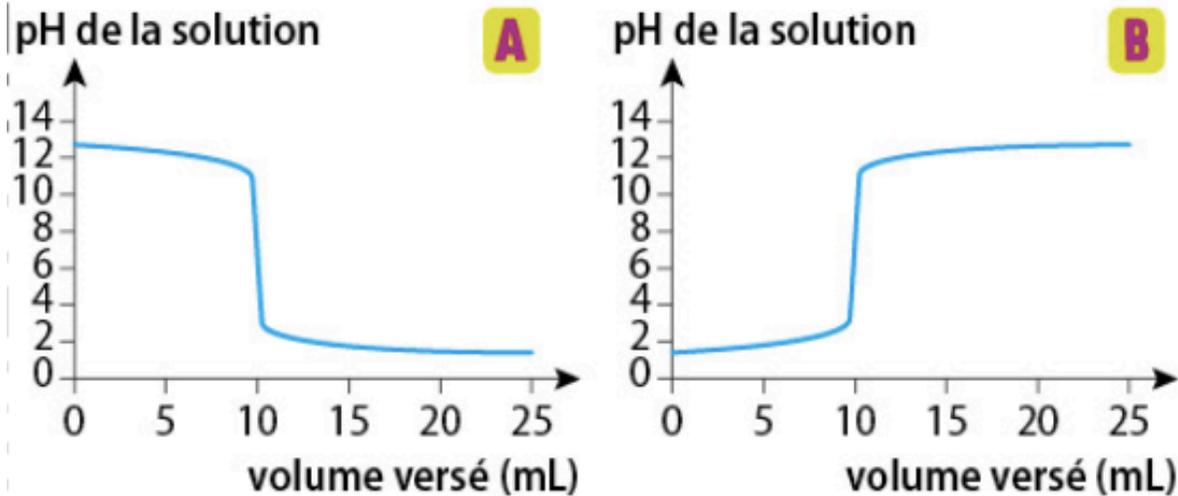


## 10 Évolution du pH d'une solution

À une solution de soude, on ajoute une solution d'acide chlorhydrique.

1. Parmi ces graphiques, lequel correspond à l'évolution du pH de la solution à mesure que l'on y ajoute l'acide ?



2. a. Quels sont les ions qui réagissent entre eux ? Quelle molécule forment-ils ?

b. Écrire l'équation chimique de cette réaction.

1. C'est le A, lorsque l'on ajoute de l'acide, le pH diminue.

2. La réaction chimique entre les ions hydronium et hydroxyde s'écrit:  $\text{H}^+ + \text{HO}^- \longrightarrow \text{H}_2\text{O}$