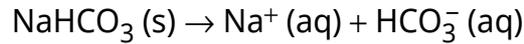


30 1. L'équation de dissolution dans l'eau de l'hydrogénocarbonate s'écrit :

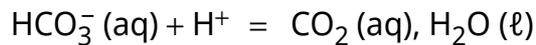
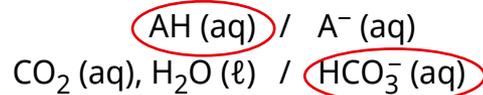


2. Pour diminuer l'acidité, l'acide AH présent dans le plat doit réagir avec une base. L'ion hydrogénocarbonate est une espèce amphotère $\text{HCO}_3^- (\text{aq})$, il appartient aux couples :



On doit considérer, dans ce cas, le couple dans lequel il joue le rôle de la base, soit le couple $\text{CO}_2 (\text{aq}), \text{H}_2\text{O} (\ell) / \text{HCO}_3^- (\text{aq})$.

Lorsque l'on ajoute de l'hydrogénocarbonate de sodium, la réaction ci-après se déroule, les deux couples mis en jeu étant :



L'ajout d'hydrogénocarbonate de sodium permet de transformer l'acide AH en sa base conjuguée $\text{A}^- (\text{aq})$. On obtient aussi du dioxyde de carbone dissous en solution qui s'échappera ensuite sous forme de molécule gazeuse $\text{CO}_2 (\text{g})$. Ce changement d'état se fera plus facilement si la solution est chauffée.