

أوراق عمل مجمع الفرقان لاختبار منتصف الفصل غير مجانية



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: 12:15:52 2025-10-18

ملفات اكتب للمعلم اكتب 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 للمدرس

المزيد من مادة علوم:

إعداد: مجمع الفرقان

التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الثامن



صفحة المناهج القطرية على فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب المستوى الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

ملخص قصير للوحدة الثانية التغيرات الكيميائية

1

حل أسئلة الكتاب المدرسي الوحدات الأولى والثانية والثالثة

2

ملخص الوحدة الثانية التغيرات الكيميائية للدكتور رجب أبو البراء

3

ملخص للوحدة الأولى طبيعة المادة ومكوناتها للدكتور رجب أبو البراء

4

أوراق عمل مجمع الأندلس التربوي منتصف الفصل غير مجانية

5

تدريبات إثرائية في مادة



العلوم العامة

الصف الثامن

منتصف الفصل الدراسي الأول

لعام 2025-2026

الوحدة الأولى : طبيعة المادة ومكوناتهاأولاً : اختر الإجابة الصحيحة

1. أي النماذج الذرية التالية اعتبر أن الذرة كرة 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) CH_4 (c) NH_3 (d) CO_2

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

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

7. أي النماذج الذرية التالية فسرت الذرة على أنها كرة مصمتة وأنه لا يمكن تجزئة الذرة ؟

(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

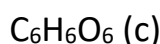
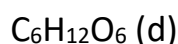
10. ما هو الجزيء الذي يتكون من ذرات متماثلة (من نفس النوع)؟

(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 $C_6H_{12}O_6$ ؟



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

ما قام به العالم	اسم العالم
a أثبت أن شحنة النواة موجبة وأن كتلة الذرة بداخلها.	
b أثبت وجود الجسيمات المتعادلة داخل النواة وسماها نيوترونات.	
c أثبت أن الذرة كرة موجبة تنتشر عليها شحنات سالبة وسماها إلكترونات.	
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 للميثان (-----)

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

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

4. يمكن الكشف عن غاز الهيدروجين عندما يسبب ضوء قوي عند تقريب عود خشب مشتعل (-----)

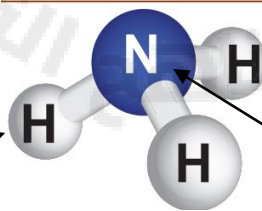
5. يمكن الكشف عن غاز الأكسجين عندما يسبب إطفاء عود خشب متوهج (-----)

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

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



c. أكمل المخطط التالي لمركب الأمونيا



عنصر

عنصر

d. ما أنواع نماذج الجزيئات وما الهدف منها؟

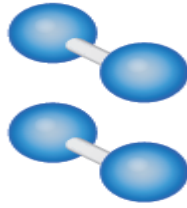
.....

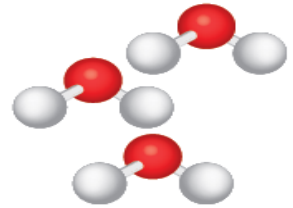
.....

.....

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.

.....

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 : التغيرات الكيميائية**1. أي من العمليات التالية تعتبر تغير فيزيائي ؟**

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

2. أي من العمليات التالية تعتبر تغير كيميائي ؟

(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

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

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

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

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

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

(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 الثلجات		
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 وينطلق 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. تحول 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 الفلزات مع الأكسجين ()

4. حدد المواد المتفاعلة والنواتجة في المعادلات الآتية ونوع التفاعل



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



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



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

5. اكتب المعادلة العامة لتفاعل التعادل ؟

.....
.....

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

.....

