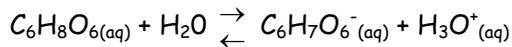


L'acide ascorbique (vitamine C)

Q1

Equation bilan:



Remarque: ne pas oublier la notation 'aq' qui signifie que les espèces sont en solution aqueuse. On se servira de cette information pour déterminer la constante de réaction.

Q2

Réponse partielle, pour voir la correction, [clique ici](#).

Le nombre de moles d'ions oxonium initial est très faible donc négligeable devant les autres quantités de matière.

Q3

Réponse partielle, pour voir la correction, [clique ici](#).

$$[\text{H}_3\text{O}^+]_f = [\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6^-]_f = 6,3 \times 10^{-4} \text{ mol.L}^{-1}$$

$$[\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6]_f = 4,4 \times 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$$

Q4

Avant d'utiliser le pH-mètre :

Le pH-mètre doit être préalablement étalonné à l'aide de 2 solutions étalons de pH précis (généralement pH = 4 et pH = 7).

La sonde doit être rincée à l'eau distillée après chaque mesure, et réintroduite si nécessaire dans la solution de conservation.