

Composition massique en X = $\frac{m(X)}{m_{\text{échantillon}}}$

Composition volumique en X =

$\frac{V(X)}{V_{\text{échantillon}}}$

Compositions chimiques

Corps purs et mélanges

Définitions

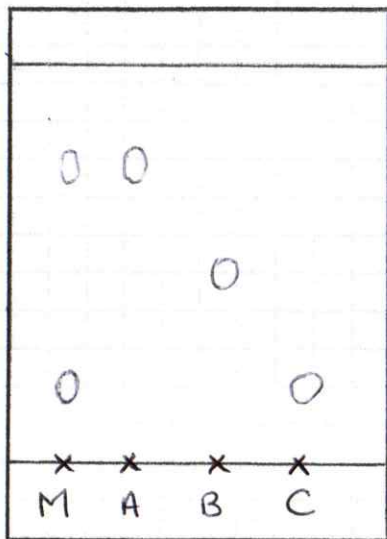
Corps pur: il est composé d'une seule espèce chimique

Mélange: il est composé d'au moins deux espèces chimiques

Homogène: on ne les distingue pas
ex: air

Hétérogène: on en distingue au moins 2
ex: huile et eau

Par chromatographie sur couche mince (CCM)



Identifier les constituants

Par des tests chimiques

- ✧ H_2 : explose à la flamme
- ✧ O_2 : ravive la flamme
- ✧ CO_2 : trouble l'eau de chaux
- ✧ H_2O : bleuit le sulfate de cuivre

Par des tests physiques

Mesurer la température de changement d'état

Calculer la masse volumique

$\rho = \frac{m_{\text{échantillon}}}{V_{\text{échantillon}}}$