

Les constitutions de la matière

I) Mélange homogène - Mélange hétérogène - corps purs

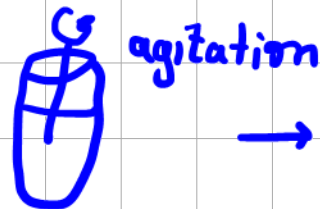
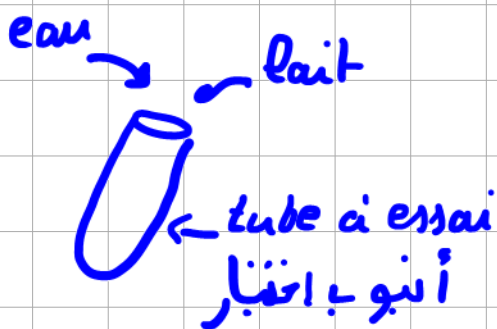
mélange homogène = مزيج متجانس

eau + lait \Rightarrow mélange homogène

eau + alcool \Rightarrow mélange homogène

on dit que les deux liquides (سائل) sont miscibles
قابلان لامتزاج

définir mélange homogène = c'est un mélange dont on ne peut pas distinguer ses différents constituants par l'œil nu



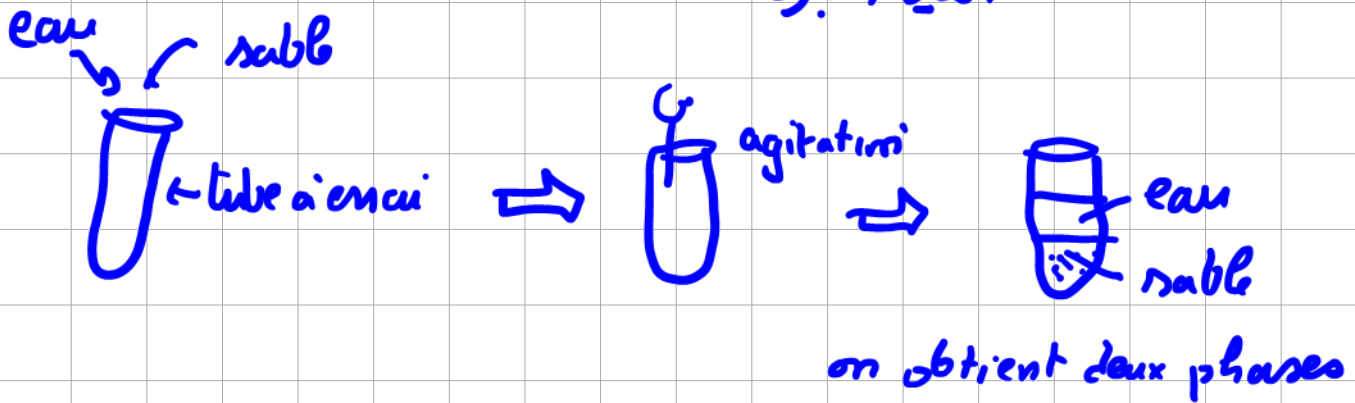
on obtient une seule phase
نحصل على طبقة واحدة

mélange hétérogène = مزيج متغاير

eau + sable \Rightarrow mélange hétérogène

soupe aux légumes \Rightarrow mélange hétérogène

définir mélange hétérogène = c'est un mélange dont on peut distinguer ses différents constituants par l'œil nu
 العين المجردة



Corps pur = جسم نقي = جسم يتكون من مادة واحدة
 ↓
 c'est un corps formé par un seul constituant

dioxygène - dioxyde de carbone - sucre - eau distillée
 ماء مقطر

l'or 24 carats - alcool absolue

Le corps pur a des critères de pureté
 معايير نقاوة

Température de fusion

درجة انصهار

Fer ⇒ 1538°

حديد

l'eau distillée ⇒ 100°

température de solidification
 درجة التجمد

l'eau distillée = 0°

masse volumique

الكثافة الحجمية

II) Corps pur organique - corps pur inorganique

Corps pur organique

جسم زئقي عضوي



c'est un corps qui renferme
généralement le carbone

il est combustible

قابل للاحتراق

dioxyde de carbone CO_2 n'est pas combustible

⇒ c'est un corps qui renferme le carbone
mais c'est un corps inorganique

Corps pur inorganique = جسم زئقي غير عضوي

c'est un corps qui ne renferme pas généralement le carbone

c'est un corps inflammable
incombustible

غير قابل للاحتراق

