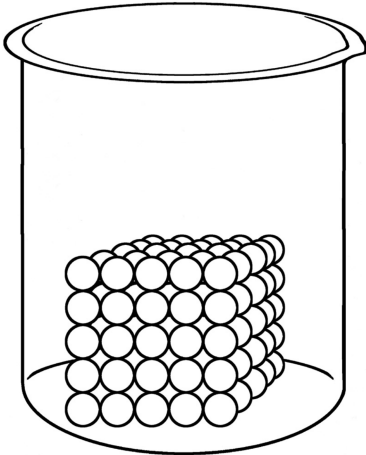


# D'où vient la pression dans un gaz?

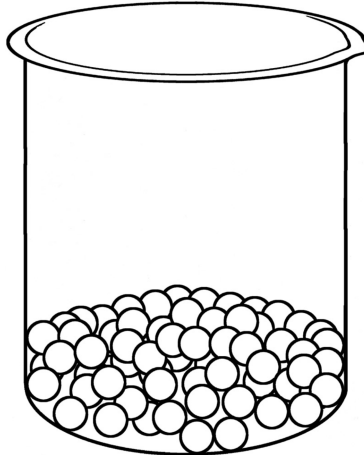
Pour commencer, il faut savoir que la matière qui nous entoure (l'air, les meubles, la terre, les êtres vivants, ...) est formée de minuscules particules (molécules, atomes,...). Cette matière peut prendre différentes formes qu'on appelle les états de la matière: solide, liquide, gaz. Nous retiendrons quelques-unes de leurs propriétés:

**solide**  
(état solide)



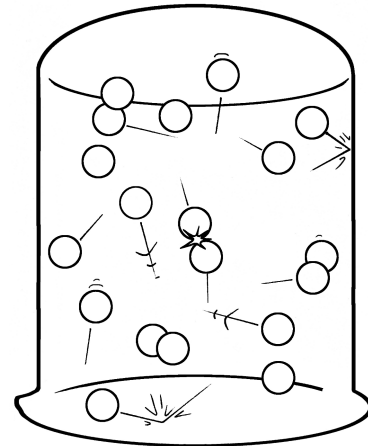
- il a une masse, un poids.
- particules bien rangées (ordre)
- rigide, dur.
- occupe un volume déterminé.
- particules avec peu d'énergie.

**liquide**  
(état liquide)



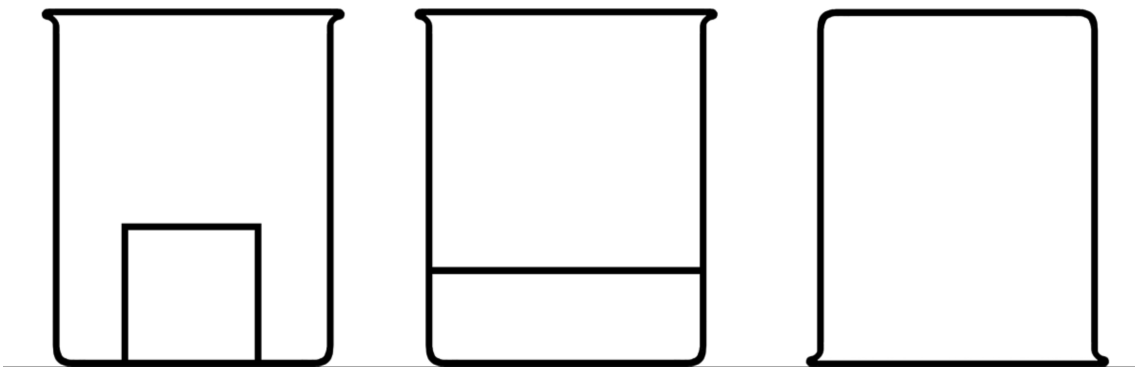
- il a une masse, un poids.
- particules glissent, bougent.
- il n'est pas rigide: il coule.
- occupe le volume du récipient.
- particules avec plus d'énergie.

**gaz**  
(état gazeux)



- il a une masse, un poids.
- particules en désordre
- occupe un volume.
- occupe tout le volume.
- particules avec beaucoup d'énergie.

Exercice: dessine des flèches qui représentent les forces exercées par les particules de matière (molécules et atomes) sur leur environnement.



Les forces appliquées sur une surface exercent une pression...