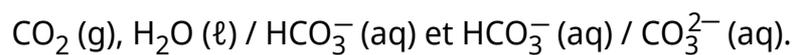


**18** 1. L'ion hydrogénocarbonate  $\text{HCO}_3^-$  (aq) appartient à deux couples acide-base qui sont :



2. L'ion  $\text{HCO}_3^-$  (aq) est la base du couple  $\text{CO}_2 (\text{g}), \text{H}_2\text{O} (\ell) / \mathbf{HCO}_3^- (\mathbf{aq})$  et l'acide du couple  $\mathbf{HCO}_3^- (\mathbf{aq}) / \text{CO}_3^{2-} (\text{aq})$ . L'ion  $\text{HCO}_3^-$  (aq) est une espèce amphotère.