

**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).

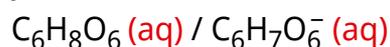
2.  $\text{NaHCO}_3$  (s)  $\rightarrow$   $\text{Na}^+$  (aq) +  $\text{HCO}_3^-$  (aq)

3. L'ion  $\text{HCO}_3^-$  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  $\text{HCO}_3^-$  (aq), base du couple  $\text{CO}_2$  (g),  $\text{H}_2\text{O}$  (ℓ) /  $\text{HCO}_3^-$  (aq).

Les couples acide-base mis en jeu sont :



5.  $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$  +  $\text{HCO}_3^-$   $\rightarrow$   $\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_6^-$  +  $\text{CO}_2$  (g),  $\text{H}_2\text{O}$  (ℓ)

Le gaz produit est du dioxyde de carbone.