أوراق عمل الرازي لاختبار منتصف الفصل مع الإجابة

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 12:26:03
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 الرازي

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	تقويم ومراجعة وحدة الجهاز الدوري
2	أوراق عمل إثرائية مجمعة وشاملة لاختبار منتصف الفصل غير مجابة
3	أوراق عمل ابن خلدون لاختبار منتصف الفصل مع الإجابة
4	أوراق عمل ابن خلدون لاختبار منتصف الفصل غير مجابة
5	ملخص قصير للوحدة الأولى طبيعة المادة ومكوناتها

قسم العلوم | تدريبات اثرائية | الصف الثامن

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

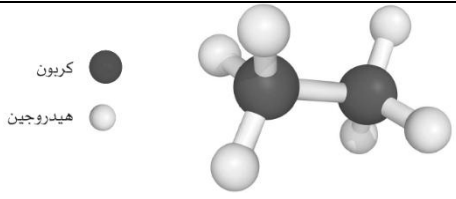
2	أيُّ العبارات الآتية **لا تُعَدّ** جزءًا من نموذج دالتون للذَّرَّة؟		
A	تمتلك الذّرّات نواة	C	الذّرّات مُجسَّمات كُرويّة صُلبة
B	لا يمكن تجزئة الذّرّات	D	ذرّات العنصر نفسه جميعها مُتشابِهة

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

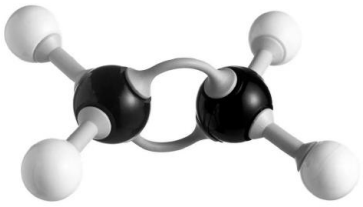
5	ما العبارة الصّحيحة حول كتلة ذرَّة الكربون؟		
A	تساوي تقريبًا كتلة نيوتروناتها	C	تساوي تقريبًا كتلة إلكتروناتها
B	تساوي تقريبًا كتلة بروتوناتها	D	تساوي تقريبًا كتلة نواتها

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	

قسم العلوم | تدريبات اثرائية | الصف الثامن

ثانيًا: أجب عن الأسئلة التالية:



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

2- ما نوع النموذج المستخدم لتمثيل المركب: نموذج الكرة والعصا

اكتب الصيغة الكيميائية للمركب: C_2H_4

3- الصيغة الكيميائية لجزيء حمض الكبريتيك هي H_2SO_4.

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

	عدد الذَّرّات
الهيدروجين	2
الكبريت	1
الأكسجين	4

4- تحتوي ذرّة العنصر **x** على الجُسَيْمات الآتية: 7 بروتونات 7 إلكترونات 7 نيوترونات

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

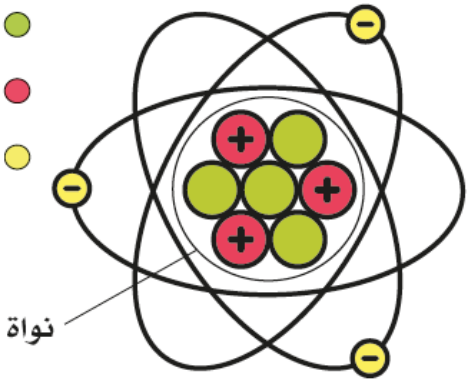
14

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

ما العدد الذري للعنصر Y؟

العدد الذري = عدد البروتونات = 8

5- **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؟**

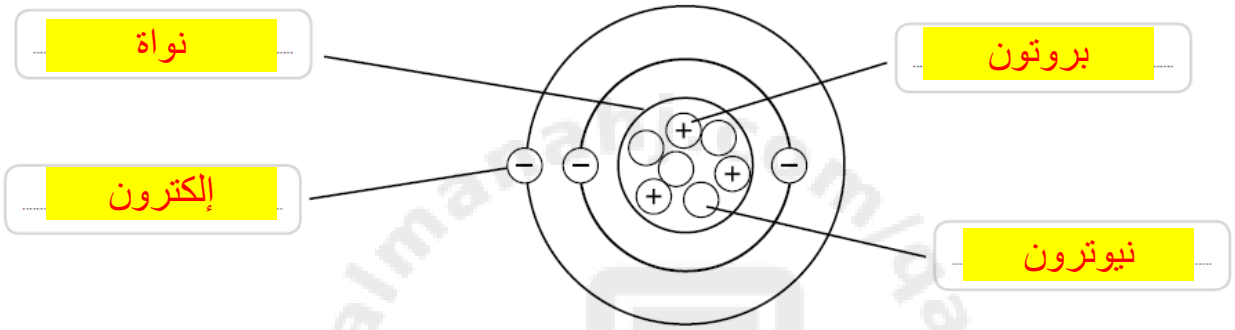
لا، لأن عدد البروتونات الموجبة يساوي عدد الشحنات السالبة

ما هو الرمز الكيميائي لعنصر الأكسجين؟ O

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

الجُزَيْء	N_2H_4	C_2H_5OH
عدد ذرّات الهيدروجين	4	6

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



8- 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.

