

## 22 Mettre la pression

### D4 Je propose une hypothèse

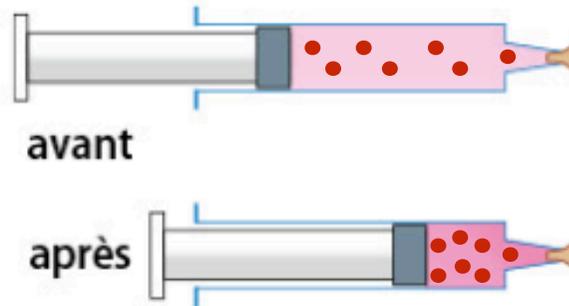
Pour transporter une grande quantité de gaz dans un volume relativement réduit, on le comprime. C'est le principe utilisé dans les bouteilles de gaz. Au laboratoire, on peut réaliser la compression d'un gaz dans une seringue en bouchant la seringue, puis en poussant son piston.

1. Recopier le schéma et représenter les entités microscopiques qui constituent le gaz en début et en fin de compression.

2. Si on mesure la masse de la seringue remplie de gaz avant et après la compression, qu'observe-t-on ? Justifier.

3. Au cours de la compression, que devient l'espace entre les entités microscopiques ?

4. Peut-on en faire autant avec un liquide ou un solide ? Justifier.



2. La masse totale ne change pas.

3. L'espace se réduit entre les entités.

4. Les solides et les liquides sont incompressibles.