

حالة الأتزان الديناميكي ٢

اقرأ، في كتابك، حول تعابير وثوابت الاتزان.

اكتب كلمة (صواب) عن يمين الجملة الصحيحة، وكلمة (خطأ) عن يمين الجملة غير الصحيحة فيما يلي:

6. ينص قانون الاتزان الكيميائي إنه عند ضغط معين يمكن أن يصل التفاعل الكيميائي إلى حالة تصبح عندها نسب تراكيز المتفاعلات والنواتج قيمة ثابتة.

7. يُعدّ التفاعل $H_{2(g)} + I_{2(g)} \rightleftharpoons 2HI_{(g)}$ مثالاً على الاتزان المتجانس.

8. إذا قلت قيمة ثابت الاتزان عن القيمة واحد، فإن كمية المتفاعلات تكون الأكثر.

9. يكون مقدار ثابت الاتزان K_{eq} ثابتاً عند حجم مُحدّد فقط.

10. إذا كانت قيمة ثابت الاتزان عند درجة حرارة مقدارها 300 K تساوي 4.97، عندئذ يكون تركيز المتفاعلات أكبر من تركيز النواتج.

11. يُشير الاتزان غير المتجانس إلى أن كلاً من المتفاعلات والنواتج توجد في أكثر من حالة فيزيائية.

12. إذا كان تعبير ثابت الاتزان يساوي $K_{eq} = \frac{[HI]^2}{[H_2][I_2]}$ ، سيكون ناتج التفاعل نحو الأمام HI.