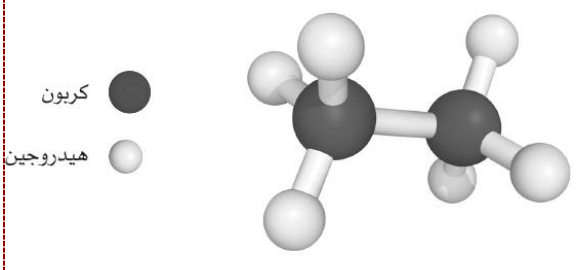
F_2 جزيء عنصر

F_2O جزيء مركب

F ذرة عنصر

O_2 جزيء عنصر

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



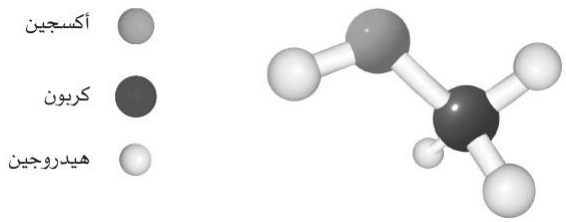
a. اشرَحْ كيف يبيّن النّموذج أنّ الإيثان هو مُركّب .

لاحتوائه على نوعين من العناصر (الكربون والهيدروجين)

b. يبيّن المُخطّط المجاور نموذجًا لمُركّب الميثانول.

اكتب الصّيغة الكيميائيّة لمُركّب الميثانول .

CH_3OH



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

قسم العلوم تدريبات اثرائية الصف الثامن

ثانيًا: أجب عن الأسئلة التالية:

1- حدد نوع التغير لكل من العمليات التالية:

احتراق قطعة خشب: ___ كيميائي ___ تبخر كأس من الماء: ____ فيزيائي ____

تجمد عصير البرتقال: ___ فيزيائي ___ انفجار الألعاب النارية: ___ كيميائي _____

انصهار الجليد: ___ فيزيائي _____ صدأ الحديد: ____ كيميائي ____

2-اذكر أربعة أدلة على حدوث تفاعل كيميائي؟

A- ___ انطلاق غاز _____

B- ___ تكون راسب _____

C- ___ تغير درجة الحرارة _____

D- ___ تغير اللون _____

9- املأ الجدول التالي لكل من التفاعلات الآ

ثاني أكسيد الكربون + بخار ماء → (ضوء وطاقة حرارية) إيثان + أكسجين

نوع التفاعل	احتراق
المتفاعلات	إيثان + أكسجين
النواتج	ثاني أكسيد الكربون + بخار ماء

أكسيد المغنيسيوم + ثاني أكسيد الكربون → (طاقة حرارية) كربونات المغنيسيوم

نوع التفاعل	تفكك حراري
المتفاعلات	كربونات المغنيسيوم
النواتج	أكسيد المغنيسيوم + ثاني أكسيد الكربون

أكسيد الألومنيوم → أكسجين + ألومنيوم

نوع التفاعل	أكسدة
المتفاعلات	أكسجين + ألومنيوم
النواتج	أكسيد الألومنيوم

كلوريد البوتاسيوم + ماء → حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد البوتاسيوم

نوع التفاعل	تعادل
المتفاعلات	حمض الهيدروكلوريك + هيدروكسيد البوتاسيوم
النواتج	كلوريد البوتاسيوم + ماء

10-أكمِل الجدول حول أنواع التَّفاعُلات الكيميائيّة.

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

11-أكمِلْ هذا الجدول حول تفاعُلات بعض العناصر.

المَوادّ المُتفاعِلة	المَوادّ النّاتجة
الكبريت والأكسجين	ثاني أكسيد الكبريت
الكبريت والنّحاس	كبريتيد النحاس

12-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 .

تغير اللون

انطلاق ضوء

b- اذكُر المقصود بمُصطلَح (الأكسدة).

