

DÉFINITIONS



Une propriété caractéristique permet :

- identifier une substance
- déterminer son usage
- prévoit son effet sur l'environnement

Si une propriété ne répond à aucune de ces conditions, on dit que c'est une propriété non caractéristique.

DES PROPRIÉTÉS CARACTÉRISTIQUES

| Propriété | Définition | Exemples |
|--------------------------------------|---|---|
| Masse volumique (densité) | Rapport entre la masse et le volume. | mercure = 13,5 g/cm ³ huile = 0,92 g/cm ³ eau = 1g/ml |
| Adhésion → | Le fait qu'un objet colle un autre. | → velcro, colle.... |
| Viscosité → | Vitesse d'écoulement d'un liquide | → huile |
| Point de fusion et de solidification | Temp. à laquelle un objet fond ou devient solide. | mercure = -39 °C eau = 0 °C |
| Conductibilité thermique | Facilité avec laquelle une substance transmet la chaleur. | Conducteur : Métaux Isolant : Bois |



DES PROPRIÉTÉS CARACTÉRISTIQUES (SUITE)

| Propriété | Définition | Exemples |
|-----------------------------------|---|--|
| Conductibilité électrique | Facilité avec laquelle un objet transmet l'électricité. | Bons: Métaux Mauvais: Plastique, bois |
| Acidité | Acide = pH moins de 7 → Neutre = 7 → Base = pH plus que 7 → | citron = pH de 2 eau = pH de 7 savon = pH de 9 |
| Dureté | Résistance à la rayure. Échelle de Mohs (1 à 10) | Plus : diamant (10) Moins : talc (1) |
| Point d'ébullition (vaporisation) | Temp. à laquelle une substance bout. | eau = 100 °C |
| Solubilité | Capacité d'une substance à se dissoudre dans une autre. | sel, sucre.... (soluté) eau (solvant) |
| Ductilité | Aptitude à être étiré. | Métaux mous... |