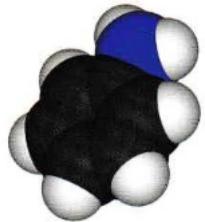


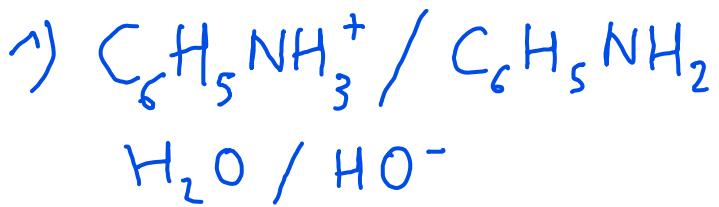
13 Reconnaître deux couples acide/base

- L'aniline réagit avec l'eau selon la réaction d'équation :
- $$\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\ell) \rightleftharpoons \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_3^+(\text{aq}) + \text{HO}^-(\text{aq})$$
1. Identifier les deux couples acide/base associés à la réaction.
 2. L'aniline est-elle un acide faible ou une base faible dans l'eau?
 3. Montrer que la réaction acido-basique précédente s'interprète comme l'échange d'un proton entre deux espèces appartenant à deux couples acide/base différents.



le symbole \rightleftharpoons indique que cette base est faible.

3) le H^+ capté par l'aniline est cédé par H_2O qui, ici, joue le rôle d'un acide



2) L'aniline $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ capte un H^+ lors de cette réaction : c'est donc une base.

indique que cette base est