

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية



## أوراق عمل إثرائية غير 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 21:33:23

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



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

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

1

أوراق عمل إثرائية محلولة للوحدة الأولى طبيعة المادة ومكوناتها

2

أوراق عمل إثرائية في الجهاز الدوري

3

إجابات أوراق عمل إثرائية في الجهاز الدوري

4

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

عرض بوربوينت كمراجعة حول القلب وبعض الأمراض

5

مدرسة الأندلس الخاصة للبنات  
العام الأكاديمي 2025/2024



أوراق عمل إثرائية الوحدة الثانية

((التغيرات الكيميائية))

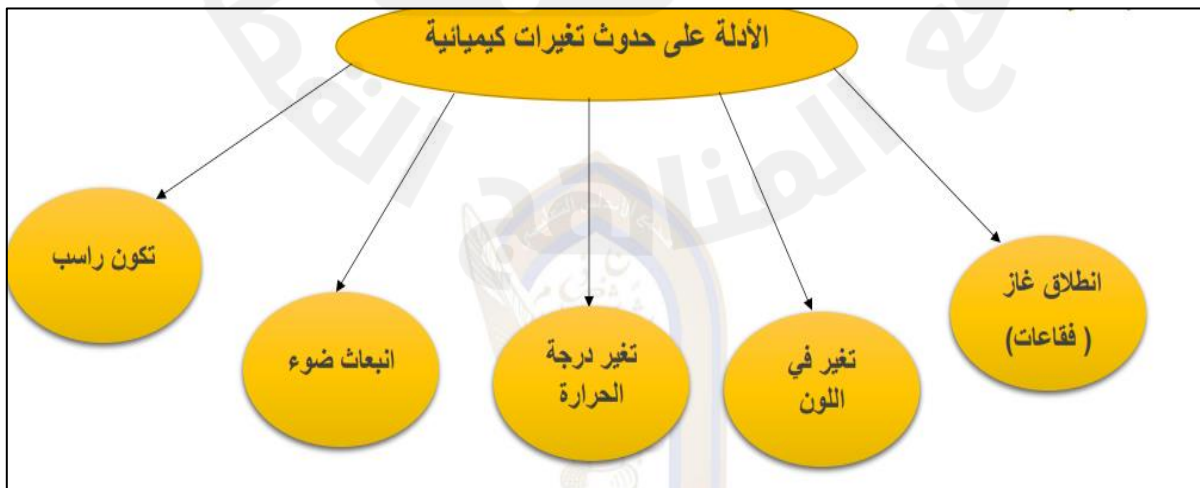
مادة العلوم العامة

الصف الثامن

اسم الطالبة/.....

الصف والشعبة /.....

أنت عذووووو  
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

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

1.4

A التعادل

B الأكسدة

C الاحتراق

D التفكك الحراري

1.5 أي من التالي يمثل النواتج في تفاعل الحديد مع الأكسجين؟

1.5

A الحديد

B الأكسجين

C أكسيد الحديد

D الحديد + أكسجين

1.6 أي أنواع التفاعلات الكيميائية تتفكك فيه جزيئات المركبات بواسطة الحرارة؟

1.6

A التعادل

B الأكسدة

C الاحتراق

D التفكك الحراري

أي من التغيرات الآتية يصنف تغيير غير قابل للانعكاس؟

1.7

أنصهار الثلجات  A

الألعاب النارية  B

فصل النفايات  C

غليان الماء  D

ما الدليل على أن انتفاخ العجين تغيير كيميائي؟

1.8

تغيير اللون  A

تصاعد غاز  B

انبعاث ضوء  C

تغيير في درجة الحرارة  D

أي نوع من أنواع التفاعلات الكيميائية يمثله صدأ الحديد؟

1.9

التعادل  A

الأكسدة  B

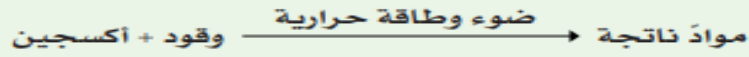
الاحتراق  C

التفكك الحراري  D

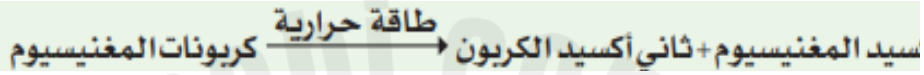
**السؤال الثاني :**

**أما نوع كل من التفاعلات التالية؟**

**حدد نوع التفاعلات الآتية :**



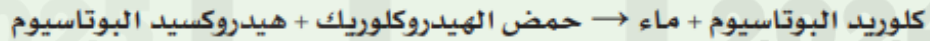
-1



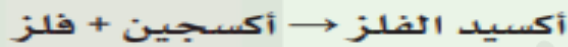
-2



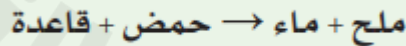
-3



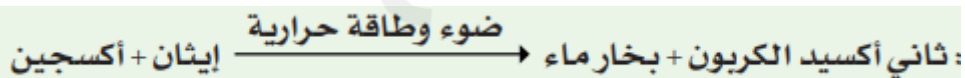
-4



-5



-6



-7



السؤال الثالث :

1- حدد نوع التغير في كل من :

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

السؤال الرابع :

- ما الدليل على حدوث التفاعل الكيميائي .



A..... B..... C.....  
...D..... E.....

2- طابق الصورة مع الدليل المناسب :




تغيّر درجة الحرارة

تغيّر اللون

تصاعد غاز

انبعاث ضوء

تكوّن راسب

3- صف الدليل المناسب علي حدوث التغيير الكيميائي .



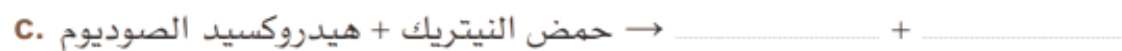
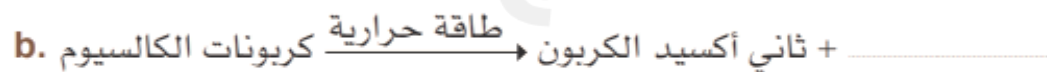
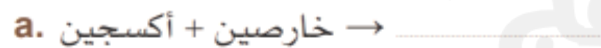
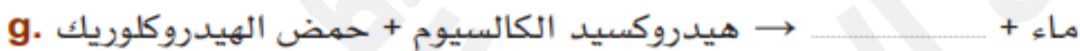
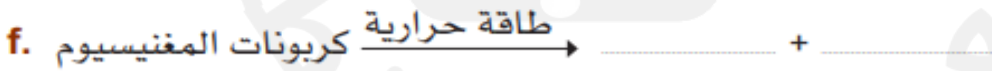
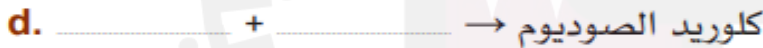
A.....

B.....

C.....

D.....

4- أكمل المعادلات التالية :



5- اكتب المعادلات اللفظية لكل من التفاعلات الآتية :

1- تفاعل الفلزات مع الاحماض 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

2- استخدام أقراص لعلاج حموضة المعدة

3- اشتعال الغاز الطبيعي

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

7- مانوع التفاعل الكيميائي في المعادلات التالية :

a. أكسيد النحاس → نحاس + أكسجين

b. أكسيد المغنسيوم + ثاني أكسيد الكربون → كربونات المغنسيوم

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

d. ثاني أكسيد الكربون + ماء → ميثان + أكسجين

مع تحيات قسم العلوم