

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية



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

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← المستوى الثامن ← علوم ← الفصل الأول ← أوراق عمل ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-17 21:29:46

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل  
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي للمدرس

المزيد من مادة  
علوم:

إعداد: مدرسة الأندلس الخاصة للبنات

## التواصل الاجتماعي بحسب المستوى الثامن



الرياضيات



اللغة الانجليزية



اللغة العربية



التربية الاسلامية



المواد على تلغرام

صفحة المناهج  
القطرية على  
فيسبوك

## المزيد من الملفات بحسب المستوى الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

أوراق عمل إثرائية محلولة للوحدة الأولى طبيعة المادة ومكوناتها

1

أوراق عمل إثرائية في الجهاز الدوري

2

إجابات أوراق عمل إثرائية في الجهاز الدوري

3

عرض بوربوينت كمراجعة حول القلب وبعض الأمراض

4

## المزيد من الملفات بحسب المستوى الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

عرض بوربوينت لمراجعة غير محلولة

5

مدرسة الأندلس الخاصة للبنات  
العام الأكاديمي 2025/2024



إجابة أوراق عمل إثرائية الوحدة الثانية

((التغيرات الكيميائية))

مادة العلوم العامة

الصف الثامن

اسم الطالبة/.....

الصف والشعبة/.....

أنت مخلوق و  
تقي بنفسك



السؤال الأول: الأسئلة الموضوعية (10 درجات)  
اختر الإجابة الصحيحة:

1.1	ما التغيير الذي يحدث عند تفاعل مادتين معا وتنتج مادة جديدة تختلف في خواصها عن خواص المواد المتفاعلة؟
A	فيزيائي
B	شكلي
C	كيميائي
D	لوني
1.2	أي من التغيرات التالية تغير فيزيائي؟
A	تقطيع الخشب
B	احتراق الخشب
C	احتراق المغنسيوم
D	تشكيل الأوزون
1.3	ما الناتج المشترك لجميع تفاعلات التعادل؟
A	أكاسيد
B	ملح وماء
C	كلوريدات
D	حرارة وضوء

