

**7** La proposition A n'est pas une bonne réponse car le couple acide-base  $\text{NH}_3(\text{aq}) / \text{NH}_4^+(\text{aq})$  est mal écrit, l'acide doit être écrit en premier :  $\text{NH}_4^+(\text{aq}) / \text{NH}_3(\text{aq})$ .

La proposition B est une bonne réponse.

La proposition C n'est pas une bonne réponse car le couple acide-base  $\text{HCO}_2^-(\text{aq}) / \text{HCO}_2\text{H}(\text{aq})$  est mal écrit, l'acide doit être écrit en premier :  $\text{HCO}_2\text{H}(\text{aq}) / \text{HCO}_2^-(\text{aq})$ .

**8** La proposition A n'est pas une bonne réponse car il y a une double flèche et non une simple flèche qui modélise une réaction totale. De plus,  $\text{NH}_4^+(\text{aq})$  ne fait pas partie des réactifs, c'est un produit.

La proposition B n'est pas une bonne réponse car il y a une double flèche et non une simple flèche qui modélise une réaction totale.

La proposition C est une bonne réponse.

**9** La proposition A n'est pas une bonne réponse car les couples acide-base ne sont pas écrits correctement : les acides et les bases ne correspondent pas,  $\text{NH}_3(\text{aq})$  n'est pas l'acide conjugué de  $\text{H}_2\text{O}(\ell)$  et  $\text{NH}_4^+(\text{aq})$  n'est pas l'acide conjugué de  $\text{HO}^-(\text{aq})$ .

La proposition B n'est pas une bonne réponse car le couple acide-base  $\text{NH}_3(\text{aq}) / \text{NH}_4^+(\text{aq})$  est mal écrit, l'acide doit être écrit en premier :  $\text{NH}_4^+(\text{aq}) / \text{NH}_3(\text{aq})$ .

La proposition C est une bonne réponse.