*La clarté et la qualité de la rédaction scientifique seront prises en compte dans la notation. Toutes les initiatives, même non abouties, seront valorisées lors de la correction.*

**Les météorites**

Une météorite est un fragment d’astéroïde, de taille très variable, qui s’est écrasée sur Terre à très grande vitesse. En entrant dans l’atmosphère, les frottements avec l’air sont tels qu’ils provoquent la fusion de la roche et lui donnent un aspect lisse.

En 1960, fut découverte en Australie, une météorite de **631 g** pour un volume de **90 cm3**.

**Document 1 :** La masse volumique, notée ρ, s’exprime en g/cm3 ou en kg/m3. Elle se calcule en utilisant la relation mathématique :

avec m : la masse exprimée en kg

V : le volume exprimé en m3

ρ : la masse volumique exprimée en kg/m3 ou en g/cm3

**Question 1 : Montrer** par un calcul que la masse volumique **ρ** de la météorite découverte en Australie a une valeur égale à 7,0 g/cm3.

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Document 2 :** La détermination de la masse volumique d’une météorite permet son classement en 3 catégories.   |  |  |  | | --- | --- | --- | | **Catégorie** | **Masse volumique en g/cm3** | **Composition** | | Achondrite | Entre 3 et 3,5 | Calcium, silicium et magnésium | | Chondrite | Entre 3,5 et 3,75 | Argile, calcium et silicium, teneur en métal inférieure à 35% | | Sidérite | Entre 4 et 7,5 | Fer, nickel (teneur inférieure à 5%) | |

**Question 2 : Indiquer** la catégorie à laquelle appartient cette météorite et **donner** sa composition chimique**. Justifier** votre réponse.

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………

Il est possible de détecter **la présence de fer** dans une météorite par réaction chimique en plongeant un fragment de la météorite dans une solution acide. L’acide réagit alors avec le fer de la météorite pour former des ions fer (II) (de formule chimique Fe2+) et du dihydrogène H2.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Document 3** : Solutions de la vie quotidienne disponibles au laboratoire.   |  |  | | --- | --- | | **Nom de la solution** | **Valeur du pH** | | Vinaigre | 2,6 | | Eau savonneuse | 9,0 | | Eau de javel | 11,5 | |

**Question 3 :** Indiquer le nom de la solution à utiliser pour détecter la présence de fer dans la météorite parmi les solutions proposées dans le **document 3**. **Justifier** la réponse.

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………

Suite à la transformation chimique de la solution acide avec le fragment de la météorite, on obtient une solution contenant des ions. Pour prouver à la présence de fer dans la météorite, il faut vérifier la présence d’ions fer (II) dans cette solution.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Document 4** : Tests d’identification des ions   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | **Ion à identifier** | **Réactif utilisé** | **Formule chimique de l’ion testeur** | **Couleur du précipité formé si l’ion à identifier est présent** | | fer (II) : Fe2+ | Hydroxyde de sodium (soude) | HO− | Précipité vert | | fer (III) : Fe3+ | Hydroxyde de sodium (soude) | HO− | Précipité orange | | calcium : Ca2+ | Oxalate d’ammonium | C2O42− | Précipité blanc | | chlorure : Cl− | Nitrate d'argent | Ag+ | Précipité blanc qui noircit  à la lumière | |

**Question 4 : Schématiser** l’expérience à réaliser pour vérifier la présence d’ions Fe2+ dans la solution, en utilisant le document 4. **Indiquer** le résultat attendu de l’expérience si la météorite contient du fer.

La Terre exerce une force attractive sur l’ensemble des corps qui l’entoure. Les météorites qui passent dans la zone d’influence de la Terre sont alors soumises à cette force attractive. Pour une météorite proche de la surface terrestre, la force d’attraction exercée par la Terre sur la météorite est appelée « **poids de la météorite** ».

**Question 5 :** **Cocher la** bonne proposition dans chaque cas.

⇨Le poids de la météorite est une force exercée par la Terre :

☐ à distance ☐ de contact

⇨L’intensité du poids de la météorite s’exprime en :

☐ kilogramme ☐ Watt ☐ Newton ☐ Newton par kilogramme

⇨L’intensité du poids de la météorite se calcule à l’aide de la relation :

☐ ☐ ☐ ☐

⇨ Le poids de la météorite au voisinage de la Terre est modélisé par :

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | | |
| ☐ | ☐ | ☐ |

Lorsqu’une météorite pénètre dans l’atmosphère terrestre, les frottements avec l’air provoquent son ralentissement et son échauffement. Elle se transforme alors en boule de feu qui finit par se fragmenter en petits morceaux.

**Document 5 :** L’énergie cinétique, notée 𝐄𝐜, d’un objet de masse 𝐦 et de vitesse 𝐯 se calcule en utilisant la relation mathématique :

Avec Ec : l’énergie cinétique exprimée Joule (J)

m : la masse exprimée en kg

v : la vitesse exprimée en m/s

**Question 6 : Calculer** la valeur de l’énergie cinétique Ec d’une météorite d’une masse de 80 000 kg qui entre dans l’atmosphère à la vitesse de 12,8 km/s. **Détailler** le calcul réalisé.

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………

**Question 7 : Indiquer** comment évolue l’énergie cinétique Ec lorsque la météorite pénètre dans l’atmosphère terrestre. **Justifier** la réponse.

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………

…………………………………………………………………………………………………………………