

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية



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

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2024-10-17 21:43:37

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 حفصة الإعدادية 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 للوحدة الأولى (طبيعة المادة ومكوناتها)

1

أوراق عمل إثرائية غير محلولة في الوحدة الثالثة (الجهاز الدوري)

2

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

3

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

4

المزيد من الملفات بحسب المستوى الثامن والمادة علوم في الفصل الأول

أوراق عمل إثرائية محلولة للوحدة الأولى طبيعة المادة ومكوناتها

5



SCIENCE 



Science
Class

مادة العلوم / الصف الثامن

أوراق عمل إثرائية

الوحدة الثانية / التغيرات الكيميائية

العام الأكاديمي 2024-2025

اسم الطالبة : _____

الصف : _____ / ثامن



(الوحدة الثانية : التغييرات الكيميائية)

س 1 : اختاري الإجابة الصحيحة :

<p>2- أي مما يلي يعد مثالا على تغير فيزيائي ؟</p> <p><input type="checkbox"/> حرق الأخشاب .</p> <p><input type="checkbox"/> طهي البيض .</p> <p><input type="checkbox"/> عملية التنفس .</p> <p><input type="checkbox"/> خليط من برادة الحديد ومسحوق الكبريت .</p>	<p>1- ما هو ناتج تفاعل الكبريت مع الحديد؟</p> <p><input type="checkbox"/> كبريتيد الحديد</p> <p><input type="checkbox"/> كبريتات الحديد</p> <p><input type="checkbox"/> كبريت الحديد</p> <p><input type="checkbox"/> كربونات الحديد</p>
<p>4 - ما العبارة الآتية التي تعبر عن تغير كيميائي ؟</p> <p><input type="checkbox"/> تجمد الماء .</p> <p><input type="checkbox"/> صدأ الحديد</p> <p><input type="checkbox"/> تغير شكل الكرة</p> <p><input type="checkbox"/> تقطيع ورق كرتون .</p>	<p>3- ما العبارة التي تصف ما يحدث في التفاعل الكيميائي ؟</p> <p><input type="checkbox"/> ينتج نفس نوع الذرات .</p> <p><input type="checkbox"/> تختفي بعض الذرات .</p> <p><input type="checkbox"/> ينتج ذرات جديدة .</p> <p><input type="checkbox"/> تتغير أعداد الذرات .</p>
<p>6- أي مما يلي يمثل المواد المتفاعلة في تفاعل التعادل ؟</p> <p><input type="checkbox"/> كلوريد الصوديوم والماء .</p> <p><input type="checkbox"/> حمض الهيدروكلوريك وهيدروكسيد الصوديوم</p> <p><input type="checkbox"/> حمض الهيدروكلوريك والماغنيسيوم .</p> <p><input type="checkbox"/> هيدروكسيد الصوديوم وكلوريد الصوديوم</p>	<p>5 - ماذا ينتج عند تسخين كربونات المغنيسيوم ؟</p> <p><input type="checkbox"/> الهيدروجين واكسيد المغنيسيوم .</p> <p><input type="checkbox"/> الاكسجين واكسيد المغنيسيوم .</p> <p><input type="checkbox"/> ثاني أكسيد الكربون واكسيد المغنيسيوم .</p> <p><input type="checkbox"/> ثاني أكسيد الكبريت واكسيد المغنيسيوم .</p>
<p>8- أي العبارات التالية لا تدل على حدوث التفاعل الكيميائي؟</p> <p><input type="checkbox"/> تكون راسب</p> <p><input type="checkbox"/> تصاعد غاز</p> <p><input type="checkbox"/> تغير لون</p> <p><input type="checkbox"/> اختلاف نوع ذرات العناصر المكونة المتفاعلات و النواتج</p>	<p>7- ما اسم المركب الذي ينتج من تفاعل الكالسيوم مع الكلور ؟</p> <p><input type="checkbox"/> كبريتات الكالسيوم .</p> <p><input type="checkbox"/> كبريتيد الكالسيوم .</p> <p><input type="checkbox"/> كلوريد الكالسيوم .</p> <p><input type="checkbox"/> كبريتيك الكالسيوم .</p>

س 2 : - صف الأمثلة التالية الى تغيرات فيزيائية وتغيرات كيميائية .

احتراق الورق - غليان الماء - انصهار الجليد - طهي الطعام - مخلوط كبريت وبرادة حديد - صدأ حديد

تغيرات فيزيائية	تغيرات كيميائية

س 3 : ما الأدلة على حدوث التفاعل الكيميائي ؟

- 1-
2-
3-
4-
5-

س 4 : - مجموعة مواد كيميائية Z, Y, X لها الصفات التالية:

X: فلز فضي له لمعان.

Y: غاز بنفسجي اللون.

Z: ملح أبيض اللون.

عند حدوث تفاعل كيميائي بين X, Y لإنتاج Z. كيف تستدل على حدوث التفاعل؟
فسّر إجابتك.

س 5 : - صف التغيرات التالية إلى تغير فيزيائي أو كيميائي مع ذكر السبب:

التغير	نوع التغير	الدليل
1- احتراق السكر في طبق. 		
2- احتراق شريط المغنيسيوم 		
3- تفاعل الحديد والكبريت 		
4- خلط الملح مع الماء.		
5- انصهار النفايات البلاستيكية.		

