**Fiche de présentation et d’accompagnement**

Première - Physique-Chimie

**Chapitre : Composition d’un système initial**

**Nom de l’activité : Quantités de matière et concentrations dans un mélange**

Activité documentaire

Individuel

1 heure

|  |
| --- |
| Programme officiel |
| Savoir | **Savoir-faire** |
| Relation quantité de matière/masseMasse molaireConcentrations molaire et massique | **Déterminer la quantité de matière de chaque espèce dans un mélange****Quantité de matière d’un soluté à partir de sa concentration en mol/L ou en g/L** |

|  |
| --- |
| Compétences pouvant être évaluées au cours de l’activité |
| [ ]  S’approprier | [ ]  **Analyser** | [ ]  **Réaliser** | [ ]  **Valider** | [ ]  **Communiquer** |

|  |
| --- |
| Organisation de la séance et remarques : |
|  |

**Activité documentaire : Quantités de matières et concentrations dans un mélange**

**Analyse d’une eau minérale**

*L'eau minérale naturelle est une catégorie d'eau dont les caractéristiques sont définies réglementairement. Obligatoirement d'origine souterraine (qu'on la capte via un forage ou qu'elle jaillisse d'une source), elle doit avoir une composition chimique stable et ne pas avoir besoin d'être désinfectée pour être consommée. Une eau minérale est un mélange dans lequel sont dissous des sels minéraux, la quantité et leur nature peuvent conférer à l’eau des propriétés thérapeutiques …..*

*Résidu sec, un indicateur de minéralisation*

*Dans leur parcours naturel, au contact des sols et des roches, les eaux minérales se chargent en sels minéraux et oligo-éléments à l’abri de toute pollution. Pour savoir si une eau est peu ou fortement minéralisée, il suffit de regarder son "résidu sec".*

*Cet indicateur permet de déterminer le taux de minéraux recueillis après évaporation d’1 litre d’eau soumis à 180°C. En d’autres termes, on apprécie la quantité de minéraux solides qui s’est formée après avoir fait chauffer 1 litre d’eau à 180°C. Plus une eau est minérale, plus son résidu sec est élevé.*

* *Si le taux de minéraux est supérieur à 1 500 mg / L, l'eau est "riche en minéraux" (calcium, magnésium et/ou sodium).*
* *S'il est compris entre 500 et 1 500 mg / L,  l'eau est moyennement minéralisée.*
* *S'il est inférieur à 500 mg / L, c'est une eau faiblement minéralisée.*
* *S'il est inférieur à 50 mg / L, c'est une eau très faiblement minéralisée.*

Doc1



Doc2

A l’aide des documents 1 et 2 répondre aux questions suivantes :

**Corps purs et mélanges :**

*Question préliminaire : Qu’est-ce qu’un corps pur ?*

Q1/ Rappeler la définition d’un mélange.

Q2/ Le résidu sec d’une eau minérale prouve qu’elle est un mélange. Expliquer.

Q3/ L’eau minérale est-elle un mélange homogène ou hétérogène ? Expliquer.

**Quantités de matières et concentrations :**

*Questions préliminaires :*

* *Rappeler la relation liant la masse m d’une espèce chimique, sa quantité de matière m et sa masse molaire M. On précisera les unités.*
* *Définir concentration molaire C en soluté d’une solution. Définir également la concentration massique Cm. Préciser les unités.*
* *Quelle relation lie C et Cm ?*

Q4/ Calculer la masse d’une mole d’électrons M(e-).

Q5/ Quelles sont les masses molaires des ions calcium, chlorure et magnésium ? Justifier.

Q6/ L’eau du document 2 est-elle faiblement ou fortement minéralisée ?

Q7/ Quelles sont les concentrations massiques C1m C2m et C3m des ions calcium, chlorure et magnésium ?

Q8/ En déduire les concentrations molaires des ions calcium, chlorure et magnésium ainsi que leurs quantités de matières dans un litre d’eau minérale.

Q9/ Pour un adolescent le besoin journalier en magnésium est de 1,7.10-2 mol. Quel volume V d’eau minérale doit-il boire quotidiennement afin de satisfaire au besoin ?

**Etude du résidu sec :**

 *Le résidu sec est un mélange de solides ioniques. Electriquement neutre, il résulte de l’empilement compact de cations Mp+ et d’anions Xn-. On pourra considérer dans un souci de simplification que pour l’eau minérale du document 2, le résidu sec est essentiellement constitué de chlorure de magnésium et de chlorure de calcium.*

Q10/ Que veut-on dire par électro-neutralité du résidu à sec ?

Q11/ Proposer une formule pour le chlorure de magnésium et le chlorure de calcium.

**Données :**

Masse de l’électron : me- = 9,1.10-31 kg

Constante d’Avogadro : Na = 6,02.1023 mol-1

Masse molaires en g.mol-1 :

M(Cl) = 35,5 M(Mg) = 24,3 M(Ca) = 40,1