

Interrogation de cours numéro 10
Chimie – Chapitres 1 et 2

Nom :

1.a – On considère l'équilibre suivant : $2 \text{H}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)} = 2 \text{H}_2\text{O}_{(g)}$ (réaction exothermique).

Comment est déplacé l'équilibre si on augmente la température à pression constante ? On utilisera le principe de Le Châtelier pour justifier soigneusement.

1.b – Même question mais si on augmente la pression à température constante. On utilisera également le principe de Le Châtelier pour justifier soigneusement.

2 – Écrire la relation de Van't Hoff.

3 – Le quotient de réaction associé à une équation est de la forme $Q_r = \frac{n_{\text{NH}_3} n_{\text{H}^+}}{n_{\text{NH}_4^+} c^0 V_0}$.

On augmente la quantité de matière de NH_3 , et on suppose qu'il n'y a pas de rupture d'équilibre. Dans quel sens l'équilibre est-il déplacé ?

Interrogation de cours numéro 10
Chimie – Chapitres 1 et 2

Nom :

1.a – On considère l'équilibre suivant : $2 \text{H}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)} = 2 \text{H}_2\text{O}_{(g)}$ (réaction exothermique).

Comment est déplacé l'équilibre si on diminue la température à pression constante ? On utilisera le principe de Le Châtelier pour justifier soigneusement.

1.b – Même question mais si on diminue la pression à température constante. On utilisera également le principe de Le Châtelier pour justifier soigneusement.

2 – Écrire la relation de Van't Hoff.

3 – Le quotient de réaction associé à une équation est de la forme $Q_r = \frac{n_{\text{NH}_3} n_{\text{H}^+}}{n_{\text{NH}_4^+} c^0 V_0}$.

On augmente la quantité de matière de NH_4^+ , et on suppose qu'il n'y a pas de rupture d'équilibre. Dans quel sens l'équilibre est-il déplacé ?