س 6 : أكتب المعادلات الكيميائية اللفظية التالية مع نوع التفاعل , وشرط حدوث التفاعل:

1) تفاعل احتراق غاز الميثان في وجود غاز الأكسجين

نوع التفاعل: شرط التفاعل:

2) تسخين كربونات النحاس الخضراء وإنتاج أكسيد النحاس ذو اللون الأسود.

نوع التفاعل: شرط التفاعل:

3) ترك الدراجة المصنوعة من الحديد في الهواء الجوي مما يتسبب في تكون صدأ الحديد

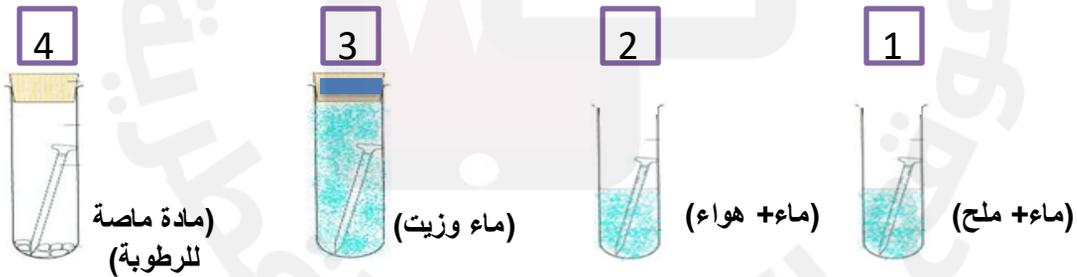


نوع التفاعل: شرط التفاعل:

4) تفاعل حمض الهيدروكلوريك مع هيدروكسيد الصوديوم فينتج كلوريد الصوديوم و ماء

نوع التفاعل: شرط التفاعل:

س 7 : - قامت نوره وموزه بتحقيق الشروط اللازمة لعملية صدأ المسامير فوضعت ثلاث أنابيب اختبار بضعة أيام كما هي موضحة في الصورة التالية :



1- حدد إي الأنابيب التالية التي يحدث فيها الصدأ ؟

2- ما نوع التغير الذي حدث في هذه الأنابيب ؟

3- عبري عن هذا التفاعل بمعادله كيميائية لفظية ؟

4- أذكر عاملا يساعد حدوث الصدأ ؟

س 8 : صنف الأمثلة التالية إلى تفاعلات (احتراق - أكسدة - تفكك حراري - التعادل)

- صدأ العملات المعدنية:.....
- معجون الأسنان المستخدم للحد من الحموضة التي تسببها البكتيريا الموجودة داخل الفم.....
- اشتعال غاز الهيدروجين.....

س 9 : عند حرق شريط الماغنسيوم فإنه ينتج مادة جديدة بيضاء اللون .



- 1- أكتب المواد المتفاعلة والمواد الناتجة ؟
المواد المتفاعلة :
المواد الناتجة :
- 2- عبري عن هذا التفاعل بمعادلة كيميائية لفظية؟
- 3- ما نوع الطاقة التي تنتج من هذا التفاعل؟



س 10 : انظر الى الصورة ثم اجيب.

- 1- ما نوع التفاعل الكيميائي الذي يحدث في الموقد الغازي؟
- 2- ما شروط حدوث هذا التفاعل؟
- 3- ما الغاز الموجود في الهواء ويتفاعل معه الموقد؟

س 11 : - عند ترك النحاس في الهواء ينتج مادة صلبة يسمى بأكسيد النحاس .

- أ - اكتب اسم العنصر الذي تفاعل مع النحاس ؟
- ب - اكمل المعادلة الكيميائية التالية :



ج - أكمل الجدول بكتابة اسم المواد الداخلة في هذا التفاعل .

المواد المتفاعلة	المواد الناتجة

س 12 : حدد المواد المتفاعلة والمواد الناتجة :

1- وضعت بعض الشرائط النحاسية مع مسحوق الكبريت في انبوبة اختبار وسخنت تحت درجة حرارة عالية ونتاج بعض كبريتيد النحاس عند حواف انبوبة اختبار .

المواد المتفاعلة	المواد الناتجة
النحاس و الكبريت	كبريتيد النحاس

س 13 : اثناء عملية التنفس الخلوي تستخدم الحيوانات الجلوكوز والأكسجين وتنتج ثاني أكسيد الكربون والماء .

المواد المتفاعلة	المواد الناتجة

س 14 : اكمل المعادلات التالية بكتابة أسماء المتفاعلات أو النواتج:

المواد المتفاعلة	المواد الناتجة
أكسيد الكالسيوم +
.....	الكلور + الصوديوم
كبريتيد الحديد +
.....	البروم + الكالسيوم

س 15 : اكتب المعادلة اللفظية لهذه التفاعلات الآتية :

1- تمت إضافة كمية صغيرة من المغنيسيوم الى أنبوب اختبار يحتوي على حمض الهيدروكلوريك ، فتكون المركب الكيميائي كلوريد المغنيسيوم وتساعد غاز يسمى الهيدروجين .

2 - تم تسخين كمية صغيرة من كربونات البوتاسيوم فنتج أكسيد البوتاسيوم وغاز ثاني أكسيد الكربون .