تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

أوراق عمل اختر الإجابة الصحيحة في الوحدة الأولى (طبيعة المادة ومكوناتها)

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 17-10-2024 21:46:04

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 حفصة الإعدادية للبنات

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 إثرائية غير محلولة في الوحدة الثانية (التغيرات الكيميائية)
2	أوراق عمل إثرائية للوحدة الأولى (طبيعة المادة ومكوناتها)
3	أوراق عمل إثرائية غير محلولة في الوحدة الثالثة (الجهاز الدروي)
4	أوراق عمل إثرائية غير محلولة في الوحدة الثانية (أنواع التغيرات الكيميائية)

المزيد من الملفات بحسب المستوى الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

5	أوراق عمل إثرائية محلولة في الوحدة الثانية (أنواع التغيرات الكيميائية)

الوحدة الأولى : طبيعة المادة ومكوناتها

أولاً : اختر الإجابة الصحيحة

1.أي النماذج الذرية التالية اعتبر أن الذرة كرة مصمتة مشحونة بشحنة موجبة وتنتشر عليها شحنات سالبة؟

(a) نموذج طومسون (b) نموذج دالتون (c) نموذج رذرفورد (d) نموذج بور

2.ما هو أصغر جزء بالمادة ولا يمكن تجزئته؟

(a) العنصر (b) المركب (c) المخلوط (d) الذرة

3.أي النماذج الذرية التالية أثبت أن الإلكترونات تدور حول النواة في مستويات (أفلاك)طاقة حول النواة؟

(a) نموذج طومسون (b) نموذج دالتون (c) نموذج رذرفورد (d) نموذج بور

4.أي مكونات الذرة يحمل شحنة موجبة ويوجد داخل النواة؟

(a) النيوترونات (b) الإلكترونات (c) البروتونات (d) النيوكليدات

5.أي من التالي يمثل مركب الأمونيا؟

(a) H_2O (b) CH4 (c) NH_3 (d) Co_2

6.ما هي المادة النقية التي تتكون من اتحاد عنصرين أو أكثر بنسب وزنية ثابتة؟

(a) العنصر (b) المركب (c) المخلوط (d) الذرة

7.أي النماذج الذرية التالية فسرت الذرة على أنها كرة مصمتة وأن ذرات العنصر الواحد متشابهة؟

(a) نموذج طومسون (b) نموذج دالتون (c) نموذج رذرفورد (d) نموذج بور

8.أي مكونات الذرة يحمل شحنة سالبة ويوجد خارج النواة؟

(a) النيوترونات (b) الإلكترونات (c) البروتونات (d) النيوكليدات

9.ما هي الصيغة الكيميائية للماء؟

(a) H_3O (b) H_2O_2 (c) H_2S (d) H_2O

10.ما هو الجزيء الذي يتكون من ذرات متماثلة (من نفس النوع)؟

(a) جزيء العنصر (b) جزيء المركب (c) جزيء مخلوط (d) جزيء الماء

11. ما هو الجزيء الذي يتكون من ذرات عناصر مختلفة؟

(a) جزيء العنصر (b) جزيء المركب (c) جزيء مخلوط (d) الذرة

12. ماذا تتوقع أن تتكون الصيغة الكيميائية لجزيئات السكر الموجودة في دولة المكسيك. إذا علمت أن جزيئات السكر الموجودة بدولة قطر هي $C_6H_{12}O_6$ ؟

C_6H_6 (a) C_6H_5OH (b) $C_6H_6O_6$ (c) $C_6H_{12}O_6$ (d)

ثانياً: أجب عن الأسئلة الآتية

1. اذكر أهم النتائج التي توصل إليها رذرفورد عن الذرة؟

.....

.....

2. إذا كان العدد الذري لعنصر (X) = 14 كم يكون عدد البروتونات وعدد الإلكترونات لهذا العنصر؟

عدد البروتونات = ... عدد الإلكترونات = ...

