

المجال الدراسي : كيمياء

وزارة التربية

الصف : الثاني عشر

التعليمية

الإدارة العامة لمنطقة

الزمن : 20 دقيقة

ثانوية

امتحان قصير للفترة الثانية

للعام الدراسي 2021 - 2022

السؤال الأول :

أ- ضع علامة (√) في المربع المقابل للإجابة الصحيحة التي تكمل كل من الجمل

(2×1/2)

التالية:

1-العامل الوحيد الذي يؤثر على قيمة ثابت الإتزان Keq هو:-

الضغط التركيز درجة الحرارة العامل الحفاز

2- إذا كان تكون المواد المتفاعلات مفضلا عند الإتزان في التفاعلات العكوسة فإن ذلك يعني

أن قيمة ثابت الإتزان Keq لهذه التفاعلات :

يساوي 1 أكبر من 1 أقل من 1 صفر

ب- أكمل الفراغات بما يناسبها علميا

(2×1/2)

1-زيادة حجم الجسيمات المتفاعلهمن سرعة التفاعل الكيميائي.

2- التركيزات النسبية للمواد المتفاعله والمواد الناتجه عند الإتزان تسمى ب.....

السؤال الثاني :

أ- ماذا يحدث في حاله التاليه مع تفسير الإجابة:-

لسرعة التفاعل الكيميائي عند رفع درجة الحرارة.

الحدث:-

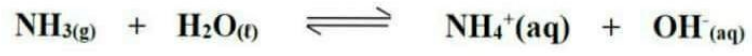
التفسير:-

(1×1)

ب - إحسب ثابت الإتزان للتفاعل التالي :-

(2×1)

أذيت كمية من غاز الأمونيا في الماء وترك المحلول حتى حدث الاتزان التالي :



وعند الاتزان وجد أن تركيز كل من الأمونيا وأنيون الهيدروكسيد في المحلول يساوي (0.0006 M ، 0.02 M) على الترتيب ، المطلوب حساب قيمة ثابت الاتزان (K_{eq}) للنظام السابق .