

أسئلة مراجعة الدرس الأول

السؤال الأول:

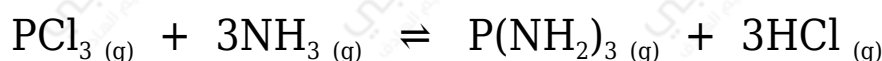
الفكرة الرئيسة: أصف الاتزان الديناميكي وأحدد العوامل المؤثرة فيه.

السؤال الثاني:

أوضح المقصود بكل من: التفاعلات المنعكسة، مبدأ لوتشاتيليه.

السؤال الثالث:

أوضح التغيرات التي تحدث لتركيز الأمونيا NH_3 في التفاعل المتزن في الحالات الآتية:



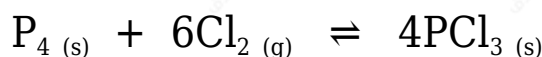
أ- PCl_3 - زيادة تركيز .

ب- HCl - إزالة من وعاء التفاعل.

ج- $\text{P}(\text{NH}_2)_3$ - إضافة كمية من إلى وعاء التفاعل.

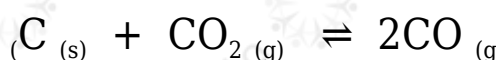
السؤال الرابع:

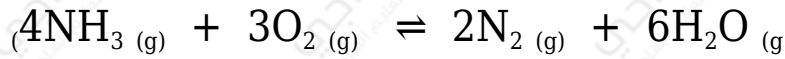
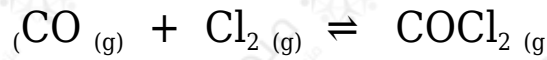
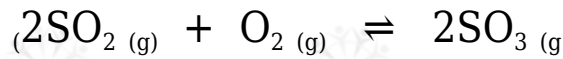
أفسر يعتمد تغيير موضع الاتزان للتفاعل المتزن الآتي على تغيير حجم غاز Cl_2 فقط؟



السؤال الخامس:

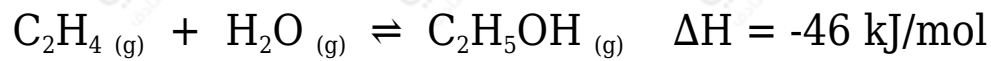
أحدد التفاعلات التي تؤدي زيادة الضغط الكلي لها إلى إنتاج كمية أكبر من المواد الناتجة:





السؤال السادس:

أستنتج أثر التغيرات الآتية على موضع الاتزان للتفاعل الآتي:



- أ- زيادة حجم وعاء التفاعل.
- ب- زيادة درجة الحرارة.
- ج- إضافة كمية من بخار الماء.