

31 1. La formule de l'ion ascorbate est $\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6^-$ (aq).

Le couple acide-base s'écrit : $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ (aq) / $\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6^-$ (aq).

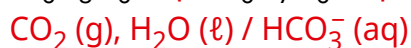
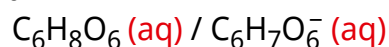
2. NaHCO_3 (s) \rightarrow Na^+ (aq) + HCO_3^- (aq)

3. L'ion HCO_3^- appartient aux couples acide-base :



4. Un acide ne peut réagir qu'avec une base. Donc ici, les deux réactifs de la réaction sont l'acide ascorbique $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ (aq) et l'ion HCO_3^- (aq), base du couple CO_2 (g), H_2O (ℓ) / HCO_3^- (aq).

Les couples acide-base mis en jeu sont :



5. $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ + HCO_3^- \rightarrow $\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6^-$ + CO_2 (g), H_2O (ℓ)

Le gaz produit est du dioxyde de carbone.