

pH d'une solution

Calculer la valeur du pH de la solution obtenue par dissolution totale d'une masse $m = 2,0$ g de Na(OH) dans un volume $V = 3,0$ L d'eau.

Données :

Masse molaire de Na(OH) : $M(\text{Na(OH)}) = 40,0 \text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}$;

Produit ionique de l'eau à 25°C : $K_e = 10^{-14}$.