شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج القطرية

نماذج اختبارات في طبيعة المادة والتغيرات الكيميائية والجهاز الدوري

موقع المناهج ⇦ المناهج القطرية ⇦ المستوى الثامن ⇦ علوم ⇦ الفصل الأول ⇦ الملف

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-10-04 19:09:42

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الثامن

روابط مواد المستوى الثامن على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب المستوى الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

1	كتاب الطالب الجزء الثاني
2	كتاب الطالب الجزء الأول
3	تدريبات دعم وإثراء منتصف الفصل مدرسة الفرقان
4	كتاب الطالب الجزء الثاني
5	كتاب الطالب الفصل الأول الجزء الثاني 2022-2023

تدريبات إثرائية في مادة

منتصف الفصل الدراسي الأول

لعام 2023-2024

الصف الثامن

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 طاقة محددة؟

(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 لا يعد عنصراً؟

(a) H_2 (b) Fe (c) NH_3 (d) Co

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 نفس النوع من الذرات؟

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

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 شحنة 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 النيون تحتوي بداخلها شحنات موجبة تسمى بروتونات وعددها (10). أجب عما يليه

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

.....

b. كم يكون العدد الذري لذرة النيون؟

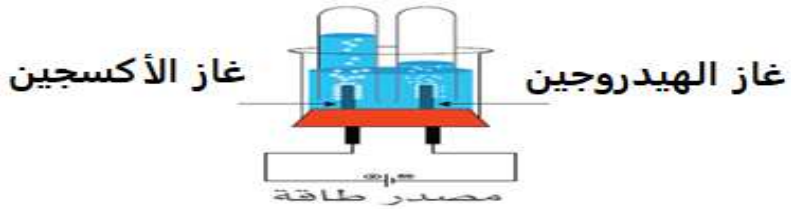
.....

6. من خلال دراستك لجهاز التحليل الكهربائي للماء (جهاز فولتامتر هوفمان) أجب عما يلي

a. ضع علامة (√) أما م العبارة الصحيحة وعلامة (×) أمام العبارة الخاطئة

1. بالتحليل الكهربائي للماء وجد أن غاز الهيدروجين حجمه ضعف حجم غاز الأكسجين ( )
2. بالتحليل الكهربائي للماء وجد أن غاز الهيدروجين يتصاعد عند القطب السالب ( )
3. بالتحليل الكهربائي للماء وجد أن غاز الأكسجين يتصاعد عند القطب السالب ( )
4. بالتحليل الكهربائي للماء وجد أن غاز الأكسجين يتصاعد عند القطب الموجب ( )
5. وجد في جهاز هوفمان أن عدد ذرات غاز الأكسجين إلى عدد ذرات الهيدروجين هي (2:1) ( )
6. إذا كان حجم الغاز على القطب الموجب $2Cm^3$ فإن حجم الغاز على القطب السالب هي $4Cm^3$ ( )

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



C. أكمل المخطط التالي

الصيغة الكيميائية لمركب.....

H_2O

رمز عُنصر.....

رمز عُنصر.....

يُبيِّن هذا الرقم وجود ذرَّتي.....

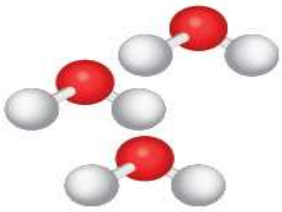
d. ما أنواع نماذج الجزيئات وما الهدف منها؟

.....

.....

.....

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



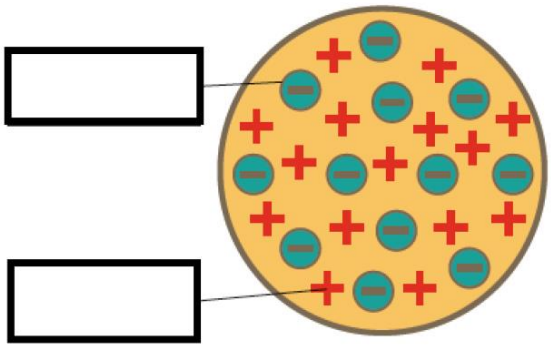
8. أكمل الجدول التالي

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

9. قارن بين عدد البروتونات بين النيون Ne وعدده الذري 10 والبورون B وعدده الذري 5

.....

