أوراق عمل 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 11:53:49

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 الأندلس تحضيرية لاختبار منتصف الفصل مجابة
2	أوراق عمل الأندلس تحضيرية لاختبار منتصف الفصل غير مجابة
3	تحميل الجزء الثاني من كتاب الطالب من المعهد الديني مدارس خاصة
4	تحميل الجزء الأول من كتاب الطالب من المعهد الديني مدارس خاصة
5	تحميل الجزء الثاني من كتاب الطالب للتعليم النهاري - طبعة 1447 - 2025 وفق منهاج دولة قطر

الوحدة الأولى – طبيعة المادة ومكوناتها

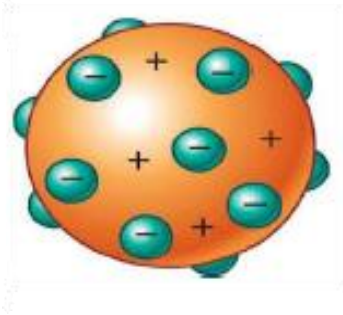
س1:

أ- أكمل الفراغ في الجمل الاتية :

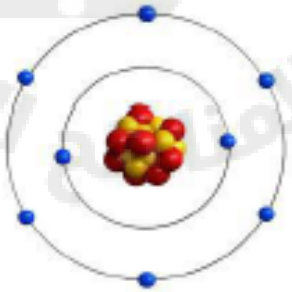
1- ما النموذج الذي يشير ان الذرة كرة مصمتة ولا تنقسم ؟ .....نموذج دالتون...

2- ما النموذج الذي يشير أن الكترونات الذرة تدور حول النواة في أفلاك ثابتة؟ .....نموذج بور...

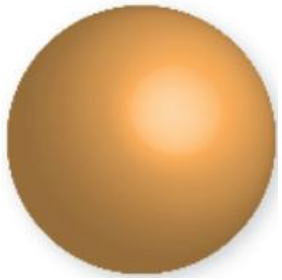
ب. ما اسم النموذج الذري الذي يمثله كل شكل ؟



نموذج .....طومسون.....

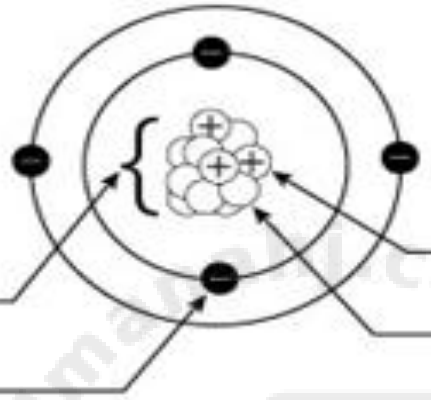


نموذج ...بور.....



نموذج ...دالتون...

س2: أ- حدد مكونات الذرة في الشكل أدناه:



1 النواة
2 إلكترون
3 بروتون
4 نيوترون

ب - أجب عن الأسئلة التالية:

- أي من مكونات الذرة لا يمتلك شحنة ؟ ..... نيوترون .....
- أي من مكونات الذرة يمتلك شحنة موجبة ؟ ..... بروتون .....
- أي من مكونات الذرة يمتلك شحنة سالبة ؟ ..... إلكترون .....

ج – فسر : الذرة متعادلة كهربائيا؟

عدد الشحنات السالبة (البروتونات) = عدد الشحنات السالبة (الالكترونات)

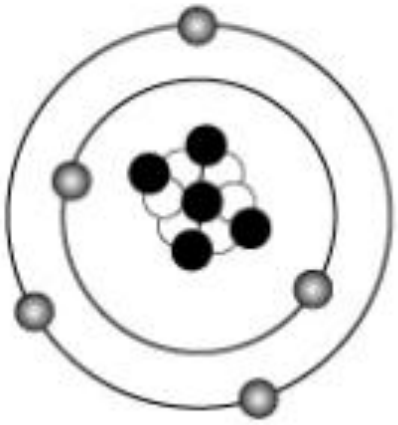
س3:

أ- أكمل بما يناسب:

العدد الذري(لذرة متعادلة كهربائيا) = عدد البروتونات = عدد الإلكترونات

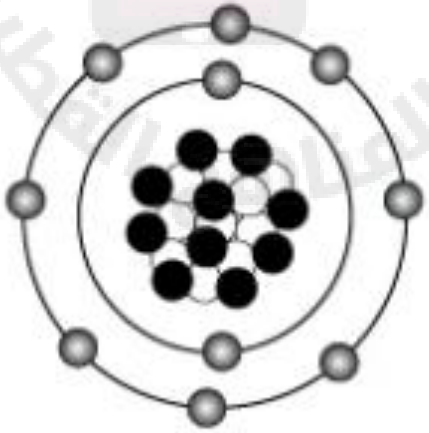
ب - ما العدد الذري لكل عنصر من العناصر الموضحة في الشكل أدناه ؟

5



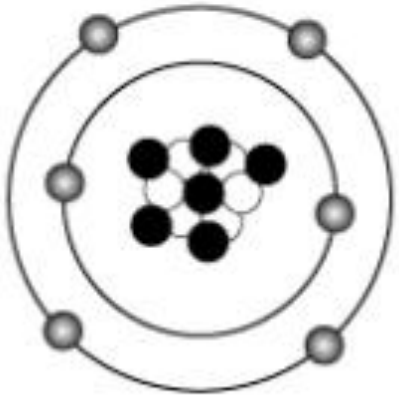
عنصر البورون

10



عنصر النيون

6



عنصر كربون

س4:

أ- أكمل الجدول التالي:

مكونات الذرة	الشحنة	الكتلة (amu)
البروتون	موجبة	1
النيوترون	لا يمتلك شحنة	1
الإلكترون	سالبة	$\frac{1}{1840}$

ب – فسر : تتركز كتلة الذرة في نواتها؟

احتواء النواة على البروتونات و النيوترونات.....

س5:

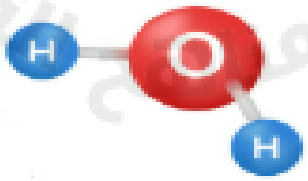
أ- أكمل الجدول التالي.

العنصر	الكربون	الكالسيوم	الهيدروجين	الذهب	الحديد	البوتاسيوم
الرمز	C	Ca	H	Au	Fe	K

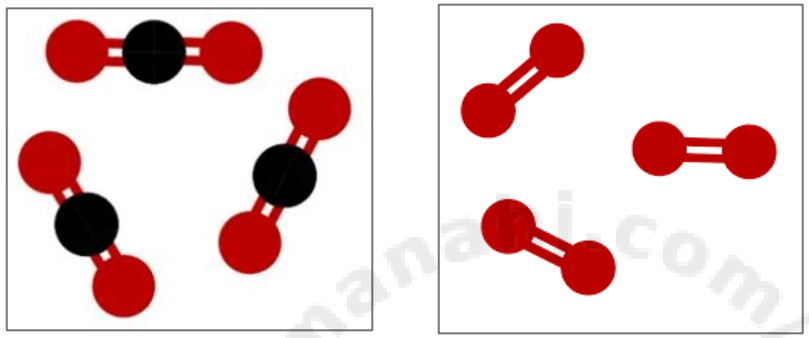
ب – فسر : يعتبر الماء مركب؟

لأنه يتكون من عنصري الهيدروجين و الأكسجين

ج – حدد طرق تمثيل جزئ الماء؟

H_2O		
الصيغة الكيميائية	نموذج الكرة و العصا	نموذج ملء الفراغ

س6 :اعتمد الشكل المجاور للإجابة عما يلي:



a b

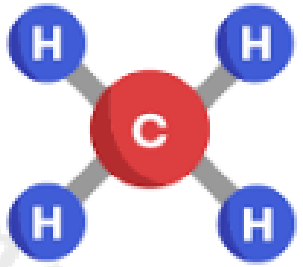
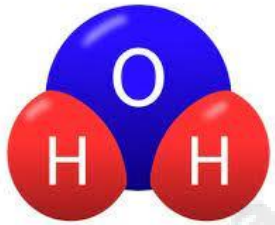
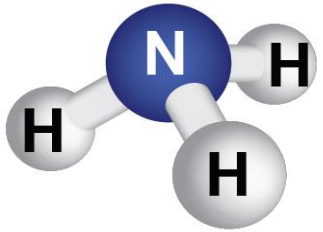
أ- ما نوع النموذج في كل من الشكل a-b ؟ ...نموذج ملء الفراغ...