تفاعل العنصر مع الأكسجين

c- اكتُب المُعادَلة اللّفظيَّة لتفاعُل احتراق شريط المغنيسيوم

أكسيد المغنيسيوم ⟶ الأكسجين + المغنيسيوم

13-ما هما الشرطان الواجب توفرهما لحدوث صدأ الحديد؟

الأكسجين

الماء

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

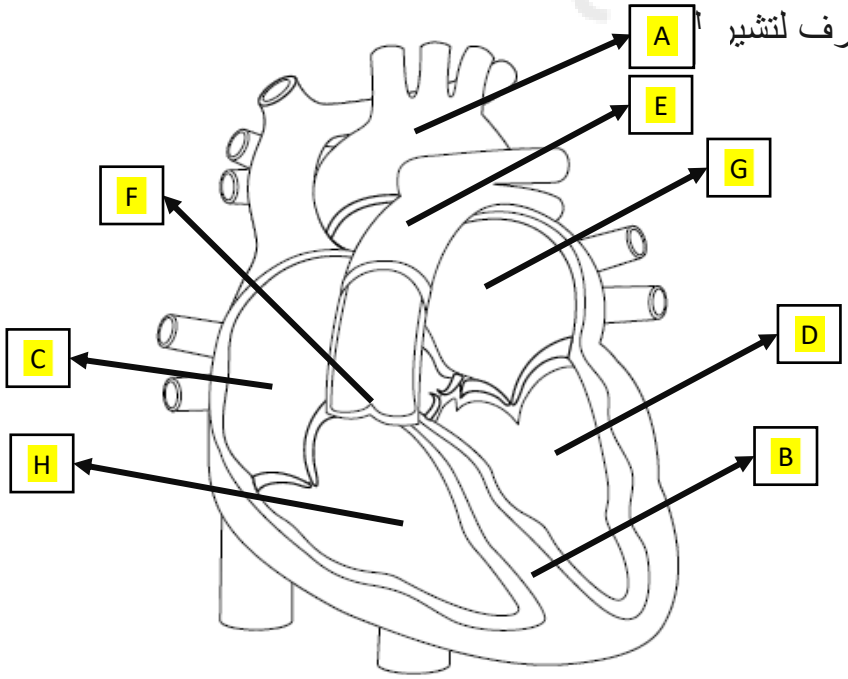
3	ما وظيفة الصّمّامات الموجودة في الأوردة؟			
A	تمنع رجوع الدّم	C	تسمح بتبادُل الغازات
B	تمنع تجلّط الدّم	D	تضخّ الدّم إلى جميع أنحاء الجسم

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



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

قسم العلوم تدريبات اثرائية الصف الثامن

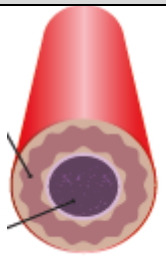
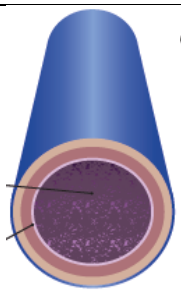
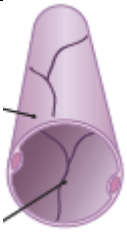
2- أكمِل الجدول الذي يبيّن تركيب ووظيفة أجزاء من الجهاز الدّوريّ .

التركيب	الوظيفة
خلايا الدم البيضاء	الدّفاع عن الجسم ضدّ الأجسام الغريبة
الأوردة الرئوي	نقل الدّم إلى القلب من الرّئتَيْن
الصّمّام الأذين - بطيني	منع عودة الدم إلى الأذين
الصفيحات الدموية	يساعد على تجلط الدم
خلايا الدم الحمراء	نقل الأكسجين في الجسم
الحاجز القلبي	يفصل الجانب الأيمن عن الأيسر

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

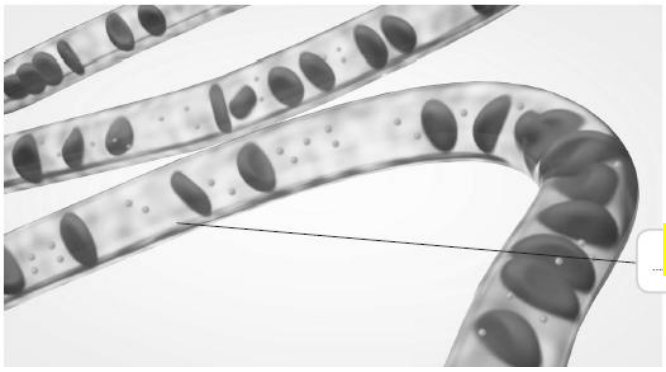
جدار البطين الأيسر _____ لأنه يضخ الدم لكل أنحاء الجسم

4- قارن بين أنواع الأوعية الدموية وفق الجدول الآتي:

صورة الوعاء	اسم الوعاء	سمك الجدار	القطر الداخلي
	الشريان	سميك	متوسط
	الوريد	متوسط	كبير
	الشعيرة الدموية	رقيق جدًا	صغير جدًا

قسم العلوم | تدريبات اثرائية | الصف الثامن

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: ____ **الشرايين** _

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

ت-وعاء دموي يخرج من البطين الأيسر وينقل دم مؤكسج: **الشريان الأبهر**