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. ما هي العملية التي لا تدل على حدوث تغيير كيميائي؟

(a) صدأ الحديد (b) احتراق الخشب (c) انصهار الثلج (d) تغير لون مسحوق مادة بالحرارة

2. كلاً مما يلي يدل على تغيير كيميائي فيما عدا .....

(a) تكون راسب (b) تصاعد غاز (c) تغير الحرارة (d) تقطيع الورق

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 من التالي غير قابل للانعكاس لأنه نتج عنه مواد جديدة؟

(a) تبخر الماء (b) كسر طاولة خشبية (c) انصهار الثلج (d) الرماد الناتج من الاحتراق

6. أي المواد التالية تكون كلوريد الكالسيوم؟

(a) الصوديوم والكلور (b) الصوديوم والكالسيوم (c) الكلور والباريوم (d) الكالسيوم والكلور

7. إذا تفككت مادة كبريتات النحاس المائية بالحرارة فماذا ينتج من تفككها؟

(a) كبريتات نحاس وبخار ماء (b) كبريتات نحاس فقط (c) بخار ماء فقط (d) لا توجد إجابة صحيحة

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 الغاز(X) المتصاعد من التفاعل المقابل؟ هيدروكسيد الفلز + غاز X → ماء + فلز

(a) الهيدروجين (b) النيتروجين (c) الكلور (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 ؟

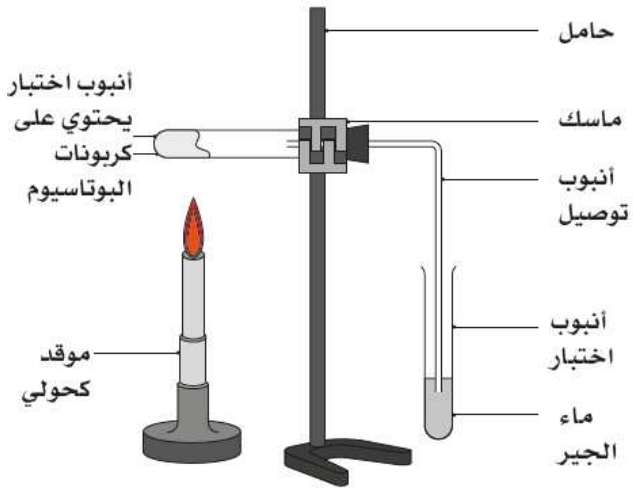
.....

.....

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 من الخارج؟

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

4- أي أجزاء القلب التالية يضخ الدم خارج القلب إلى جميع أجزاء الجسم؟

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

5. كلاً مما يلي صحيح عن الشريان الأبهر الأورطي فيما عدا .....

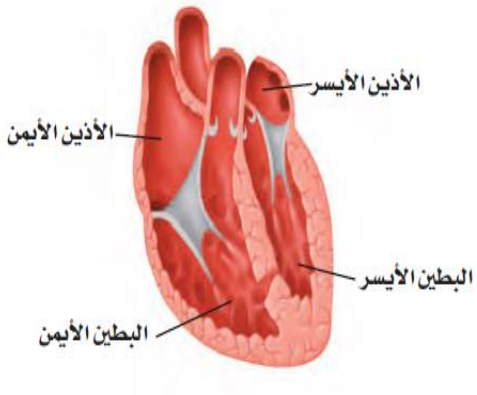
(a) أكبر شريان بالجسم (b) ينقل دم مؤكسج (c) ينقل دم غير مؤكسج (d) ينقل الدم المؤكسج لجميع أجزاء الجسم

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 مغادرته البطين الأيسر؟

.....

3- كيف يختلط الدم المؤكسج بالدم غير المؤكسج؟

.....

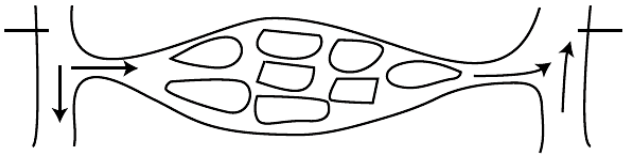
4- ما أهمية الحاجز القلبي؟

.....

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

.....

رابعاً : ادرس الشكل جيداً ثم أجب عما يليه من أسئلة



B شبكة من الشعيرات الدموية A

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

.....

.....

.....

.....