

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



تدريبات محاكية للاختبار المركزي لفصل التفاعلات الكيميائية

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف الثالث المتوسط ← علوم ← الفصل الثاني ← اختبارات ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-02-12 22:19:02

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:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث المتوسط



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث المتوسط والمادة علوم في الفصل الثاني

تدريبات محاكية للاختبار المركزي لفصل البناء الذري والروابط الكيميائية	1
تدريبات محاكية للاختبار المركزي لفصل الجدول الدوري	2
تدريبات محاكية للاختبار المركزي لفصل تركيب الذرة	3
نموذج الإجابة على اختبار تقييم فصل التفاعلات الكيميائية	4
اختبار فصل التفاعلات الكيميائية	5

تدريبات محاكية للاختبار المركزي لمادة العلوم الفصل الثامن (التفاعلات الكيميائية) الصف ثالث متوسط

السؤال الأول :- أ) اختاري الإجابة الصحيحة :

س١: لإبطاء سرعة التفاعل الكيميائي يجب إضافة :							
أ	عامل محفز .	ب	عامل مثبط .	ج	مواد متفاعلة .	د	مواد ناتجة .
س٢: أي مما يلي يُعد تغير كيميائياً :							
أ	تمزيق ورقة .	ب	تحول الشمع السائل إلى صلب	ج	كسر بيضة نية .	د	تكون راسب من الصابون .
س٣: أي مما يأتي لا يؤثر في سرعة التفاعل :							
أ	موازنة المعادلة .	ب	مساحة السطح .	ج	الحرارة .	د	التركيز .
س٤: الانزيمات تساعد على تحويل الطعام إلى :							
أ	دهون .	ب	سكر .	ج	طاقة .	د	بروتينات .
س٥: المعادلة الكيميائية الموزونة يجب أن تحوي أعداداً متساوية في كلا الطرفين من							
أ	الذرات .	ب	الجزيئات .	ج	المواد المتفاعلة .	د	المركبات .
س٦: تتحرر الطاقة الزائدة من التفاعلات الطاردة للحرارة في صورة							
أ	ضوء .	ب	طاقة الحرارية .	ج	صوت .	د	جميع ما سبق .
س٧: المحفزات تعمل على تقليل							
أ	طاقة التنشيط .	ب	الضغط .	ج	الصوت .	د	درجة الحرارة .
س٨: الأرقام التي تكون موجودة قبل الصيغ الكيميائية في المعادلات الموزونة							
أ	المعامل .	ب	عدد الذرات .	ج	عدد الكتلة .	د	الوزن النسبي .
س٩: صدأ الحديد يُعد							
أ	تغير كيميائي .	ب	تغير فيزيائي .	ج	خاصية فيزيائية .	د	الوزن النسبي .
س١٠: عدد التصادمات بين جزيئات المتفاعلات بزيادة درجة الحرارة :							
أ	تزداد .	ب	تقل .	ج	تساوي .	د	لا تتأثر .

ب) ضعي علامة (✓) أمام العبارات الصحيحة و علامة (X) أمام العبارات الخاطئة :

الإجابة	العبارة
()	١- الإنزيمات تمكن الجسم من القيام بأعماله الحيوية .
()	٢- الاحتراق تفاعل ماص للحرارة .
()	٣- الحجم من الخصائص الفيزيائية للمادة .
()	٤- كلما زاد التركيز زاد عدد جسيمات المادة في وحدة الحجم .
()	٥- كل التفاعلات الكيميائية تحدث تلقائياً .
()	٦- الإنزيمات محفزات متخصصة

ج) أكمل ما يلي :

- ١) عدد الذرات و نوعها يكون متساوياً في المتفاعلات و النواتج .
- ٢) تكتب المتفاعلات السهم و النواتج تكتب السهم .
- ٣) للمواد نوعان من الخواص هما : الخواص و الخواص
- ٤) التغيرات ينتج عنها مواد جديدة لها خواص مختلفة عن خواص المادة الأصلية .
- ٥) تنقسم التفاعلات الكيميائية من حيث الطاقة إلى : و
- ٦) التفاعلات للحرارة : تكون فيها الطاقة مع نواتج التفاعل .
- ٧) تُعرف طاقة التنشيط بأنها

السؤال الثاني :- أ) أكتبي المصطلح العلمي :-

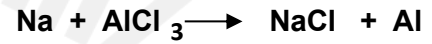
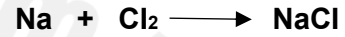
- ١) عبارة عن طرفين متساويين من المواد المتفاعلة و المواد الناتجة تصف التفاعل الكيميائي
- ٢) كتلة المواد المتفاعلة تساوي كتلة المواد الناتجة

ب) اجبي على الأسئلة التالية :

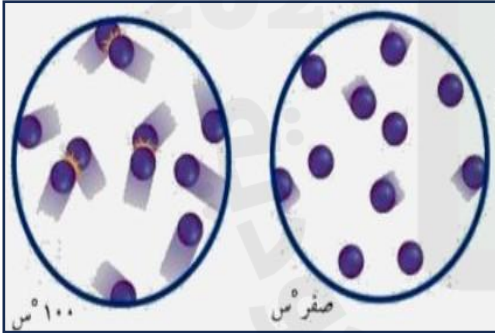
١- يكون الرماد الذي يخلفه احتراق الأشجار أقل كتلة عن قبل فكيف يمكن تفسيره وفق قانون حفظ الكتلة ؟

٢- بعد فتح علبة الصلصة لا يمكن تخزينها على الرف مثلما كانت مغلقة فسري ذلك ؟

٣- أوزني المعادلات الكيميائية التي أمامك :



٤- يوضح الشكل المقابل حركة الذرات عند صفر س و ١٠٠ س



❖ ماذا يحدث لحركة الذرات إذا انخفضت درجة الحرارة إلى ما دون الصفر ؟

❖ صفي كيف يؤثر الاختلاف في حركة الجزيئات عن درجات حرارة مختلفة

في سرعة التفاعلات الكيميائية ؟

هذه الأسئلة لا تغني عن الكتاب

معلمة المادة / جوهرة المقاطي