3. حدد أي من الرموز والصيغ الكيميائية الآتية عنصر وأيها مركب ؟

الرمز / الصيغة الكيميائية	عنصر	مركب
O_2		
NH_3		
CH_4		
Cu		
H_2O		

4. أكمل الجدول التالي والذي يوضح ما قام به العلماء للتعرف على بنية الذرة

العالم		ما قام به العالم	رقم الإجابة
طومسون	a	أثبت أن شجنة النواة موجبة وأن كتلة الذرة بداخلها	
بور	b	أثبت وجود الجسيمات المتعادلة داخل النواة وسماها نيوترونات	
رذرفورد	c	أثبت أن الذرة كرة مصمتة تنتشر عليها شحنات سالبة وسماها الكترونات	
شادويك	d	أثبت أن الإلكترونات السالبة تدور حول النواة في أغلفة تعرف بمستويات طاقة	

5. إذا علمت أن نواة ذرة الصوديوم تحتوي بداخلها شحنات موجبة تسمى بروتونات وعددها (11). أجب عن التالي

a. كم يكون عدد الإلكترونات السالبة التي تدور حول ذرة الصوديوم؟

.....

b. كم يكون العدد الذري لذرة الصوديوم؟

.....

6. من خلال دراستك لجهاز فولتامتر هوفمان أجب عما يلي:

a. صحح الخطأ في كل عبارة و أكتب التصحيحين القوسين:

1. يستخدم جهاز هوفمان في التحليل الكهربائي <u>للميثان</u> (----------)

2. بالتحليل الكهربائي للماء وجد أن غاز الهيدروجين يتصاعد عند القطب <u>الموجب</u> (----------)

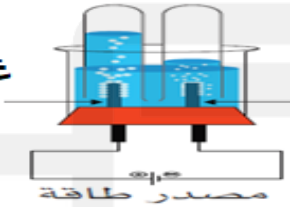
3. بالتحليل الكهربائي للماء وجد أن غاز الأكسجين يتصاعد عند القطب <u>السالب</u> (----------)

4. يمكن الكشف عن غاز الهيدروجين عنما يسبب <u>ضوءقوي</u> عند تقريب عود خشب مشتعل (----------)

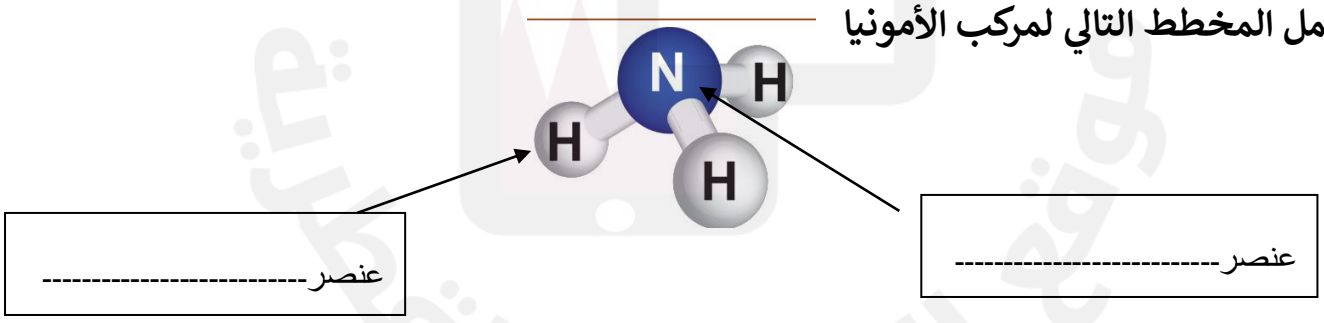
5. يمكن الكشف عن غاز الأكسجين عنما يسبب <u>إطفاء</u> عود خشب متوهج (----------)

6. إذا كان حجم غاز الهيدروجين 40 فإن حجم غاز الأكسجين 80 (----------)

b. حدد القطب السالب والموجب على الرسم بناءاً على الغاز المتكون.



C. أكمل المخطط التالي لمركب الأمونيا



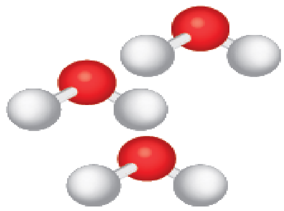
d. ما أنواع نماذج الجزيئات وما الهدف منها؟

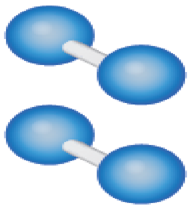
.....

.....

.....