ب - ما نوع الجزيء a ؟.....جزيء عنصر.... والسبب يحتوي على نوع واحد من الذرات

ج- ما نوع الجزيء b ؟.....جزيء مركب... والسبب يحتوي على نوعين من الذرات...

د- ماذا تمثل العصي في كلا الشكلين ؟ .الروابط الكيميائية.....

س7 :أكمل الجدول التالي:

النموذج	 جزيء الميثان	 جزيء الماء	 جزيء الأمونيا
نوع النموذج	الكرة و العصا	ملء الفراغ	الكرة و العصا
نوع الجزيء	مركب	مركب	مركب
الصيغة الكيميائية	CH_4	H_2O	NH_3

الوحدة الثانية ـ التغيرات الكيميائية

س1:

أ- أكمل الفراغ في العبارة الاتية :

a- في التغير الكيميائي ينتج مواد جديدة بينما في التغير الفيزيائي ..لا ينتج مواد جديدة

b- التغير الفيزيائي قابل للانعكاس بينما التغير الكيميائي ....غير قابل للانعكاس

ب ـ صنف الأمثلة التالية في الجدول:

تعفن الغذاء ـ انصهار المثلجات ـ اشتعال عود الثقاب ـ ذوبان الملح ـ غليان الماء ـ نضج الثمار

التغيرات الفيزيائية	التغيرات الكيميائية
انصهار المثلجات ذوبان الملح غليان الماء	تعفن الغذاء اشتعال عود الثقاب نضج الثمار

س2:

أ- حدد الدليل من التفاعلات الكيميائية التالية :

التفاعل الكيميائي	دليل التفاعل
1- يظهر اللون الأزرق عند إضافة محلول اليود إلى النشا.	تغير اللون
2- يحترق شريط المغنيسيوم عند إشعاله في الهواء الجوي مظهرا وميضا نتيجة التفاعل.	انبعاث ضوء
3- يتصاعد غاز الهيدروجين عند وضع الخارصين في حمض الهيروكلوريك المخفف.	تصاعد غاز
4- يترسب كلوريد الفضة عند تفاعل نيترات الفضة مع كلوريد الصوديوم.	تكون راسب

ب- أكتب المصطلح العلمي لكل مم يلي:

1- خليط يتكون من مادة تذوب في مادة أخرى: .....المحلول.....

2- المادة الصلبة التي تتكون نتيجة تفاعل كيميائي وتنفصل عن المحلول : .....الراسب.....

س3: ضع دائرة حول الجواب الصحيح :

1- ما العناصر المكونة لمركب أكسيد النحاس؟

A. الرصاص والاكسجين

B. النحاس والاكسجين

C. الرصاص والكربون

D. الرصاص والهيدروجين

2- أي من الاتي يمثل تغير فيزيائي؟

A. تكون الصدأ

B. انصهار الشمع

C. اشتعال المغنيسيوم

D. اشتعال الورقة

3- أي مما يلي يحدث في التفاعل الكيميائي؟

A. يتغير عدد الذرات

B. يتغير نوع الذرات

C. يتغير رموز العناصر

D. يتغير ترتيب الذرات

4- أي من الاتي يمثل تغير كيميائي؟

A. كسر الزجاج

B. ذوبان السكر

C. تبخر الماء

D. تعفن الخبز

amanahj.com/ga 2025 موقع المناهج الكويتية

س4 :

أ-حدد نوع التفاعل في الاتي؟

a) استخدام معجون الأسنان للحد من الحموضة البكتيرية داخل الفم. ..تفاعل التعادل.....

b) العملات التي تعرضت للصدأ . .....تفاعل الأكسدة.....

a) تحلل كربونات الكالسيوم بالتسخين لتكوين أكسيد الكالسيوم و ثاني أكسيد الكربون . تفاعل التفكك الحراري

ب - أكمل المعادلة التالية:

.....ملح..... + ...ماء..... ⟶ حمض + قاعدة

❖ حدد المواد المتفاعلة في التفاعل السابق؟ .....حمض + قاعدة.....

