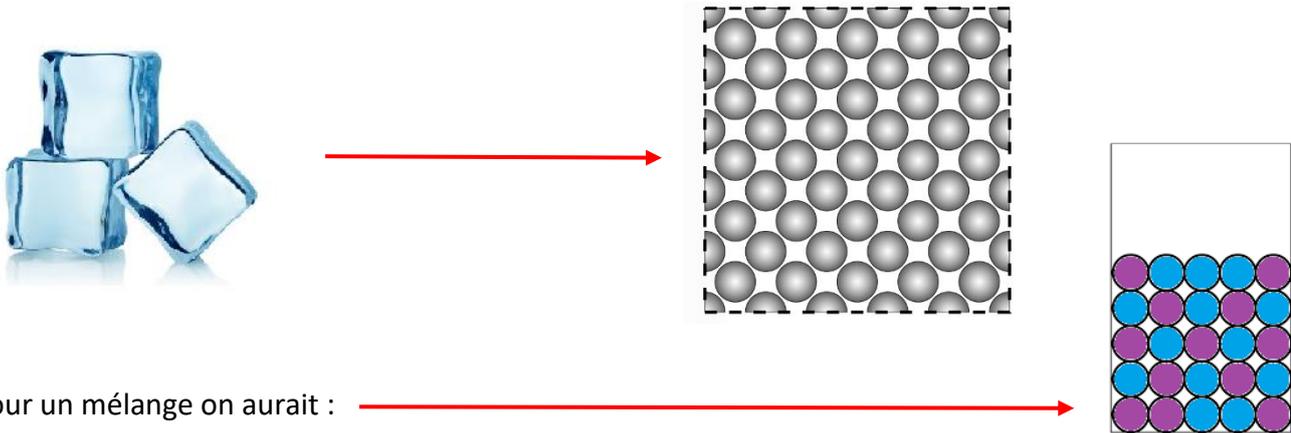


I. Description microscopique de la matière

A) L'état solide

L'état solide est un état **compact, ordonné** et **immobile**.

Exemple de modélisation d'un corps pur solide (solide constitué d'une seule espèce chimique) :

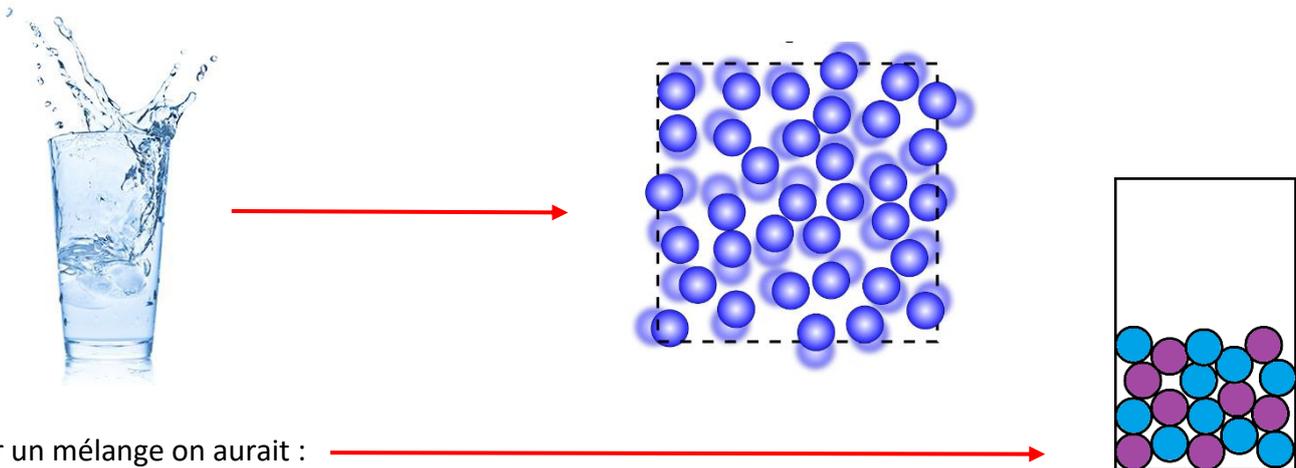


Pour un mélange on aurait :

B) L'état liquide

L'état liquide est un état **compact, désordonné** et **mobile**.

Exemple de modélisation d'un corps pur liquide (liquide constitué d'une seule espèce chimique)

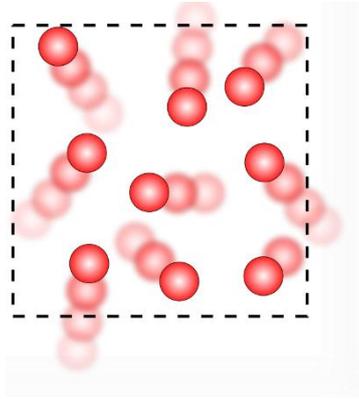


Pour un mélange on aurait :

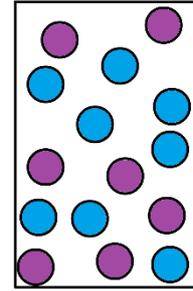
C) L'état gaz

L'état gaz est un état **dispersé, désordonné** et **mobile**.

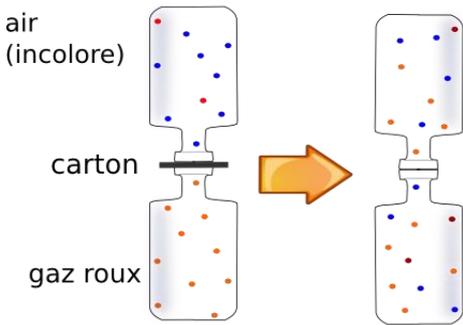
Exemple de modélisation d'un corps pur gazeux (liquide constitué d'une seule espèce chimique)



Pour un mélange on aurait :



II. Phénomène de diffusion des gaz



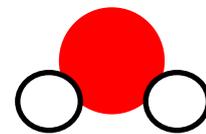
Le gaz se diffuse dans l'air car les molécules de gaz cherchent à occuper le plus grand volume.

III. Les atomes et molécules

Les **atomes** sont les plus petites espèces chimiques que l'on étudiera. Chaque atome est représenté par des **sphères de couleur** (attention, ce n'est qu'un modèle). Voici les principaux atomes à connaître :

Atome	Hydrogène	Oxygène	Azote	Carbone
Représentation				
Symbole	H	O	N	C

Un **ensemble d'atome** forme ce qu'on appelle une **molécule**.



Exemple de la molécule d'eau : Formule chimique H_2O

La molécule d'eau est constituée d'un atome d'oxygène en rouge et de deux atomes d'hydrogène en blanc.

IV. Les transformations physiques et chimiques

A) Transformation physique

Une **transformation physique** est le **passage d'un corps d'une forme physique à une autre sans modification de la matière** qui le constitue.

Exemple : changement d'état d'un glaçon qui, lorsqu'il fond, passe de l'état solide à l'état liquide.