7. حدد نوع نموذج الجزيئات (نموذج الكرة والعصا – نموذج الجزيئات) أسفل كل شكل من الأشكال التالية





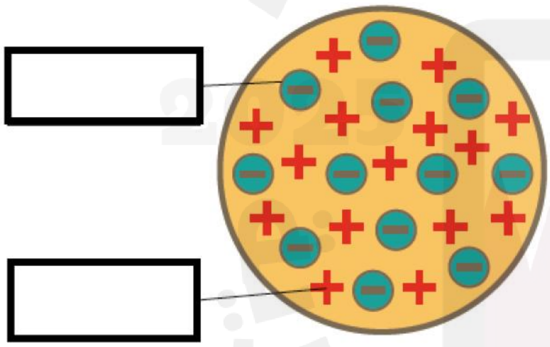
8. أكمل الجدول التالي

العنصر	العدد الذري	عدد البروتونات	عدد الإلكترونات
Ne	10	....	....
Li	....	3	....
Ca	20	....	20
Mn	....	25	....

9. عرف العدد الذري لعنصر. IIIIIIIIIIIIIIIIIIIIIIIIIIIIIIIII

....

10. ادرس الشكل التالي ثم أجب عن الأسئلة التالية



أ. أكمل البيانات على الرسم

ب. ما اسم النموذج الذري يمثله الشكل ؟

....

ج. ما اسم الشحنات الموجبة ؟

....

د. ما اسم الشحنات السالبة؟ ومن العالم الذي اكتشف الشحنات السالبة؟

....

هـ. تتركز معظم كتلة الذرة في النواة. هل العبارة السابقة صحيحة ام خاطئة ولماذا ؟

....

الوحدة الثانية : التغييرات الكيميائية

1. أي من العمليات التالية تعتبر تغير فيزيائي انعكاسي؟

(a) صدأ الحديد (b) احتراق الخشب (c) تبخر المطر (d) تغير لون مسحوق مادة بالحرارة

2. أي من العمليات التالية تعتبر تغير كيميائي غير انعكاسي؟

(a) تكاثف البخار (b) تجمد الشمع (c) تقطيع ورقة (d) تعفن الخبز

3. أي من التالي يعد مثالا على تفاعل احتراق ؟

(a) صدأ الحديد (b) تعفن الفواكه (c) تجمد الماء (d) اشتعال غاز الهيدروجين

4. بماذا نسمي تفاعل الحديد مع أكسجين الهواء الجوي ؟

(a) أكسدة (b) احتراق (c) تفكك حراري (d) تعادل

5. أي التغيرات التالية ينتج عنه مادة جديدة؟

(a) انفجار بالون (b) كسر طاولة خشبية (c) انصهار الثلج (d) انفجار ألعاب نارية

6. أي المتفاعلات التالية تكون أكسيد النحاس؟

(a) أكسجين+ كبريت (b) حديد+ كبريت (c) أكسجين+ نحاس (d) كلور+ نحاس

7. إذا تفككت مادة كربونات مغنيسيوم بالحرارة فما الغاز الناتج عن تفككها ؟

(a) الأكسجين (b) ثاني أكسيد الكربون (c) النيتروجين (d) بخار الماء

8. أي من التالي لا ينطلق عنه ضوء وحرارة؟

(a) صدأ الحديد (b) احتراق فتيل شمعة (c) احتراق الخشب (d) اشتعال غاز الهيدروجين

9. ما المادة (X) الناتجة من التفاعل المقابل؟ X → أكسجين + فلز

(a) كلوريد الفلز (b) كلوريد الفلز (c) أكسيد الفلز (d) ثاني أكسيد الكربون

10. ما هي المواد المتفاعلة في المعادلة التالية؟ أكسيد الألومنيوم → أكسجين + ألومنيوم

(a) أكسيد الألومنيوم (b) الأكسجين فقط (c) الألومنيوم فقط (d) الأكسجين والألومنيوم

11. ما هي المادة الناتجة في المعادلة التالية؟ كلوريد الكالسيوم → كلور + كالسيوم

(a) كلوريد الكالسيوم (b) الكلور فقط (c) الكالسيوم فقط (d) الكلور والكالسيوم

ثانياً: أجب عن الأسئلة الآتية

1. أكمل الجدول التالي مصنفاً العمليات التالية إلى تغير كيميائي وتغير فيزيائي بوضع علامة (√)

رقم العملية	العملية	تغير كيميائي	تغير فيزيائي
1	غليان الماء داخل غلاية		
2	اشتعال الألعاب النارية		
3	تغير شكل زجاجة بلاستيكية نتيجة الضغط عليها باليد		
4	ترك مسامير من الحديد في جو من الرطوبة معرضة للهواء		
5	انصهار المثلجات		
6	تسخين مسحوق مادة بالحرارة فنتج عنها مادة جديدة		

2. أكمل الجدول التالي بوضع علامة (√) أمام العبارة المناسبة لنوع التفاعل.