❖ حدد المواد الناتجة في التفاعل السابق؟ .....ملح + ماء.....

س5 : أكمل المعادلات الاتية بشكل صحيح وحدد نوع كل تفاعل.

① وقود + أكسجين ⟶ .....بخار الماء..... + ثاني أكسيد الكربون.....

نوع التفاعل : التعادل

دليل التفاعل : انطلاق ضوء وحرارة

② فلز + أكسجين ⟶ .....أكسيد الفلز.....

نوع التفاعل : الأكسدة

دليل التفاعل : تغير اللون

③ كربونات الفلز ⟶ (التسخين) ..... + ثاني أكسيد الكربون

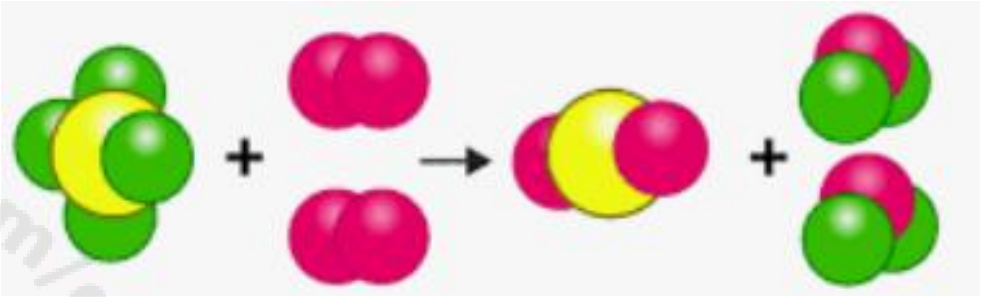
شرط التفاعل

نوع التفاعل : التفكك الحراري

دليل التفاعل : تصاعد غاز

س 6 - ماذا يحدث لكل من الآتي في التفاعل الكيميائي؟

عدد الذرات	لا يتغير
نوع الذرات	لا يتغير
ترتيب الذرات	يتغير



س 7- أكتب معادلات كيميائية لفظية للتفاعلات التالية؟

أ- يتآكل الحديد بسبب تفاعله مع الأكسجين ليتكون أكسيد الحديد (صدأ الحديد).

أكسيد الحديد ⟵ الأكسجين + الحديد

ب - تحلل كربونات النحاس عند تسخينها إلى أكسيد النحاس وثاني أكسيد الكربون.

ثاني أكسيد الكربون + أكسيد النحاس ⟵ كربونات النحاس

الوحدة الثالثة – الجهاز الدوري

أ- يتكون الجهاز الدوري من .....القلب..... و ...الأوعية الدموية..... و ...الدم.....

ب – يزود الجهاز الدوري جميع خلايا الجسم بالغذاء و ....الأكسجين..

ج – تتكون الأوعية الدموية من ....الشرايين.... ، ....الأوردة..... والشعيرات الدموية

