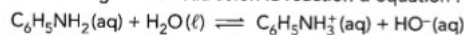


### 13 Reconnaître deux couples acide/base

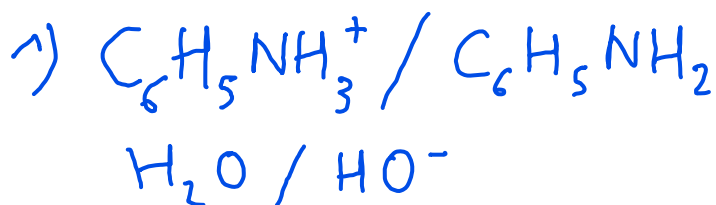
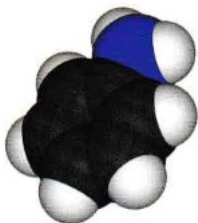
L'aniline réagit avec l'eau selon la réaction d'équation :



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.



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

Le symbole  $\rightleftharpoons$  indique que cette base est faible.

3) Le  $\text{H}^+$  capté par l'aniline est cédé par  $\text{H}_2\text{O}$  qui, ici, joue le rôle d'un acide