نوع التفاعل	احتراق	أكسدة	تفكك حراري	تعادل
تفاعل المادة مع الأكسجين ولا ينطلق عنه ضوء وحرارة				
تفاعل المادة مع الأكسجين و ينطلق ضوء وحرارة				
تفاعل الحمض مع القلوي لينتج عنه الملح والماء				
تسخين مادة واحدة بالحرارة لينتج عنه مادتين أو أكثر				

3.اكتب المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل عبارة من العبارات الآتية

1.تغير فيزيائي تتحول فيه المادة الصلبة لسائلة بالتسخين وهو قابل للانعكاس ( )

2.مادة صلبة تتكون نتيجة تفاعل كيميائي وتترسب في المحلول ( )

3.تفاعل كيميائي تتفكك فيه مادة واحدة بالحرارة لينتج مادتين أو أكثر ( )

4.تفاعل المادة مع الأكسجين دون انطلاق حرارة أو ضوء ( )

5. تفاعل المادة مع الأكسجين مع انطلاق حرارة أو ضوء ( )

6.مركبات تنتج من اتحاد المادة مع الأكسجين ( )

4. حدد المواد المتفاعلة والناتجة في المعادلات الآتية ونوع التفاعل

أكسيد الألومنيوم → أكسجين + ألومنيوم

المواد المتفاعلة	المواد الناتجة	نوع التفاعل
.....+.....	.....	.....

أكسيد خارصين + ثاني أكسيد الكربون $\xrightarrow{\Delta}$ كربونات خارصين

المواد المتفاعلة	المواد الناتجة	نوع التفاعل
.....	.....+.....	.....

ماء + كلوريد ماغنيسيوم → هيدروكسيد ماغنسيوم + حمض هيدروكلوريك

المواد المتفاعلة	المواد الناتجة	نوع التفاعل
.....+.....	.....+.....	.....

5. اكتب المعادلة العامة لتفاعل التعادل ؟

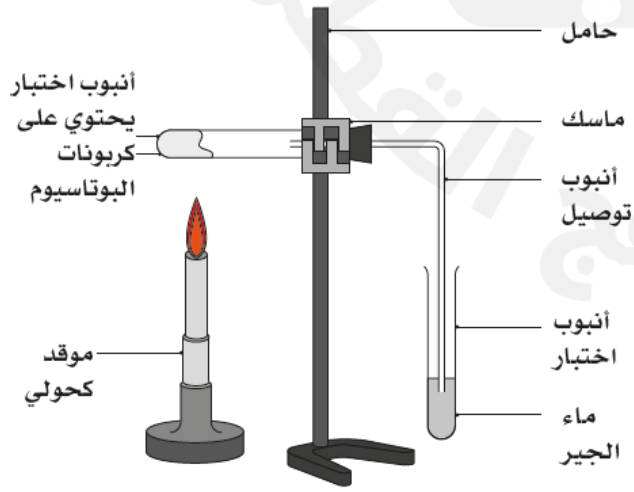
.....

.....

6. أعط مثالاً على تغير الكيميائي وآخر فيزيائي من بيئتك ؟

.....

7.ادرس الشكل التالي ثم أجب عما يلي من أسئلة



a. ما نوع التفاعل الذي يبينه الشكل ؟

.....

b. ما هو الغاز المتصاعد من التفاعل ؟

.....

C. كيف يمكنك التعرف على الغاز الناتج ؟

.....

