوم + الأكسجين

6	أيّ ممّا يأتي **لا** يُعَدّ تفاعُلًا كيميائيًّا ؟		
A	التّبخُّر	C	الأكسدة
B	التّعادُل	D	الاحتراق

7	كيف يُعَبَر عن التفاعل الكيميائي؟		
A	بالرسومات	C	بالمعادلات اللفظية
B	بالجداول	D	بالصور التوضيحية

ثانيًا: أجب عن الأسئلة التالية:

8- حدد نوع التغير لكل من العمليات التالية:

احتراق قطعة خشب: _____ تبخر كأس من الماء: _____

تجمد عصير البرتقال: _____ انفجار الألعاب النارية: _____

انصهار الجليد: _____ صدأ الحديد: _____

9- اذكر أربعة أدلة على حدوث تفاعل كيميائي؟

A- _____

B- _____

C- _____

D- _____

10- املأ الجدول التالي لكل من التفاعلات الآتية:

ثاني أكسيد الكربون + بخار ماء ⟶ إيثان + أكسجين ضوء وطاقة حرارية

نوع التفاعل	
المتفاعلات	
النواتج	

أكسيد المغنيسيوم + ثاني أكسيد الكربون ⟶ كربونات المغنيسيوم طاقة حرارية

نوع التفاعل	
المتفاعلات	
النواتج	

أكسيد الألومنيوم ⟶ أكسجين + ألومنيوم

نوع التفاعل	
المتفاعلات	
النواتج	

كلوريد البوتاسيوم + ماء ⟶ حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد البوتاسيوم

نوع التفاعل	
المتفاعلات	
النواتج	

11-أكمِل الجدول حول أنواع التَّفاعُلات الكيميائيّة.

التّفاعُل الكيميائيّ	نوع التّفاعُل الكيميائيّ
A. تفاعُل حمض مع قاعدة	.....
B. تسخين الخارصين مع الأكسجين	.....

12-أكمِلْ هذا الجدول حول تفاعُلات بعض العناصر.

المَوادّ المُتفاعِلة	المَوادّ النّاتجة
.....	ثاني أكسيد الكبريت
الكبريت والنّحاس	.....

13-المغنيسيوم، Mg، فِلِزّ رماديّ اللّون. عند احتراق شريط من المغنيسيوم في اللّهب الأزرق للموقد الكحوليّ، فإنّه يُطلق ضوءًا أبيضًا ساطعًا.

هذا التّفاعُل هو تفاعُل أكسدة ويُنتج مادّة صلبة بيضاء تُسمّى أكسيد المغنيسيوم.

a- اذكُرْ ملاحظتَيْن تؤكّدان حدوث تفاعُل كيميائيّ .

_____

_____

b- اذكُر المقصود بمُصطلَح (الأكسدة).

_____

c- اكتُب المُعادَلة اللّفظيَّة لتفاعُل احتراق شريط المغنيسيوم

_____

14-ما هما الشرطان الواجب توفرهما لحدوث صدأ الحديد؟

_____

_____

قسم العلوم تدريبات اثرائية الصف الثامن

ورقة إثرائية (3) – الجهاز الدوري

الاسم: _____

أولاً: اختر الإجابة الصحيحة لكل من الأسئلة التالية:

1	ما الوعاء الدّمويّ الذي ينقل الدّم من القلب إلى الرّئتَيْن؟		
A	الشّريان الأبهر	C	الوريد الرِّئويّ
B	الوريد الأجوف	D	الشّريان الرِّئويّ

2	ما الحجرة القلبيّة ذات الجدار العضليّ الأكثر سُمكًا؟		
A	الأُذَيْن الأيسر	C	البُطَيْن الأيسر
B	الأُذَيْن الأيمن	D	البُطَيْن الأيمن

3	ما وظيفة الصّمّامات الموجودة في الأوردة؟		
A	تمنع رجوع الدّم	C	تسمح بتبادُل الغازات
B	تمنع تجلّط الدّم	D	تضخّ الدّم إلى جميع أنحاء الجسم

