

**INTERROATION ECRITE N°5
DE SCIENCES PHYSIQUES**

EXERCICE

1. Donner la définition d'une solution aqueuse. **(3 pts)**
1. Citez les différentes étapes de la dissolution d'un composé ionique dans l'eau. **(3 pts)**
3. Le sulfate de sodium du commerce est un solide ionique de formule Na_2SO_4 .
- 3.1 Calculer la masse de sulfate de sodium qu'il faut utiliser pour préparer $V=250$ mL de solution de concentration $C=0,2$ mol.L⁻¹. **(4 pts)**
- 3.2 Calculer les concentrations des ions dans la solution. On négligera les ions H_3O^+ et OH^- . **(6 pts)**
- 3.3 La solution est-elle électriquement neutre ? **(4 pts)**