الوحدة الثالثة : الجهاز الدوري

أولاً : اختر الإجابة الصحيحة

1. ما هو الشريان الذي يتصل بالقلب ويحمل دم به كمية قليلة من الأكسجين؟

(a) الشريان الأبهر (b) الشريان الأورطي (c) الوريد الرئوي (d) الشريان الرئوي

2. ما الذي يوجد في الأوردة الكبيرة و القلب ويعمل على سريان الدم في اتجاه واحد ومنع سريانه في الاتجاه المعاكس؟

(a) الصمام (b) الأذين (c) البطين (d) الإجابات الثلاثة صحيحة

3- أي أجزاء القلب التالية يستقبل الدم الغير مؤكسج من الجسم؟

(a) الأذين الأيمن فقط (b) الأذين الأيسر فقط (c)الأذينين الأيمن والأيسر (d) البطينين الأيمن والأيسر

4- أي أجزاء القلب التالية يضخ الدم من القلب إلى الرئتين؟

(a) الأذينين الأيمن والأيسر (b) البطين الأيسر فقط (c) البطينين الأيمن والأيسر (d) البطين الأيمن فقط

5. أي مما يلي غير صحيح عن الشريان الأبهر (الأورطي) ؟

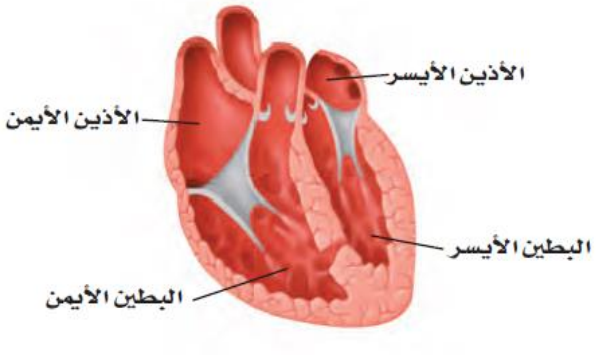
(a) أكبر شريان بالجسم (b) ينقل دم مؤكسج (c) ينقل دم غير مؤكسج (d) ينقل الدم المؤكسج لجميع أجزاء الجسم

ثانياً: أجب عن الأسئلة الآتية

أكمل الجدول التالي والذي يوضح الفروق الرئيسية بين الأوعية الدموية في جسم الإنسان

وجه المقارنة	الشرايين	الأوردة	الشعيرات الدموية
سمك الوعاء			
اتجاه الدم			
نوع الدم			
وجود الصمام			
ضغط الدم			
عدد الطبقات			
القطر الداخلي			

ثالثاً : ادرس الشكل جيدًا ثم أجب :



1- وضح نوع الدم في البطين الأيمن؟ .....

2- ما الشريان الذي يوزع الدم للجسم بعد انقباض البطين الأيسر؟

.....

3- أي حجرات القلب تستقبل دم غير مؤكسج؟

.....

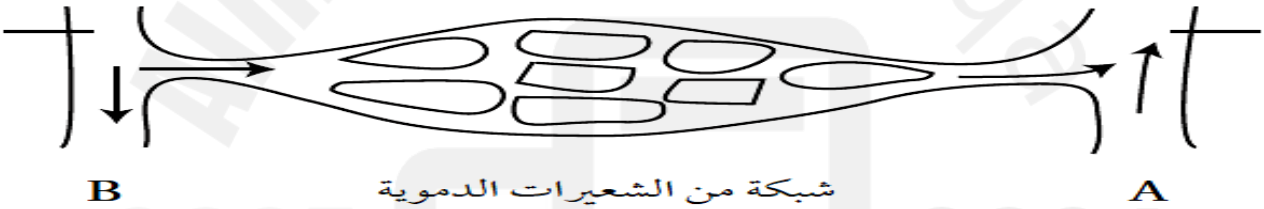
4- ما أهمية الحاجز القلبي؟

.....

5- لماذا يكون جدار البطين الأيمن أقل سُمكاً من جدار البطين الأيسر

.....

رابعاً : ادرس الشكل جيداً ثم أجب عما يليه من أسئلة



1- ما نوع الوعاء الدموي (A) إذا علمت أنه ينقل الدم من العضلات إلى القلب ؟ .....

2- ما نوع الوعاء الدموي (B) إذا علمت أنه ينقل الدم من القلب إلى العضلات ؟ .....

خامساً : أجب عما يلي

1. ما الدور الذي تؤديه الصمامات؟ مع ذكر أمثلة لها من خلال دراستك لتركيب القلب

.....

.....

.....

.....