بنك أسئلة الكيمياء • الصف الثاني عشر

المقارنات

غير محلولة

العام الدراسي 2026 / 2027

رتّب أوجه المقارنة في ذهنك..
واكتبها بثقة ووضوح

تنبيه

أسئلة هذا الملف وإجاباتها منقولة من بنك الأسئلة كما هي، دون أي تعديل أو حذف أو إضافة، وكل ما تمّ هو تصنيفها حسب نوع السؤال.

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	.....	.....	.....	.....

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	.....	.....

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	.....	.....

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	.....	.....

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

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	

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	

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^+]	.....	.....

مع أطيب التمنيات لطلابنا بالنجاح و التفوق الدائمين ،،،،

أحسنت.. وصلت إلى نهاية الملف

المقارنات

بنك أسئلة الكيمياء • الصف الثاني عشر

الدعاء سلاحك..

والاجتهاد طريقك

بالتوفيق في اختبارك