تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

الخريجة روعة

الملف اختبار علل لتقييم القدرة على التحليل العلمي والتفسير المنطقي
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 علل كيمياء من بنك الاسئلة الفصل الدراسي الأول 2025 .

كلهم ثاني اكسيد الكربون الا انت اكسجين الدفعة 🎓.

https://t.me/Kuwaitstudents2025

السؤال الخامس : علل لكل مما يلي تعليلا علميا سليما:

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

1- ترتفع كتل الهواء الساخن فوق كتل الهواء البارد .

.....

2- تستخدم الغازات في الوسائد الهوائية التي تعمل على حماية الركاب في السيارات .

.....

.....

3- يأخذ الغاز شكل وحجم الإناء الحاوي له . / للغازات قدرة عالية على الانتشار .

.....

4- يبقى متوسط الطاقة الحركية لجسيمات الغاز كمية معينة من الغاز ثابت عند ثبات حجم الوعاء و درجة الحرارة.

.....

.....

5- للغاز ضغط على جدران الإناء الحاوي له .

.....

~ الخريجة روعة .

1- يتسرب الهواء من اطار السيارة عند حدوث ثقب فيه

.....

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

2- عند الضغط على صمام عبوة الرذاذ تندفع المادة المستخدمة للخارج.

.....

.....

3- يزداد ضغط الغاز على جدران الوعاء الحاوي له عند زيادة كمية الغاز في الوعاء نفسه عند درجة حرارة ثابتة

.....

4- يقل الضغط داخل إطار سيارة عند تسرب الهواء منه.

.....

5- يزداد ضغط كمية معينة من الغاز على جدران الوعاء الحاوي له عند تقليل حجم الوعاء عند درجة حرارة ثابتة

.....

6- وجوب عدم إحراق عبوات الرذاذ حتى ولو كانت فارغة .

.....

.....

~ الخريجة روعة .

~ الخريـجـة روعــة .

1- الحجم الذي تشغله كمية معينة من أي غاز عند ضغط (101.3 kPa) ضعف الحجم الذي تشغله نفس الكمية عند ضغط (202.6 kPa) بفرض ثبات درجة الحرارة.

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

.....

.....

2- تستخدم درجة الحرارة المطلقة (الكلفن) و ليست درجة الحرارة السليزية في قوانين الغازات

.....

.....

3- يزداد ضغط كمية معينة من الغاز على جدران الوعاء الحاوي له عند رفع درجة الحرارة مع ثبوت حجم الوعاء

.....

.....

4- ينصح بعدم ملء إطارات السيارة بكمية زائدة من الهواء و خاصة في فصل الصيف .

.....

.....

~ الخريـجـة روعــة .

1- عند نفس الظروف من الضغط ودرجة الحرارة وبغض النظر عن حجم الجسيمات فإن نفس العدد من جسيمات الغازات المختلفة تشغل حجوماً متساوية.

المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

.....

.....

2- حجم بالون يحتوي على(11) جرام من غاز ثاني أكسيد الكربون(CO_2 = 44) يساوي حجم بالون يحتوي على (5) جرام من غاز النيون (Ne = 20) عند الظروف القياسية .

.....

.....

.....

3- يجب أن يحمل متسقلوا الجبال والطيارون الذين يبلغون ارتفاعات عالية امدادات اكسجين إضافية .

.....

.....

~ الخريجة روعة .

1- لا يكفي تصادم جسيمات المادة مع بعضها بعض لكي يحدث التفاعل. ~ الخريـجـة روعـة .

.....

.....

2- سرعة تفاعل الكربون مع الاكسجين عند درجة حرارة الغرفة تساوي صفراً.

.....

3- ارتفاع درجة حرارة المواد المتفاعلة يؤدي إلى سرعة تفاعلها.

.....

.....

4-يزداد توهج رقاقة خشبية مشتعلة عند إدخالها في مخبار مملوء بغاز الأكسجين.

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

5-يمنع التدخين في المناطق التي يستخدم فيها الأنابيب المعبأة بغاز الأكسجين

.....

.....

6-تزداد سرعة تفاعل الكربون مع الأكسجين عند امداده بطاقة في صورة حرارة.

.....

.....

7-يستمر الفحم في الاشتعال بعد إزالة اللهب عنه.

.....

.....

8-يفسد الطعام بسرعة إذا ترك في درجة حرارة الغرفة خارج الثلاجة.

.....

.....

9- يبقى الطعام صالحا لمدة أطول (لا يفسد) عند وضعه في الثلاجة .

.....

.....