أي أنواع التفاعلات الكيميائية يتفاعل الحمض مع القاعدة وينتج ملح وماء؟

1.4

التعادل  A

الأكسدة  B

الاحتراق  C

التفكك الحراري  D

أي من التالي يمثل النواتج في تفاعل الحديد مع الأكسجين؟

1.5

الحديد  A

الأكسجين  B

أكسيد الحديد  C

الحديد + أكسجين  D

أي أنواع التفاعلات الكيميائية تتفكك فيه جزيئات المركبات بواسطة الحرارة؟

1.6

التعادل  A

الأكسدة  B

الاحتراق  C

التفكك الحراري  D

1.7 أي من التغيرات الآتية يصنف تغيير غير قابل للانعكاس؟

1.7

أ أنصهار الثلجات

ب الألعاب النارية

ج فصل النفايات

د غليان الماء

1.8 ما الدليل على أن انتفاخ العجين تغيير كيميائي؟

1.8

أ تغيير اللون

ب تصاعد غاز

ج انبعاث ضوء

د تغيير في درجة الحرارة

1.9 أي نوع من أنواع التفاعلات الكيميائية يمثل صدأ الحديد؟

1.9

أ التعادل

ب الأكسدة

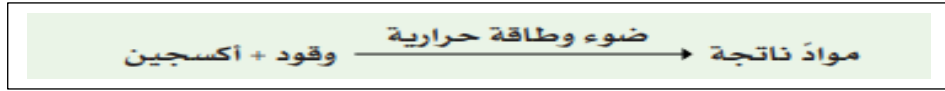
ج الاحتراق

د التفكك الحراري

**السؤال الثاني :**

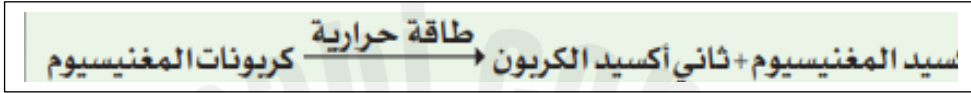
**أما نوع كل من التفاعلات التالية؟**

**حدد نوع التفاعلات الآتية :**



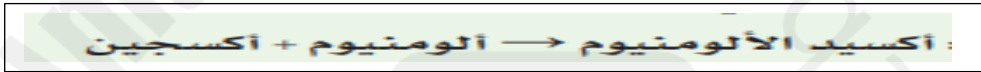
-1

**الإجابة : الاحتراق**



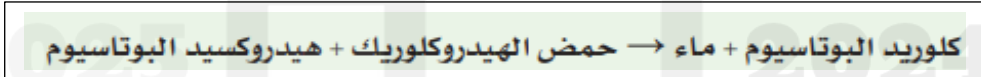
-2

**الإجابة : التفكك الحراري**



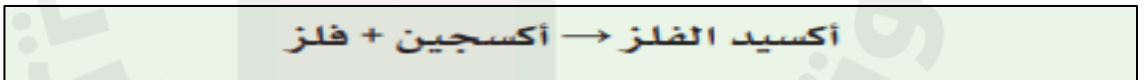
-3

**الإجابة : الأكسدة**



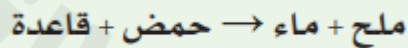
-4

**الإجابة : التعادل**



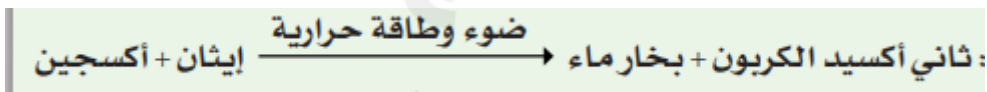
-5

**الإجابة : الأكسدة**



-6

**الإجابة : التعادل**



-7

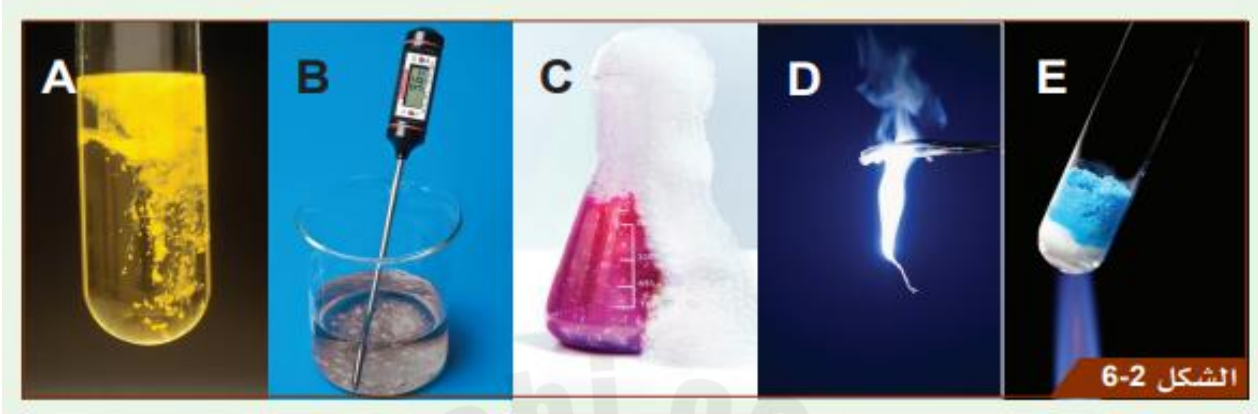
**الإجابة : الاحتراق**



1- حدد نوع التغيير في كل من :

نوع التغيير	كيميائي / فيزيائي
تقطيع الورق	فيزيائي
عملية التنفس	كيميائي
طهي البيض	كيميائي
حرق الاخشاب	كيميائي
فصل الحديد من مسحوق الكبريت	فيزيائي
انصهار النفايات البلاستيكية	فيزيائي
تحطيم الزجاج	فيزيائي
تكوين الصدا	كيميائي
اشتعال الالعب النارية	كيميائي
فصل النفايات البلاستيكية عن النفايات الاخرى	فيزيائي
حرق الورق	كيميائي
غليان الماء	فيزيائي
انصهار المتلجات	فيزيائي
تكثيف بخار الماء	فيزيائي
عملية البناء الضوئي	كيميائي
	فيزيائي
	كيميائي

- ما الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي .



- A. تكون راسب      B... تغيير في درجة الحرارة      C.... تصاعد غاز  
...D. انبعاث ضوء      E تغيير اللون      ...

