

Nom : Clé

LES PROPRIÉTÉS ET L'ÉTAT DE LA MATIÈRE

RÉVISION

Indique si les propriétés décrites ci-dessous sont des propriétés/changements chimiques ou physiques.

1. La pomme est rouge. physique
2. La pomme réagit avec l'air et devient brune. chimique
3. Le fer qui est exposé à l'air et l'eau rouille. chimique
4. L'eau se transforme en vapeur quand on ajoute de la chaleur. physique
5. L'essence réagit facilement avec le feu. chimique

Est-ce que les propriétés physiques suivantes sont des exemples de propriétés qualitatives ou quantitatives ?

1. L'eau est chaude. qualitative
2. L'eau a une température de 20 °C. quantitative
3. Le point de fusion du mercure est plus bas que celui de l'eau. quantitative
4. Les œufs pourris ont une mauvaise odeur. qualitative
5. Le métal devient moins brillant quand il est exposé longtemps à l'air. qualitative

Complète le tableau suivant en décrivant le changement de l'état de la matière.

	Changement d'état	Énergie gagnée ou perdue
Condensation liquide	<u>gaz à liquide</u>	perdue
vaporisation	liquide à gaz	<u>gagnée</u>
sublimation	solide à	<u>gagnée</u>
condensation solide	gaz à	perdue
fusion	<u>qualitative</u>	gagnée
solidification	<u>qualitative</u>	perdue

Vocabulaire

condensation (liquide)	Fusion
sublimation	plus rapidement
vaporisation	augmente
condensation (solide)	plus lentement
plus rapidement	solidification
théorie cinétique moléculaire	état de la matière
masse	gazeux
matière	volume
solide	liquide

Utilise les mots du tableau pour remplir les espaces vides des phrases ci-dessous. Utilise un terme seulement une seule fois. Tu n'es pas obligé d'utiliser chaque mot.

1. Tout ce qui a une masse et occupe un volume est de la matière.
2. Quand tu ajoutes de l'énergie à la matière, la vitesse à laquelle vibrent les particules bougent augmente.
3. condensation (liquide) est le changement d'un gaz à un liquide.
condensation (solide) est le changement d'un gaz à un solide.
4. solidification est le changement d'un liquide à un solide.
vaporisation est le changement d'un liquide à un gaz.
5. fusion est le changement d'un solide à un liquide.
sublimation est le changement d'un solide à un gaz.
6. Les particules ont le plus d'énergie dans l'état gazeux.
7. Les particules ont le moins d'énergie dans l'état solide.
8. Quand on enlève l'énergie des particules, elles bougent moins rapidement.
9. La théorie cinétique moléculaire explique comment les molécules agissent quand leur espace et mouvement change.