

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر العام اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/11>

* للحصول على جميع أوراق الصف الحادي عشر العام في مادة كيمياء وجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/11chemistry>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف الحادي عشر العام في مادة كيمياء الخاصة بـ الفصل الثالث اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/11chemistry3>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف الحادي عشر العام اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/grade11>

* لتحميل جميع ملفات المدرس مدرسة الخالدية للتعليم الأساسي اضغط هنا

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/almanahj_bot

المراجعة النهائية في مادة الكيمياء
للصف الحادي عشر العام / 1

مدرسة الخالدية للتعليم الأساسي ح 2
والثانوي بنين

س1- تزداد سرعة التفاعلات الغازية بزيادة الضغط والسبب ؟

زيادة عدد الجزيئات في وسط التفاعل.

نقص عدد الجزيئات في وسط التفاعل.

زيادة عدد التصادمات بين الجزيئات

نقص عدد التصادمات بين الجزيئات



amanah.com/ae

س2- بارتفاع درجة الحرارة ؟

تقل سرعة التفاعل

تقل طاقة حركة الجزيئات

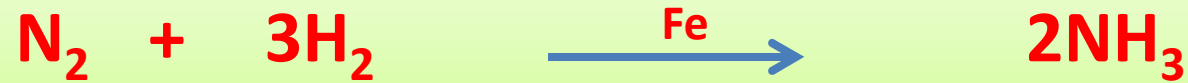
تزداد مساحة السطح

تزداد طاقة حركة الجزيئات وعدد التصادمات



almanahj.com/ae

س3- في التفاعل الغازي التالي الحفاز هو:




N_2

H_2

Fe

NH_3

almanahj.com/ae



س4- من التفاعلات السريعة؟



طهي الطعام و أحتراق الغاز.

تكون الكهوف بفعل المطر الحمضي

صدأ الحديد

جميع ما سبق.

almanahj.com/ae

س5- تبعا لنظرية التصادم يجب توفر كل من لحدوث التفاعل؟

درجة الحرارة .

التركيز والضغط.

مساحة السطح والحفز.

الطاقة الكافية والتصادمات الفعالة



almanahj.com/ae

س6- التفاعلات التي من الرتبة الصفرية فيها؟

تزداد سرعة التفاعل بزيادة التركيز

تقل سرعة التفاعل بنقص التركيز

تزداد سرعة التفاعل للضعف بزيادة التركيز للضعف

لا تتغير سرعة التفاعل بزيادة أو نقص التركيز



س7- إذا زاد التركيز للضعف وزادت سرعة التفاعل للضعف
تكون رتبة المتفاعل ؟

1

2

3

4

almanahj.com/ae



س8- إذا زاد التركيز للضعف وزادت السرعة إلى أربعة
أضعاف تكون رتبة المتفاعل ؟

1

2

3

4

almanah.com/ae

س9- إذا كانت رتبة المتفاعل A تسوي 1 و رتبة المتفاعل B تساوي 2
في التفاعل التالي $A + B \longrightarrow C$ فتكون الرتبة الكلية للتفاعل
تساوي ؟

1

2

3

4

almanahj.com/ae



س10- يعمل الحفاز على زيادة سرعة التفاعل بسبب؟

يدخل في التفاعل

يزيد طاقة التنشيط

يقلل طاقة التنشيط

جميع ما سبق.

almanahj.com/ae

almanahj.com/ae