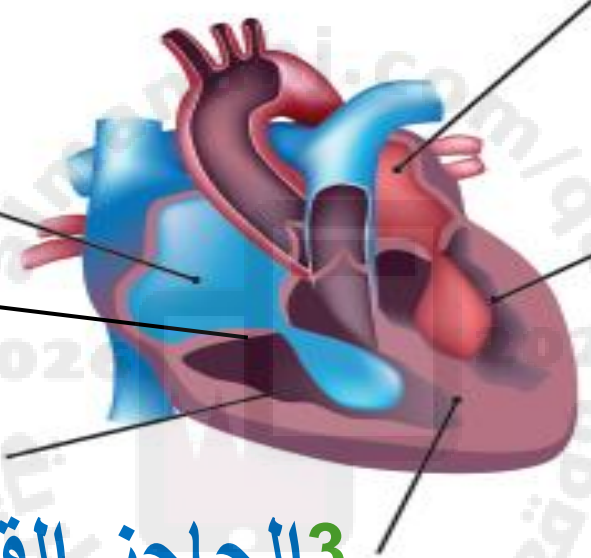
د – ..الشعيرات الدموية.. تتميز بجدران رقيقة جدا تمكن المواد من الانتقال من و إلى الخلايا.

هـ – تنقل .....الأوردة..... الدم من جميع أجزاء الجسم الى القلب.

و – تنقل .....الشرايين..... الدم من القلب إلى جميع أجزاء الجسم.

س 2 –

أ- أكتب أسماء الأجزاء المشار اليها بالشكل المجاور والتي توضح أجزاء القلب :



1 الأذين الأيسر

2 البطين الأيسر

3 الحاجز القلبي

4 البطين الأيمن

5 الصمام الأذيني البطيني

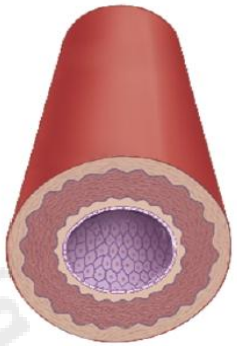
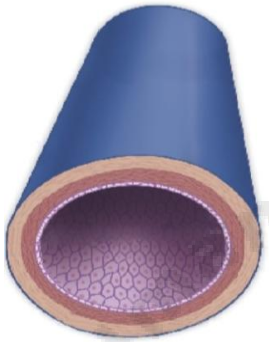
6 الأذين الأيمن

ب- ما الذي يفصل البطين الايسر عن البطين الأيمن ؟ .....الحاجز القلبي..

ج - أي جانب من القلب يتدفق فيه دم يحتوي على أكسجين أقل؟ .....الجانب الأيمن..

د - أي جانب من القلب يتدفق فيه دم يحتوي على الكثير من الأكسجين؟ ....الجانب الأيسر...

س3 :أكمل الجدول التالي:

أشكال الأوعية الدموية			
اسم الوعاء	الشريان	الوريد	الشعيرة الدموية
سمك الجدار	سميك	متوسط	رقيق جدا
تفسير الاختلاف في سمك الجدار	كي تتحمل الضغط المرتفع للدم	لأن ضغط الدم فيها منخفض	تمكن المواد من الانتقال و بسهولة منها و إليها

س4 :أجب عن الأسئلة التالية:

أ- ما اسم الوعاء الدموي الذي يعيد الدم المؤكسج من الرئتين إلى القلب ؟ ...الوريد الرئوي....

ب- ما اسم الوعاء الدموي الذي يعيد الدم غير المؤكسج من الجسم الى القلب ؟ ...الوريد الأجوف...

ج- ما وظيفة الصمامات في القلب؟

.....تمنع تدفق الدم في الاتجاه المعاكس.....

د- وضح كيف يتلاءم تركيب الشعيرات الدموية مع وظيفتها ؟

جدران الشعيرات رقيقة جدا تمكن المواد من الانتقال بسهولة منها و إليها

س5 :أكتب المصطلح العلمي لكل مم يلي:

أ- وعاء دموي له جدار سميك و يتحمل الضغط العالي للدم : .....الشريان.....

ب- وعاء دموي ذو جدار رقيق يسمح بنقل المواد من و إلى الخلايا: ..الشعيرة الدموية....

ج- أوعية دموية معظمها يحتوي على صمامات : .....الأوردة.....

د- تراكيب في القلب و الأوردة تمنع اتجاه الدم في الاتجاه المعاكس: .....الصمامات.....

ه- تركيب يفصل الجزء الأيسر للقلب عن الجزء : ....الحاجز القلبي.....