

Évaluation de Sciences Physiques - Classe de 6ème

Chapitre : Les états de la matière

Exercice 1 : Les états de la matière (5 points)

1. Citez les trois états de la matière. (1,5 points)
2. Complétez le tableau suivant en associant chaque changement d'état à sa définition : (2 points)

Changement d'état	Définition
Solidification	
Fusion	
Vaporisation	
Liquéfaction	

3. Donnez un exemple de la vie quotidienne pour deux changements d'état de votre choix. (1,5 points)

Exercice 2 : Mélanges homogènes et hétérogènes (4 points)

1. Définissez ce qu'est : (2 points)
 - Un mélange homogène :
 - Un mélange hétérogène :
2. Classez les mélanges suivants comme homogènes ou hétérogènes : (2 points)
 - Eau et sucre :
 - Huile et vinaigre :
 - Eau et sel :
 - Sable et eau :

Exercice 3 : Sources d'énergie (5 points)

1. Citez quatre sources d'énergie parmi celles étudiées en classe. (2 points)
2. Choisissez deux de ces sources d'énergie et expliquez brièvement leur principe de fonctionnement. (3 points)

Exercice 4 : Le chocolat et ses états (6 points)

Lisez attentivement la recette suivante, puis répondez aux questions :

Recette pour fabriquer des œufs en chocolat :

1. Faire fondre une plaquette de chocolat en la chauffant jusqu'à 50°C.
 2. Verser le chocolat liquide dans des moules en forme d'œufs.
 3. Laisser refroidir le chocolat.
 4. Démouler les œufs en chocolat.
1. Indiquez l'état physique du chocolat : (2 points)
 - Au début de la recette :
 - Lorsqu'il est fondu à 50°C :
 2. Complétez les phrases suivantes : (1 point)
 - À 50°C, le chocolat _____ prend la forme du moule.
 - En refroidissant, le chocolat redevient _____.
 3. Expliquez pourquoi le chocolat garde la forme d'un œuf même quand il n'est plus dans le moule. (1 point)
 4. Le changement d'état physique du chocolat est-il réversible ? Justifiez votre réponse. (2 points)

Bonus : Citez un autre aliment qui subit un changement d'état similaire lors de sa préparation. Expliquez brièvement. (1 point)