

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية



نموذج الإجابة على اختبار تقييم فصل التفاعلات الكيميائية

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

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 07:17:53 2025-02-03

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

اختبار فصل التفاعلات الكيميائية

1

حل الفصل الرابع الجدول الدوري والمواد الممثلة

2

اختبارات نهائية مع نماذج الإجابات

3

ملخص درس سرعة التفاعلات الكيميائية

4

شرح مفصل لدرس العناصر الممثلة

5

اسم الطالب / الفصل /

الدرجة /

السؤال الاول : اختر الاختيار الصحيح من بين الفقرات التالية

(١) لإبطاء سرعة التفاعل الكيميائي يجب إضافة :

(أ) عامل محفز (ب) عامل مثبط (ج) مواد متفاعلة (د) مواد ناتجة

(٢) أي مما يلي يُعد تغير كيميائي :

(أ) تمزيق ورقة (ب) تحول الشمع السائل إلى صلب (ج) كسر بيضة نيئة (د) تكون راسب من الصابون

(٣) أي مما يأتي لا يؤثر في سرعة التفاعل :

(أ) موازنة المعادلة (ب) مساحة السطح (ج) الحرارة (د) التركيز

(٤) الانزيمات تساعد على تحويل الطعام الي :

(أ) دهون (ب) سكر (ج) طاقة (د) بروتينات

(٥) المعادلة الكيميائية الموزونة يجب أن تحوي أعداداً متساوية في كلا الطرفين من

(أ) الذرات (ب) الجزيئات (ج) المواد المتفاعلة (د) المركبات

(٦) تتحرر الطاقة الزائدة من التفاعلات الطاردة للحرارة في صورة

(أ) الضوء (ب) الطاقة الحرارية (ج) الصوت (د) جميع ما سبق

(٧) المحفزات تعمل على تقليل

(أ) طاقة التنشيط (ب) الضغط (ج) الصوت (د) درجة الحرارة

(٨) الأرقام التي تكون موجودة قبل الصيغ الكيميائية في المعادلات الموزونة

(أ) المعامل (ب) عدد الذرات (ج) عدد الكتلة (د) الوزن النسبي

(٩) صدأ الحديد يُعد

(أ) تغير كيميائي (ب) تغير فيزيائي (ج) خاصية فيزيائية (د) الوزن النسبي

(١٠) عدد التصادمات بين جزيئات المتفاعلات بزيادة درجة الحرارة

(أ) تزداد (ب) تقل (ج) تتساوي (د) لا تتأثر

السؤال الثاني : ضع علامة √ او ×

- (✓)
 (×)
 (✓)
 (✓)
 (×)

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

السؤال الثالث / أكمل ما يلي

١- عدد الذرات ونوعها يكون متساوياً في المتفاعلات والنواتج .. **قانون حفظ الكتلة**

٢- تكتب المتفاعلات **يمين**.... السهم والنواتج تكتب **يسار**... السهم

٣- تغير يحدث تغيير في خصائص المادة الكيميائية **التغير الكيميائي**

السؤال الرابع / أجب ما يلي

يوضح الشكل المقابل حركة الذرات عند صفر س و ١٠٠ س

١- ماذا يحدث لحركة الذرات إذا انخفضت درجة الحرارة إلى

ما دون الصفر. **ستقل سرعة الذرات ولكنها لا تتوقف**

٢- صف كيف يؤثر الاختلاف في حركة الجزيئات عن

درجات حرارة مختلفة في سرعة التفاعلات الكيميائية ؟

تزداد عند رفع الحرارة وبالتالي يزداد التصادم

٣- زن المعادلة التالية



من خلال الشكل المقابل أكتب معادلة التحلل

الكهربائي للماء ؟