2- طابق الصورة مع الدليل المناسب :



- B       A       D       E       C  
تغير درجة الحرارة      تغير اللون      تصاعد غاز      انبعاث ضوء      تكون راسب

3- صف الدليل المناسب علي حدوث التغيير الكيميائي .



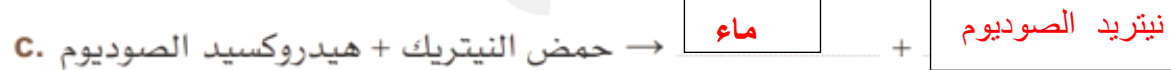
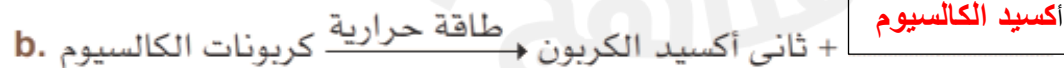
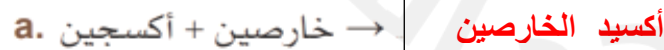
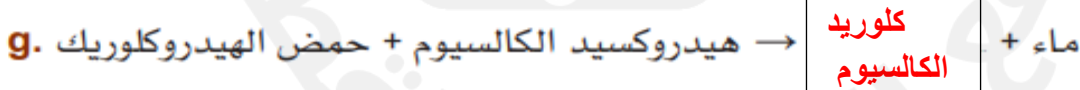
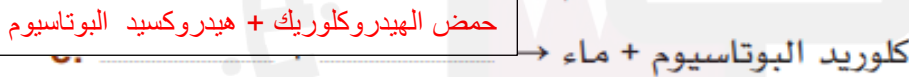
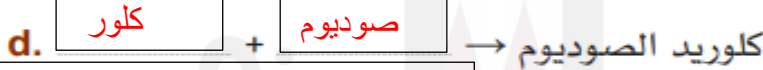
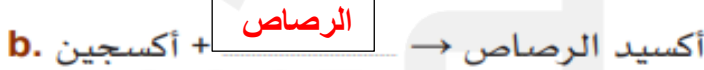
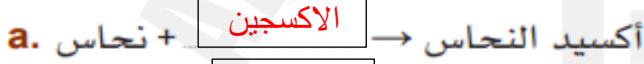
A... تصاعد غاز ...

B... تغيير في اللون ...

C..... انبعاث ضوء .....

D..... تغيير في اللون ...

4- أكمل المعادلات التالية :

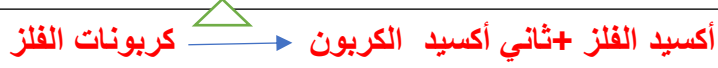


5- اكتب المعادلات اللفظية لكل من التفاعلات الآتية :

1- تفاعل الفلزات مع الأحماض لتكوين ملح الفلز وغاز الهيدروجين .



2- تفاعل التفكك الحراري لكاربونات الفلز لتكوين ثاني أكسيد الكربون وأكسيد الفلز



3- تفاعل الفلزات مع الماء لتكوين هيدروكسيد الفلز والهيدروجين



4- تفاعل المغنسيوم مع حمض الهيدروكلريك لتكوين كلوريد المغنسيوم وغاز الهيدروجين .



6- مانوع التفاعل الكيميائي في الحالات التالية :

1- تعرض العملات المعدنية للصدأ

.....  
 الأكسدة  
 .....

2- استخدام أقراص لعلاج حموضة المعدة

.....  
 التعادل  
 .....

3- اشتعال الغاز الطبيعي

.....  
 الاحتراق  
 .....

4- تحضير الجير السريع عن طريق تسخين كربونات الكالسيوم وينطلق غاز ثاني أكسيد الكربون

.....  
 التفكك الحراري  
 .....

7- مانوع التفاعل الكيميائي في المعادلات التالية :

a. أكسيد النحاس → نحاس + أكسجين

.....  
 الأكسدة  
 .....

b. أكسيد المغنسيوم + ثاني أكسيد الكربون → كربونات المغنسيوم

.....  
 التفكك الحراري  
 .....

c. كبريتات الكالسيوم + ماء → حمض الكبريتيك + هيدروكسيد الكالسيوم

.....  
 التعادل  
 .....

d. ثاني أكسيد الكربون + ماء → ميثان + أكسجين

.....  
 الاحتراق  
 .....