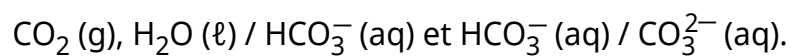


18 1. L'ion hydrogénocarbonate HCO_3^- (aq) appartient à deux couples acide-base qui sont :



2. L'ion 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 HCO_3^- (aq) est une espèce amphotère.