7. ادرس الشكل التالي ثم أجب عما يلي من أسئلة

a. ما نوع التفاعل الذي يبينه الشكل ؟

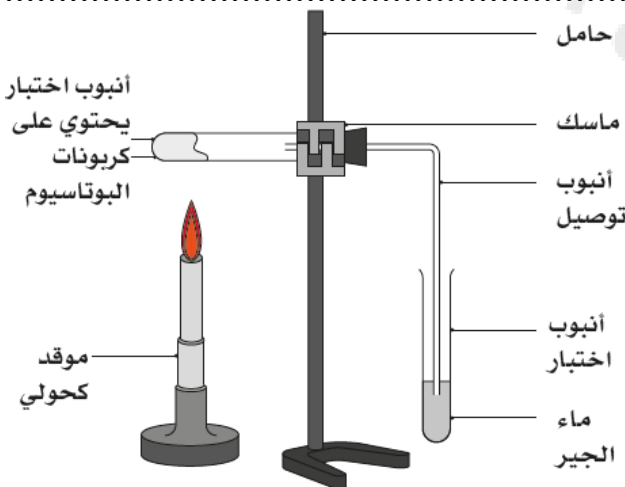
.....

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) الأذنين الأيمن والأيسر (d) البطينين الأيمن والأيسر

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

- (a) الأذنين 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

6. الدورة الدموية الصغرى تكون بين كل من ؟

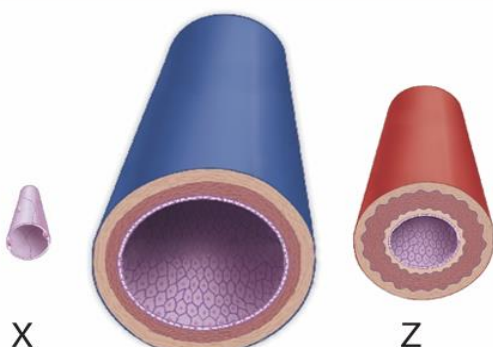
- (a) من القلب الى الاعضاء (b) من القلب الى الرئتين (c) من القلب الى الكلى (d) من الكلى الى القلب

7. اختار الاجابة التي تكمل هذه الجملة ، يختلف الوريد الرئوي عن معظم الاوردة لانه :

- (a) لا يتصل بالقلب (b) لا يحتوي على الدم (c) يحتوي على دم قليل الاكسجين (d) يحتوي على دم كثير الاكسجين

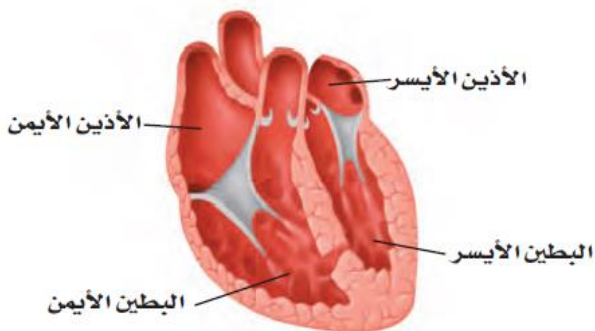
8. سم الجزء الذي يتدفق الدم من خلاله لينتقل من الاذين الايمن الى الشريان الرئوي ؟

- (a) البطين الايمن (b) البطين الايسر (c) الاذين الايمن (d) الاذين الايسر



ثانياً: من خلال الشكل المجاور اجب عن الجدول التالي

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

ثالثاً : ادرس الشكل جيداً ثم اجب :

- 1- وضح نوع الدم في البطين الأيمن؟
- 2- ما الشريان الذي يوزع الدم للجسم بعد انقباض البطين الأيسر؟

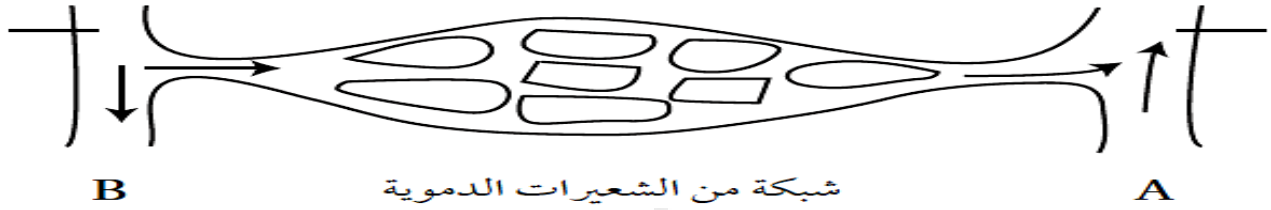
- 3- أي حجرات القلب تستقبل دم غير مؤكسج؟

- 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

.....

.....

.....

.....