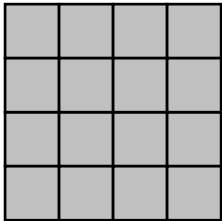
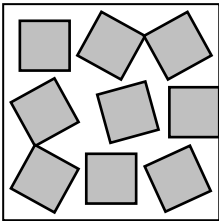
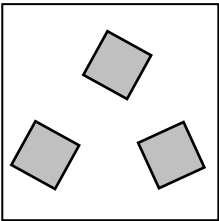


Chapitre C3

MATIÈRE ET MOLÉCULES

Pour expliquer les propriétés de la matière, les chimistes considèrent qu'elle est constituée de minuscules grains : les **molécules**.

I – Les états de la matière

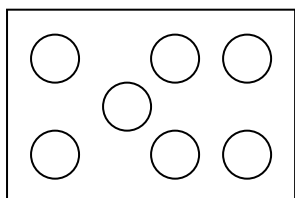
	état solide	état liquide	état gazeux
représentation des particules			
caractéristiques	Les particules sont liées les unes aux autres. C'est un ensemble compact et ordonné .	Les particules sont proches, mais peuvent se déplacer les unes par rapport aux autres. C'est un ensemble compact et désordonné .	Les particules s'agitent dans tous les sens. C'est un ensemble dispersé et désordonné .

II – Corps pur et mélange

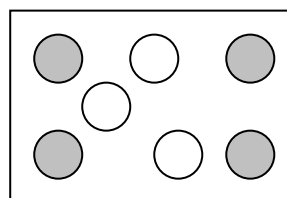
Un **corps pur** est constitué de **molécules** toutes **identiques**.

Un **mélange** est constitué de **molécules différentes**.

Représentation moléculaire :



Corps pur



Mélange