

par des tests chimiques :

$\Rightarrow \text{H}_2\text{O}$
 $\Rightarrow \text{H}_2$
 $\Rightarrow \text{O}_2$
 $\Rightarrow \text{CO}_2$

eau de chaux

par des mesures physiques :

températures de changement d'état

masse volumique

$$\rho = \frac{m}{V}$$

unité : kg/m^3

$1 \text{ t/m}^3 = 1 \text{ kg/L} = 1 \text{ g/cm}^3$

$\rho_{\text{eau}} = 10^3 \text{ kg/m}^3 = 1 \text{ kg/L} = 1 \text{ g/cm}^3$

$\rho_{\text{air}} \approx 1 \text{ g/L}$

Échelle macroscopique

Échelle microscopique

espèce chimique

entité chimique

atomes

ou **molécules**



ou **ions**

(entités chargées électriquement)

corps pur

température fixe

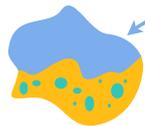
températures étalées

températures de changement d'état

mélange

hétérogène

homogène

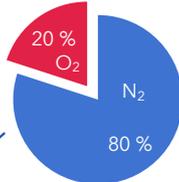


corps pur



corps pur

composition de l'air :



identification

température fixe

températures étalées

hétérogène

homogène