


Nom:..... Prénom:..... Classe:..... Date:

La concentration des ions en solution	
✔ Objectifs	👤 Classe
<input type="checkbox"/> Dissolution des solides ioniques dans l'eau. Équation de réaction de dissolution. <input type="checkbox"/> Modéliser, au niveau macroscopique, la dissolution d'un composé ionique dans l'eau par une équation de réaction, en utilisant les notations (s) et (aq). <input type="checkbox"/> Calculer la concentration des ions dans la solution obtenue.	1 ^{ère} Spé
	🕒 Durée
	45 min

Depuis la seconde vous savez déterminer la quantité de matière d'un solide. Si ce solide est un solide ionique on peut en faire une solution ainsi il se dissocie en ions¹. Quelle est la quantité de matière, et donc la concentration, de chacun de ces ions en solution ?


Document 1: Le chlorure de fer (III)

Le chlorure de fer (III) est un solide ionique très hygroscopique, c'est à dire qui absorbe facilement l'humidité de l'air. Il se dissout dans l'eau sous forme d'ions fer (III) et chlorure.



Document 2: Préparation d'une solution de chlorure de fer

On prépare en laboratoire 50,0 mL de solution de chlorure de fer (III) par dissolution du solide ionique hexahydraté, de formule $\text{FeCl}_3 \cdot 6\text{H}_2\text{O}_{(s)}$. La dissolution dans l'eau est totale, très exothermique et forme une solution de couleur orange-brun.



Document 3: Données

- $M(\text{Fe}) = 55,9 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ ▪ $M(\text{H}) = 1,00 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$
- $M(\text{Cl}) = 35,5 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$ ▪ $M(\text{O}) = 16,0 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$

Document 4: Concentration en soluté

$$C(A) = \frac{n(A)}{V}$$

Concentration en quantité de matière en $\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ →

Quantité de matière du soluté A en mol →

Volume de la solution en L →

Document 5: Concentration effective d'un ion

$$[X] = \frac{n(X)}{V}$$

Concentration effective de l'ion X en $\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ →

Quantité de matière de l'ion X en mol →

Volume de la solution en L →

1. Source : moncoursdephysiquechimie.weebly.com

1. Calculer la masse molaire M du chlorure de fer(III) hexahydraté.

.....

2. Écrire l'équation de dissolution du chlorure de fer(III) hexahydraté dans l'eau et l'ajuster.

.....

3. À l'aide d'un tableau d'avancement, calculer les quantités de matière d'ions fer(III) et d'ion chlorure obtenue par dissolution d'une masse $m_0 = 2,71\text{ g}$ de chlorure de fer(III) hexahydraté.

.....

4. En déduire les concentrations effectives de chacun des deux ions dans cette solution.

.....

5. Calculer la concentration $C(\text{FeCl}_3)$ en chlorure de fer (III). Donner les relations entre les concentrations effectives en ions $\text{Fe}^{3+}_{(\text{aq})}$ et $\text{Cl}^{-}_{(\text{aq})}$ et la concentration $C(\text{FeCl}_3)$ en chlorure de fer (III).

.....

6. Donner la relation permettant de déterminer les concentrations effectives des ions en solution en fonction de la concentration en soluté apporté C .

.....

