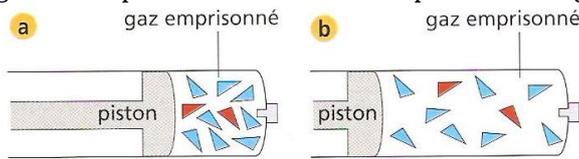


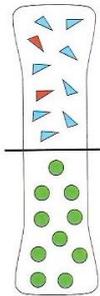
**Exercice 1 :** Alexis a modélisé la compression d'un gaz. Il a représenté les molécules par des triangles.



1. Dans quel schéma le gaz est-il le plus comprimé ? justifie ta réponse.
2. Dans quel schéma la masse est-elle la plus grande ?
3. Alexis a-t-il dessiné les schémas dans le bon ordre ?
4. Ce gaz est-il pur ou est-ce un mélange ?

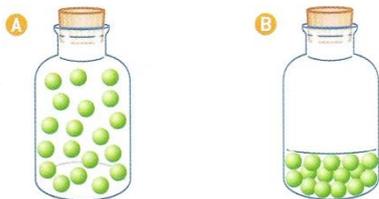
**Exercice 2 :** Paul a représenté deux gaz enfermés dans des récipients séparés par un carton : l'un contient de l'air, l'autre du méthane.

1. Lequel des deux récipients contient le méthane, qui est un corps pur ? Justifie ta réponse.
2. Que se passe-t-il lorsqu'on retire le carton ? justifie ta réponse grâce au modèle moléculaire. Quel est le nom de ce phénomène ?



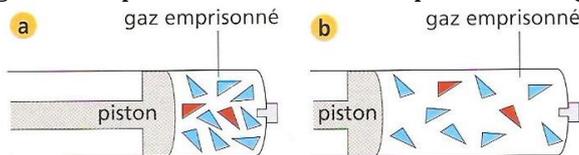
3. Modélise l'état final obtenu au bout de quelques minutes.

**Exercice 3 :**



1. A quel état physique correspond la représentation moléculaire du dessin A ?
2. A quel état physique correspond la représentation moléculaire du dessin B ?
3. Nomme le changement d'état correspondant au passage de A à B.
4. Une erreur figure sur la représentation moléculaire du dessin B. Corrige-la et explique-la.

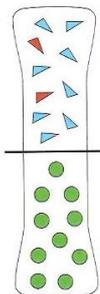
**Exercice 1 :** Alexis a modélisé la compression d'un gaz. Il a représenté les molécules par des triangles.



1. Dans quel schéma le gaz est-il le plus comprimé ? justifie ta réponse.
2. Dans quel schéma la masse est-elle la plus grande ?
3. Alexis a-t-il dessiné les schémas dans le bon ordre ?
4. Ce gaz est-il pur ou est-ce un mélange ?

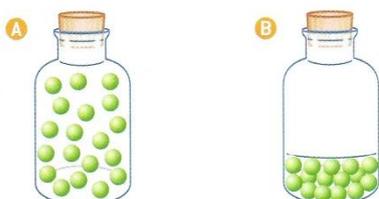
**Exercice 2 :** Paul a représenté deux gaz enfermés dans des récipients séparés par un carton : l'un contient de l'air, l'autre du méthane.

1. Lequel des deux récipients contient le méthane, qui est un corps pur ? Justifie ta réponse.
2. Que se passe-t-il lorsqu'on retire le carton ? justifie ta réponse grâce au modèle moléculaire. Quel est le nom de ce phénomène ?



3. Modélise l'état final obtenu au bout de quelques minutes.

**1 Exercice 3 :**



1. A quel état physique correspond la représentation moléculaire du dessin A ?
2. A quel état physique correspond la représentation moléculaire du dessin B ?
3. Nomme le changement d'état correspondant au passage de A à B.
4. Une erreur figure sur la représentation moléculaire du dessin B. Corrige-la et explique-la.

### Exercice 1 :

- a) Le gaz est le plus comprimé dans le **schéma a** car les molécules y sont le plus serrées.
- b) La masse est la même dans les 2 seringues car il y a le même nombre de molécules.
- c) Non, car il s'agit d'une compression
- d) Ce gaz est un **mélange** car il y a deux sortes de molécules (triangles bleus et triangles rouges)

### Exercice 2 :

1. Le méthane est dans le récipient du bas car il y a un seul type de molécules (des ronds)
2. Lorsqu'on retire le carton, l'air et le méthane se mélangent car les gaz occupent l'espace qu'on leur donne. Ce phénomène est la diffusion.
3. Voir le dessin fait en classe lors de la correction.

### Exercice 3 :

1. L'état gazeux
2. L'état liquide
3. La liquéfaction
4. Il manque 4 ronds ( 4 molécules) sur le dessin de droite.