تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

الخريجة روعة

الملف اختبار ماذا تتوقع أن يحدث لتطبيق النظريات على مواقف عملية وواقعية
موقع المناهج ⇦ ملفات الكويت التعليمية ⇦ الصف الثاني عشر العلمي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي			
روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام			
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول	
1	بنك اسئلة التوجيه لعام 2018
2	خرائط مفاهيم ع العصماء 2018
3	بنك اسئلة حل باب الاحماض والقواعد
4	بنك اسئلة الوحدة الأولى الغازات
5	درس قوة الاحماض والقواعد في مادة الكيمياء

almanahj.com/kw

تجميعة ماذا تتوقع ان يحدث كيمياء من بنك الاسئلة الفصل الدراسي الأول 2025 .

كلهم ثاني اكسيد الكربون الا انت اكسجين الدفعة 🎓 .

https://t.me/Kuwaitstudents2025

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

السؤال السادس: ماذا تتوقع أن يحدث في كل من الحالات التالية مع ذكر السبب؟ :

1- اصطدام السائق بالوسادة الهوائية في حادث مروري للسيارة التي يقوم بقيادتها

التوقع للغاز داخل الوسادة : .....

التفسير : .....

.....

~ الخريجة روعة .

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

1- لضغط الهواء إذا سمح له بالخروج من الإطار المطاطي للسيارة

التوقـع : .....

التفسير : .....

2- لضغط غاز محبوس عند زيادة عدد الجسيمات وثبوت حجم الإناء ودرجة الحرارة

التوقـع : .....

التفسير : .....

3- لكيس بطاطا جاهز عند تركه معرضا لأشعة الشمس لفترة

التوقـع : .....

التفسير : .....

~ الخريـجـة روعـة .

1-زيادة حجم كمية محصورة من غاز إلى الضعف (عند ثبوت درجة الحرارة)

التوقـع لضغط الغاز :.....

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

التفسير : .....

2-لبالون مملوء بغاز النيتروجين عند وضعة في وعاء به ثلج

التوقـع :.....

التفسير : .....

3-لعبوة الرذاذ عند تعرضها لدرجة حرارة مرتفعة (أو القاءها في النار)

التوقـع :.....

التفسير : .....

4- لإطار السيارة عند ملئه بكمية من الهواء زائدة في فصل الصيف (بفرض ثبوت حجم الإطار)

التوقـع :.....

التفسير : .....

~ الخريـجـة روعـة .

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

1- لتنفس متسلق الجبال عند صعوده الي قمة افرست

التوقـع :.....

التفسير : .....

.....

2- للضغط الجزئي لغاز النيتروجين عند زيادة عدد مولات الهيليوم في وعاء صلب يحتوي علي غازي النيتروجين و الهيليوم في درجة حرارة ثابتة

التوقـع :.....

التفسير : .....

~ الخريـجـة روعـة .

1- لسرعة التفاعل الكيميائي عند رفع درجة الحرارة

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

2- ترك الطعام الرطب لفترة طويلة في درجة حرارة الغرفة

التوقع: .....

التفسير: .....

3- لتوهج رقاقة خشبية مشتعلة عند وضعها في مخبار مملوء بغاز الأكسجين

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

4- تدخين أحد عمال مناجم الفحم عند تفتيت كتل الفحم لاستخراجه من المنجم

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

5- لسرعة التفاعل الكيميائي عند إضافة مادة محفزة

التوقع: .....

التفسير: .....

~ الخريجة روعة .

1- لموضع الاتزان إذا أضيف غاز أول أكسيد الكربون CO الي النظام المتزن التالي: $Ni_{(s)} + 4CO_{(g)} \rightleftharpoons Ni(CO)_{4\ (l)}$

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

2- لتركيز غاز CO_2 عند إضافة المزيد من حمض الكربونيك للنظام المتزن التالي : $CO_{2\ (g)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons H_2CO_{3\ (aq)}$

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

3- لموضع الاتزان عند زيادة الضغط على النظام المتزن التالي: $I_{2\ (g)} + H_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{\ (g)}$

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

4- لشدة اللون البني المحمر عند وضع النظام المتزن التالي $2NO_{2(g)} \rightleftharpoons N_2O_{4(g)} + 58.4kJ$ في اناء ثلج

بني محمر — عديم اللون

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

5- لإنتاج غاز NO بزيادة حجم الإناء الذي يحتوي النظام المتزن التالي: $N_2O_{4(g)} \rightleftharpoons 2NO_{\ (g)} + O_{2(g)}$

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

6- لإنتاج غاز NH_3 عند زيادة الضغط على النظام المتزن التالي : $N_{2\ (g)} + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_{3\ (g)}$

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

7- لموضع الاتزان عند إضافة مادة محفزة الي نظام متزن

التوقع: .....

التفسير: .....

.....

~ الخريجة روعة .

1- لتركيز كاتيون الهيدرونيوم [$H3O^+$] عند إضافة محلول قلوي للماء النقي عند درجة 25^oC .

التوقـع : .....

التفسير:.....

.....

.....

2- لتركيز أنيون الهيدروكسيد [OH^-] عند إضافة محلول حمضي للماء النقي عند درجة 25^oC .

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

التوقـع : .....

التفسير : .....

.....

.....

3- لقيمة الأس الهيدروجيني pH للماء النقي عند إضافة قطرات من حمض له .

التوقـع : .....

التفسير:.....

.....

.....

4- لقيمة الأس الهيدروجيني pH للماء النقي عند إضافة قطرات من قاعدة له .

التوقـع : .....

التفسير:.....

.....

.....

.....

الحمدلله على السلامة . . . صار لازم ترتاح
وتطلع لنا بشي اقوى .

اتمنالك التوفيـــق 🎓💜.

https://t.me/Kuwaitstudents2025