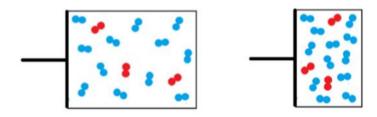


Ex 23 p 50

- 1. Lorsqu'on comprime le gaz, les molécules vont se rapprocher.
- 2. Le nombre de molécules ne change pas lors de la compression car elles ne font que se rapprocher.

3.



Ex 24 p 50

						diazote 2,7%
Pourcentage	100	95,3	2,7	1,6	0,4	anoan 16%
(%)						argon 1,6% dioxyde de
Àngle (°)	360	343	9	7	1	autres gaz 0,4% \ carbone /
• ()						95,3%

L'atmosphère de mars n'est pas respirable car il faut 20% de dioxygène et 80% de diazote pour cela.

Ex 11 p 48

- 1. Un corps pur ne contient qu'un seul type de molécule. Ex : de l'eau pure
- 2. Un mélange contient plusieurs types de molécules. Ex : du sirop de menthe

Ex 18 p48

Solide à gaz : sublimation
Liquide à gaz : vaporisation
Gaz à liquide : liquéfaction

La bonne réponse est la n°3

