

**1** La proposition A n'est pas une bonne réponse car le produit ionique de l'eau correspond à l'autoprotolyse de l'eau (et non la réaction inverse).

La proposition B est une bonne réponse.

La proposition C n'est pas une bonne réponse car  $K_e = 10^{-pK_e} = 10^{-14} \neq 1,0 \times 10^{14}$ .

**2** La proposition A n'est pas une bonne réponse car la constante d'acidité d'un couple acide-base  $AH(aq) / A^-(aq)$  correspond à la réaction de l'acide avec l'eau.

La proposition B est une bonne réponse.

La proposition C est une bonne réponse.

**3** La proposition A est une bonne réponse.

La proposition B est une bonne réponse.

La proposition C n'est pas une bonne réponse car la réaction d'un acide fort avec l'eau est totale.