

Les propriétés physiques

Leçon 1.2c
PowerPoint 1.2.1

Révison brève

Leçon 1.2a,

La matière et les transformations de la
matière.

Leçon 1.2b,

La Théorie cinétique moléculaire et les
changements d'état.

Comment décrire la matière

L'eau



- ✓ Claire
- ✓ Un liquide
- ✓ Bouille à 100 °C
- ✓ Gèle à 0 °C

Propriétés physiques

Il y aussi des Propriétés **chimiques**

On les discutera dans une autre leçon.

Les propriétés physiques sont classifiées en deux catégories:

Quantitative → *Quantité*

- ❖ l'or a une masse volumique de 19,3 g/cm³ à 20 °C.
- ❖ l'or a un point de fusion de 1062 °C.
- ❖ etc.
- Qui peut être mesuré.



Qualitative → *Qualité*

- ❖ L'or a un couleur jaunâtre.
- ❖ L'or a une surface luisante.
- ❖ À la température de la pièce, l'or est solide.
- ❖ Etc.
- Qui peut être décrites ou observées, mais pas vraiment mesurées.

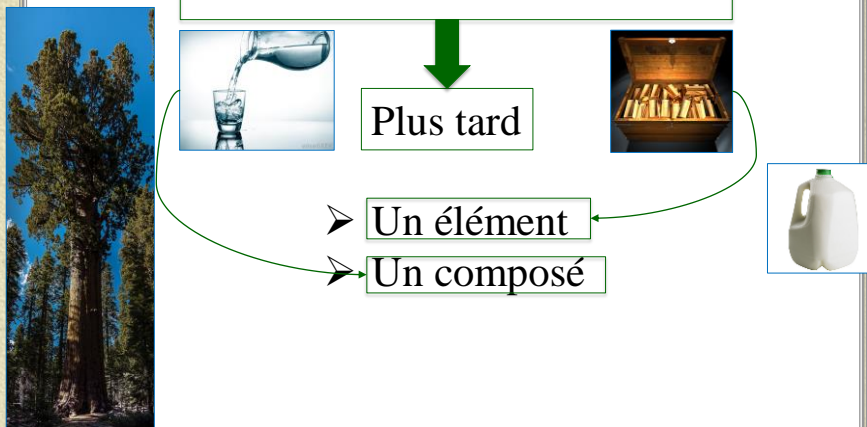
Page 22 du texte

Tableau 1.1 Les propriétés physiques

Propriété physique	Description
<i>Qualitative</i>	
l'état	solide, liquide ou gazeux
la couleur	la couleur
la malléabilité	la capacité d'être martelé en feuilles
la ductilité	la capacité d'être étiré en fils
la cristallinité	la forme ou l'apparence de cristaux
le magnétisme	la tendance à être attiré par un aimant
<i>Quantitative</i>	
la solubilité	la capacité de se dissoudre dans l'eau
la conductibilité	la capacité de conduire la chaleur ou l'électricité
la viscosité	la capacité de s'écouler
la masse volumique	le ratio de la masse d'une matière à son volume
le point de fusion ou de congélation	la température de fusion ou de congélation
le point d'ébullition ou de liquéfaction	la température d'ébullition ou de liquéfaction

Les substances pures

Une substance qui ne contient qu'un seul type de particule.



Récapitulons!

Les diverses formes de la matière sont décrites par leurs propriétés physiques respectives,

Quantitative → Mesurable.

Qualitative → Non mesurable.

Substance pure,

N'a qu'un type de particule.

Est soit un élément ou un composé.