

RAPPEL(S)

Thème : ORGANISATION ET TRANSFORMATIONS DE LA MATIÈRE

Nom:

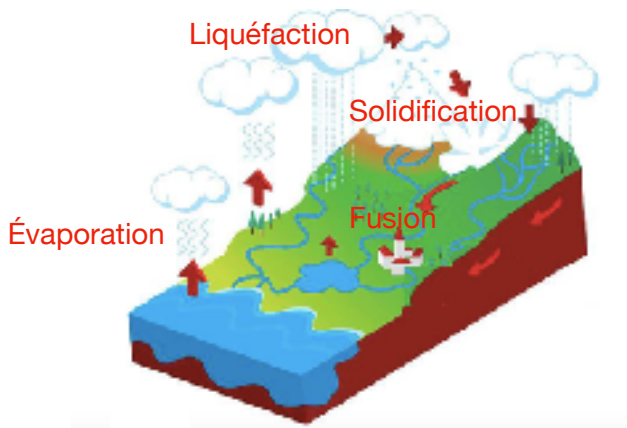
Prénom:.....



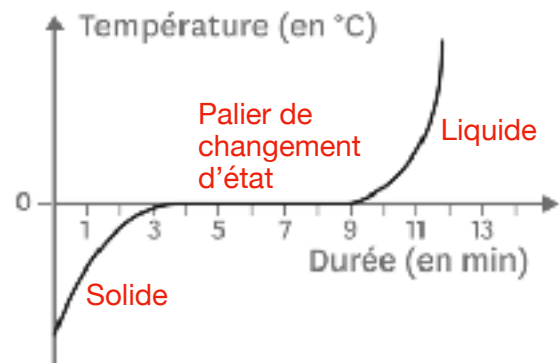
LES ETATS DE LA MATIÈRE

1. Citer les noms des trois états de la matière: Solide - Liquide - Vapeur

2. Compléter le schéma du cycle de l'eau ci-dessous, avec les noms des quatre transformations physiques de l'eau:



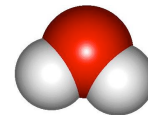
3. Compléter le graphique d'évolution de la température de l'eau pure au cours du temps, avec les mots suivants: Solide - Liquide - Palier de changement d'état.



LE MODÈLE DES PARTICULES

4. Schématiser une molécule d'eau et préciser de quels atomes elle est constituée.

La molécule d'eau est constituée d'un atome d'oxygène et de deux atomes d'hydrogène



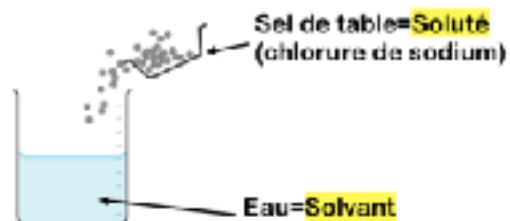
LES MÉLANGES

5. Citer le nom du mélange obtenu, lorsque l'on verse de l'eau pure, dans de l'huile végétale.

C'est un mélange hétérogène.

6. Déterminer lequel, des deux liquides non miscibles, sera au-dessus de l'autre, ceci à partir des valeurs des masses volumiques (eau pure $\rho=1\text{kg/L}$ et huile de tournesol $\rho=0,920\text{kg/L}$). Justifier sa réponse. L'huile de tournesol sera au-dessus de l'eau pure car $1\text{kg/L} > 0,920\text{kg/L}$.

7. Légender le schéma de la dissolution du sel dans l'eau.



BILAN AUTO-ÉVALUATION

1

2

3

4