

AUTOPROTOLYSE DE L'EAU

- ① Rappeler les couples acide/base de l'eau :

- ② Ecrire la réaction acido-basique qui peut exister entre deux molécules d'eau :

- ③ Quel est le pH de l'eau « pure » à 25°C ? En déduire sa concentration en ion oxonium.

- ④ Sachant que toute solution est électriquement neutre, en déduire la concentration en ion hydroxyde de l'eau pure :

- ⑤ Sachant que la masse volumique de l'eau est $\rho = 1000 \text{ g.L}^{-1}$, calculer la quantité de matière de H_2O dans 1L d'eau.

- ⑥ Pour la réaction ②, comparer les valeurs de x_{max} et x_f et conclure.