

## أسئلة مراجعة الدرس الثاني

السؤال الأول:

أفسر دلالة ثابت الاتزان للتفاعل الكيميائي.

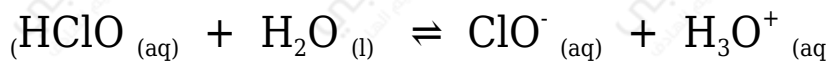
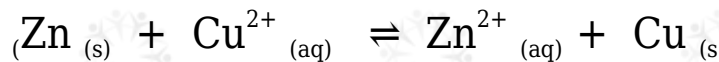
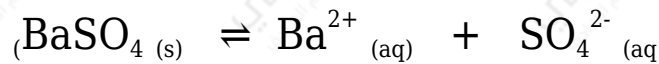
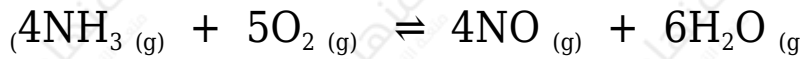
السؤال الثاني:

أوضح المقصود بكل مما يلي:

- قانون فعل الكتلة.
- الاتزان المتجانس.
- ثابت تأين الحمض الضعيف.

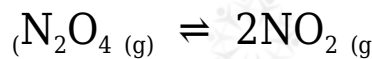
السؤال الثالث:

أكتب تعبير ثابت الاتزان بدلالة تراكيز المواد لكل من التفاعلات الآتية:



السؤال الرابع:

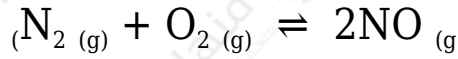
أطبق: أدخل 0.65 mol من غاز  $\text{N}_2\text{O}_4$  إلى وعاء حجمه 0.5 L ، وترك ليتفكك كما في المعادلة الآتية:



mol أحسب ثابت الاتزان، إذا وجد أن الوعاء يحتوي على 0.5 من NO<sub>2</sub> عند الاتزان.

السؤال الخامس:

أطبق: أدخل 2 mol من كل من الأكسجين والنيتروجين إلى وعاء حجمه 1 L لتفاعل وفق المعادلة الآتية:



K وقد وجد ان ثابت الاتزان للتفاعل عند درجة حرارة 150 يساوي  $1 \times 10^{-5}$ ؛ أحسب تراكيز المواد عند وصول التفاعل إلى حالة الاتزان.