10- تفاعل محلول حمض الهيدروكلوريك مع برادة الحديد أسرع من تفاعله مع قطعة من الحديد.

.....

.....

~ الخريـجـة روعـة .

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

11- يدرك عمال المناجم أن كتل الفحم الكبيرة قد لا تشكل خطراً بقدر غبار الفحم المعلق والمتناثر في الهواء .

.....

.....

12- إضافة مادة محفزة لبعض التفاعلات.

.....

.....

13- تضاف مادة مانعة للتفاعل لبعض التفاعلات الكيميائية.

.....

.....

~ الخريـجـة روعــة .

1- التفاعل $AgNO_{3(aq)} + NaCl_{(aq)} \longrightarrow AgCl_{(s)} + NaNO_{3(aq)}$ لا يعتبر من التفاعلات العكوسة

.....

.....

2- التفاعل التالي: $CH_3COOH_{(aq)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons CH_3COO^-_{(aq)} + H_3O^+_{(aq)}$ يعتبر من التفاعلات العكوسة المتجانسة.

.....

.....

3- عندما يصل النظام إلى حالة الاتزان الكيميائي الديناميكي تثبت تركيزات المواد المتفاعلة والمواد الناتجة من التفاعل.

.....

موقع المناهج الكويتية
alfarsi-kw.com

4- التفاعلات العكوسة لا تستمر في اتجاه واحد حتى تكتمل حيث لا تستهلك فيها المواد المتفاعلة تماماً.

.....

5- تعبير ثابت الاتزان K_{eq} لا يشمل المواد الصلبة.

.....

6- في التفاعل التالي: $HNO_{2(aq)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons NO_2^-{}_{(aq)} + H_3O^+_{(aq)}$ لا يدخل الماء ضمن تعبير ثابت الاتزان.

.....

7- في النظام المتزن التالي: $FeCl_{3(aq)} + 3KCNS_{(aq)} \rightleftharpoons Fe(CNS)_{3(aq)} + 3KCl_{(aq)}$

أحمر دموي

عند إضافة المزيد من كلوريد البوتاسيوم KCl تقل شدة اللون الأحمر الدموي.

.....

.....

8- في النظام المتزن التالي: $N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightleftharpoons 2NH_{3(g)}$ يزداد إنتاج الأمونيا عند زيادة الضغط المؤثر على النظام.

~ الخريجة روعة .

.....

.....

~ الخريجة روعة .

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

9- في النظام المتزن التالي: $N_2O_{4(g)} \rightleftharpoons 2NO_{2(g)}$ يزداد إنتاج غاز NO_2 عند زيادة حجم الوعاء.

.....

.....

10- في النظام المتزن التالي: $N_{2(g)} + O_{2(g)} \rightleftharpoons 2NO_{(g)}$ لا يتغير موضع الاتزان عند زيادة الضغط المؤثر على النظام.

.....

~ الخريجة روعة .

1- حمض الأسيتيك CH_3COOH يعتبر من الأحماض أحادية البروتون .

.....

.....

2- لا يعتبر الميثان CH_4 حمضا.

.....

3- يمكن تحضير محلول مركز من هيدروكسيد الصوديوم.

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

.....

4- محاليل هيدروكسيد الكالسيوم ، هيدروكسيد المغنسيوم تكون دائما مخففة.

.....

5- الأمونيا NH_3 تعتبر قاعدة حسب نظرية برونستد – لوري .

.....

.....

6- يسلك الماء سلوكا مترددا حسب نظرية برونستد – لوري.

.....

.....

7- في التفاعل التالي: $H_3N + BF_3 \longrightarrow H_3N:BF_3$ تعتبر الأمونيا قاعدة لويس ، بينما يعتبر ثالث فلوريد البورون حمض لويس .

.....

.....

8- يسلك أنيون النيتريت (NO_2^-) كقاعدة فقط حسب نظرية برونستد – لوري.

.....

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

1- الماء النقي متعادل التأثير عند جميع درجات الحرارة .

.....

.....

~ الخريجة روعة .

1- الأس الهيدروجيني لمحلول حمض الأسيتيك CH_3COOH أكبر من الأس الهيدروجيني لمحلول حمض الهيدروكلوريك HCl المساوي له بالتركيز.

المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

.....

.....

.....

2- الأس الهيدروجيني لمحلول الأمونيا أقل من الأس الهيدروجيني لمحلول هيدروكسيد الصوديوم المساوي له بالتركيز.

.....

.....

.....

~ الخريجة روعة .

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

اتمنالك التوفيـــق 🎓💜.

https://t.me/Kuwaitstudents2025