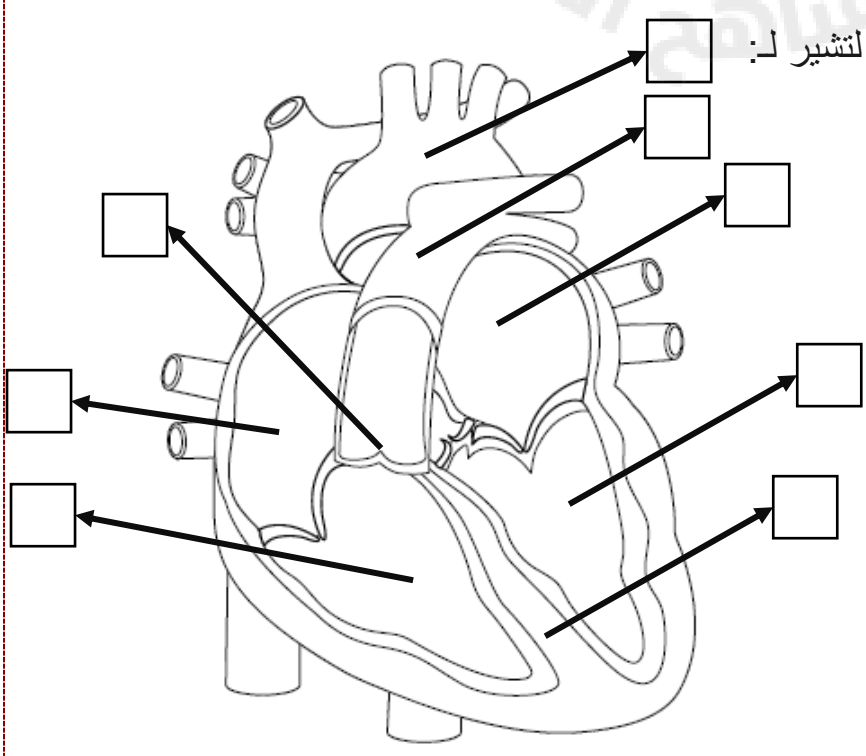
4	ماذا يُسمّى انتقال الدم من القلب للرئتين ثمَّ العودة إلى القلب؟		
A	الدورة الدموية الصغرى	C	النبض الانقباضي
B	الدورة الدموية الكبرى	D	النبض الانبساطي

5	لماذا تكون جدران الشّرايين مَرِنة وسميكة؟		
A	لمنع تدفّق الدّم العكسيّ	C	للسَّماح للموادّ بالانتشار في الأنسجة بسرعة
B	لتحمُّل ضغط الدّم العالي	D	للمساعدة على ضخّ الدّم في جميع أنحاء الجسم

ثانيًا: أجب عن الأسئلة التالية:

1- على المُخطَّط أدناه، استخدِم الأحرف لتشير لـ:

- الشّريان الأبهر(A)
- الحاجز(B)
- الأُذَيْن الأيمن (C)
- البُطَيْن الأيسر(D)
- الشّريان الرئوي(E)
- صمام هلالي (F)
- الأُذَيْن الأيسر (G)
- البُطَيْن الأيمن (H)



2- أكمِل الجدول الذي يبيّن تركيب ووظيفة أجزاء من الجهاز الدّوريّ .

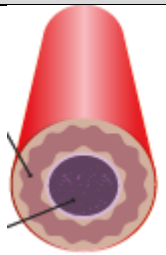
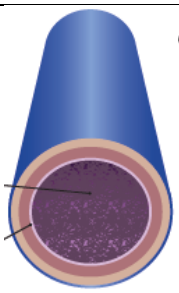
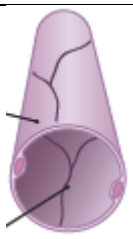
التركيب	الوظيفة
	الدّفاع عن الجسم ضدّ الأجسام الغريبة
	نقل الدّم إلى القلب من الرّئتَيْن
الصّمّام الأذين - بطيني	
	يساعد على تجلط الدم
خلايا الدم الحمراء	
الحاجز القلبي	

3- أيهما أكبر سمكًا: جدار البطين الأيسر أم جدار البطين الأيمن؟ فسر إجابتك.

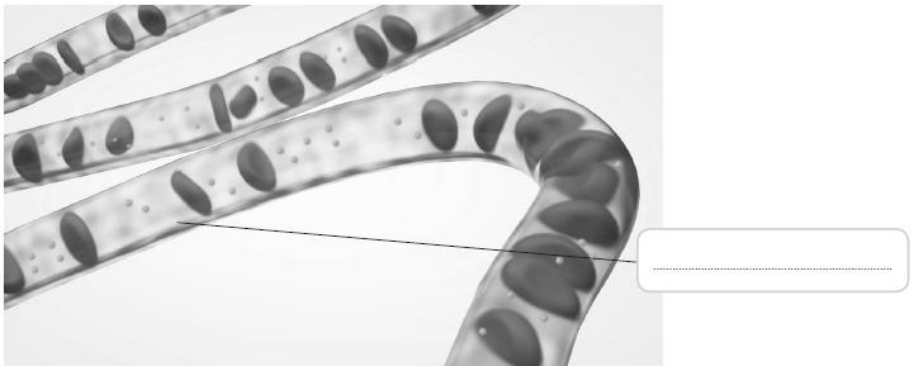
_____

_____

4- قارن بين أنواع الأوعية الدموية وفق الجدول الآتي:

صورة الوعاء	اسم الوعاء	سمك الجدار	القطر الداخلي
			
			
			

5- أكمِل المُخطَّط أدناه من خلال كتابة نوع الوعاء الدّمويّ الذي جدرانه رقيقة. وتسمح بتبادل المواد مع الخلايا:



6- أكمل الفراغات التالية:

أ- ما هي الأوعية الدموية التي تحمل الدم بعيداً عن القلب: _____

ب-أوعية دموية ذات قطر واسع تحتوي على صمامات تحمل الدم إلى القلب: _____

ت-وعاء دموي يخرج من البطين الأيسر وينقل دم مؤكسج: _____