Exercice : Dissolution d'un solide ionique

On dissout une masse $m = 2{,}67\ g$ de chlorure d'aluminium solide ($AlCl_3$) dans un volume $V = 200{,}0\ mL$ d'eau distillée.

Données : Masse molaire atomique

- $M(Al) = 27{,}0\ g.mol^{-1}$
- $M(Cl) = 35{,}5\ g.mol^{-1}$

1. **Ecrire l'équation de dissolution du chlorure d'aluminium dans l'eau.**
2. **Calculer la concentration en soluté apporté de la solution**
3. **En déduire les concentrations molaires effectives des ions en solution.**