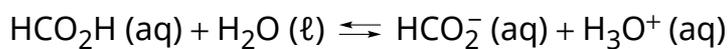


13 1. a. La base conjuguée de l'acide méthanoïque est l'ion HCO_2^- (ion méthanoate).

b. Un acide faible est un acide qui ne réagit pas totalement avec l'eau : la transformation conduit à un équilibre chimique.

2. L'équation chimique de la réaction est :



3. La constante de cet équilibre chimique est la constante d'acidité K_A du couple acide méthanoïque / ion méthanoate. Son expression est :

$$K_A = \frac{[\text{HCO}_2^- (\text{aq})]_f \cdot [\text{H}_3\text{O}^+ (\text{aq})]_f}{[\text{HCO}_2\text{H} (\text{aq})]_f}$$