تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

الخريجة روعة

الملف اختبار المقارنات لتعزيز الفهم من خلال التفريق بين المفاهيم المتشابهة
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 مُقارنات 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 السابع: قارن بين كل مما يلي

تستخدم أربعة متغيرات لوصف غاز ما ، أكمل الجدول التالي:

وجه المقارنة	الضغط	الحجم	درجة الحرارة المطلقة	كمية المادة
الرمز المستخدم	.....	.....	.....	.....
وحدة القياس الدولية	.....	.....	.....	.....

~ الخريجة روعة .

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

6- قارن بين كل مما يلي :

وجه المقارنة	قانون بويل	قانون تشارلز	قانون جاي لوساك	القانون الموحد للغازات
يوضح العلاقة بين	.....	.....	.....	.....
الثوابت	.....	.....	.....	.....
العلاقة الرياضية	.....	.....	.....	.....

~ الخريـجـة روعـة .

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

وجه المقارنة	الغاز المثالي	الغاز الحقيقي
قوي التجاذب بين الجسيمات (توجد – لا توجد)	.....	.....
حجم الجسيمات بالنسبة لحجم الغاز (تهمل – لا تهمل)	.....	.....
احتمال الإسالة بالضغط و التبريد (يمكن – لا يمكن)	.....	.....

~ الخريـجـة روعــة .

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

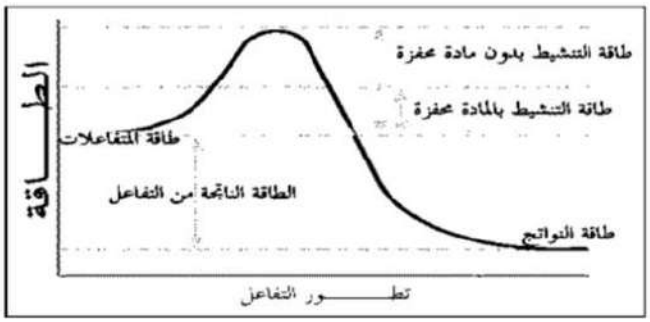
السؤال السابع: قارن بين كل مما يلي

1-

وجه المقارنة	التصادم المؤثر	التصادم غير المؤثر
الطاقة والاتجاه	.....	.....
تكوين النواتج	.....	.....

2-

وجه المقارنة	المادة المحفزة	المادة المانعة
طاقة التنشيط	.....	.....
حاجز طاقة التنشيط	.....	.....
سرعة التفاعل	.....	.....



~ الخريـجـة روعـة .

-1

وجه المقارنة	قيمة ثابت الاتزان k_{eq} أكبر من 1	قيمة ثابت الاتزان k_{eq} أقل من 1
موضع الاتزان	.....	.....
تركيز المتفاعلات	.....	.....
تركيز النواتج	.....	.....

موقع المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

-2

وجه المقارنة	التأثير على موضع الاتزان	تغيير قيمة ثابت الاتزان
درجة الحرارة	.....	.....
التركيز	.....	.....
الضغط أو الحجم (في حالة عدم تساوي عدد المولات)	.....	.....
المادة المحفزة أو المانعة	.....	.....

-3

نوع التفاعل	طارد للحرارة	ماص للحرارة
قيمة ΔH	.....	.....
أثر زيادة الحرارة على قيمة K_{eq}	.....	.....
أثر خفض الحرارة على قيمة K_{eq}	.....	.....

~ الخريجة روعة .

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

وجه المقارنة	H_2SO_4	H_2SO_3	$HClO_4$	HBrO
اسم الحمض	.....	.....	.....	.....
عدد تأكسد الذرة المركزية	.....	.....	.....	.....

~ الخريـجـة روعـة .

وجه المقارنة	الحمض القوي	الحمض الضعيف
التأين	يتأين الحمض القوي بشكل تام في المحلول المائي ، تأينه غير عكوس	
محتوى المحلول		يحتوي المحلول على كاتيونات الهيدرونيوم وأنيونات الحمض وجزيئات الحمض.
توصيل المحلول للتيار الكهربائي	يوصل التيار الكهربائي بدرجة عالية لأنه الكتروليت قوي	
الاتزان		بها اتزان بين الأيونات والجزيئات ولها ثابت تأين (Ka)
أمثلة	HBr ، HNO_3 ، HCl H_2SO_4 ، HI	

موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw

~ الخريجة روعة .

وجه المقارنة	القاعدة القوية	القاعدة الضعيفة
التأين		تتأين القاعدة الضعيفة بشكل جزئي في المحلول المائي لينتج القليل من أنيونات الهيدروكسيد ، تأينها عكوس
محتوى المحلول	يحتوي المحلول على أنيونات الهيدروكسيد وكاتيونات القاعدة فقط	
توصيل المحلول للتيار الكهربائي		يوصل التيار الكهربائي بدرجة منخفضة لأنه الكتروليت ضعيف.
الاتزان	لا يوجد بها اتزان بين الأيونات والجزيئات	

المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

وجه المقارنة	الحمض الأقوى (أكبر – أقل)	الحمض الأضعف (أكبر – أقل)
درجة التأين	.....	.....
تركيز [H_3O^+]	.....	.....
قيمة (K_a)	.....	.....
قيمة (pK_a)	.....	.....
قيمة (pH)	.....	.....
تركيز [OH^-]	.....	.....

وجه المقارنة	القاعدة الأقوى (أكبر – أقل)	القاعدة الأضعف (أكبر – أقل)
درجة التأين	.....	.....
تركيز [OH^-]	.....	.....
قيمة (pH)	.....	.....
قيمة (K_b)	.....	.....
تركيز [H_3O^+]	.....	.....

~ الخريجة روعة .

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

اتمنالك التوفيـــق 🎓💜.

https://t.me/Kuwaitstudents2025