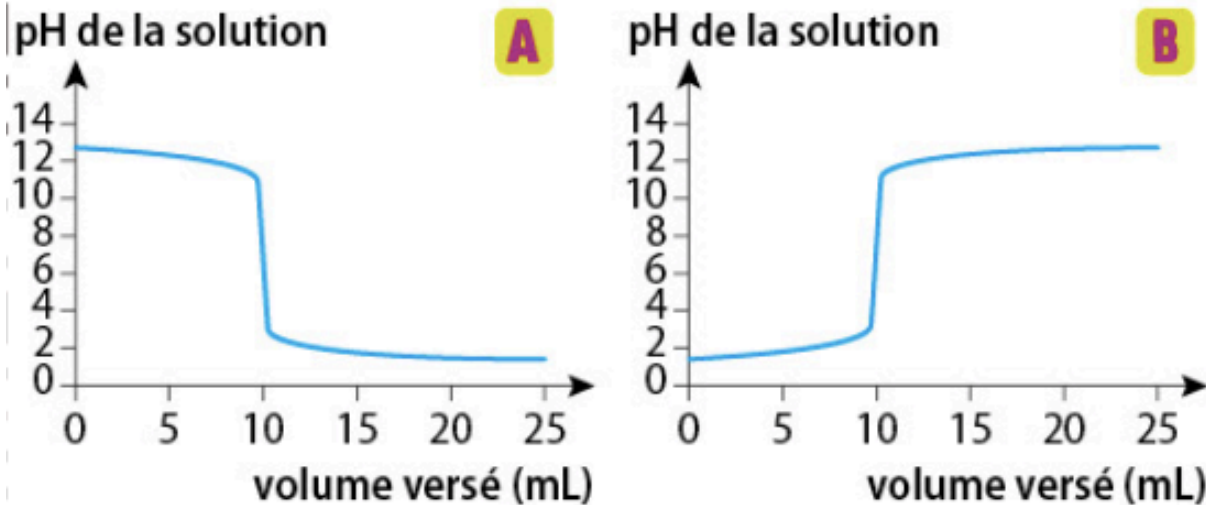


10 Évolution du pH d'une solution

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. Le graphique A, correspond à l'ajout d'acide chlorhydrique sur la soude.

2.a. Ce sont les ions H^+ et HO^-

2.b. L'équation s'écrit: $H^+ + HO^- \longrightarrow H_2O$