

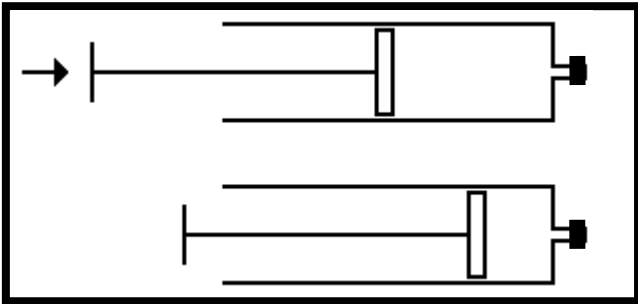
LE MODELE PARTICULAIRE

Un gaz est composé de particules trop petites pour être visibles ayant les propriétés suivantes:

- une particule ne se déforme pas,
- une particule garde les mêmes dimensions,
- une particule ne se coupe pas.

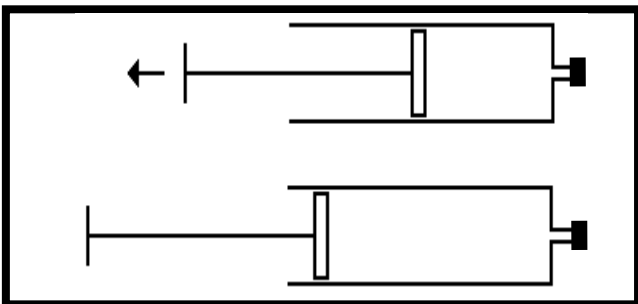
I. Pour l'instant, on considère que les particules ne sont pas en mouvement

1) Compressibilité et expansibilité des gaz



Avant :

Après :



Avant :

Après :

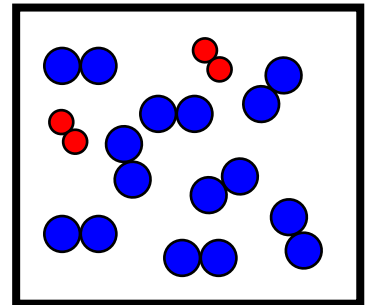
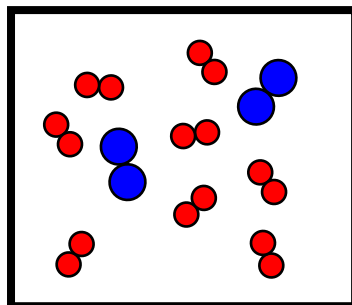
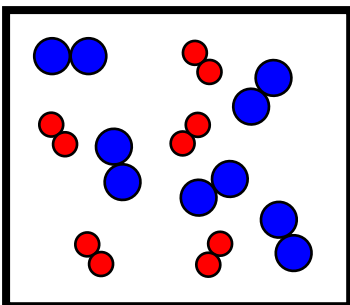
CONCLUSION :

2) Proportion

Dioxygène Diazote

Rappel :
 80 % Diazote N₂
 20 % Dioxygène O₂

Si l'on considère 10 particules d'air, quelle est la bonne représentation de l'air ? (Attention : l'air est un mélange de particules !!!)

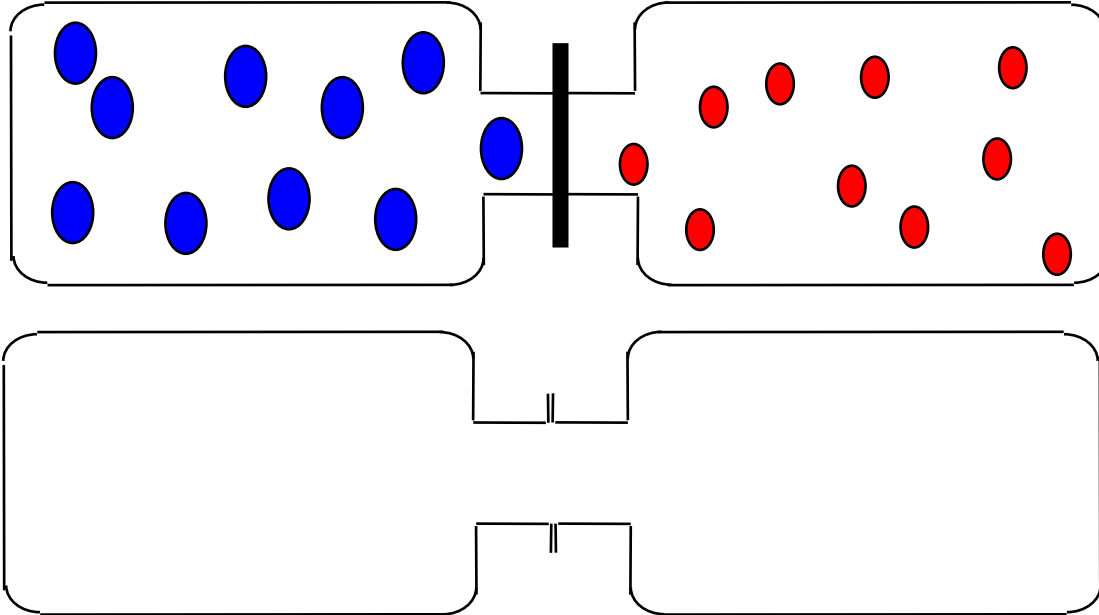


CONCLUSION :

II. Mise en mouvement

1) Expérience de diffusion

On considère deux gaz purs A et B dans deux compartiments différents séparé par une paroi. Que se passe-t-il si l'on enlève cette paroi ?

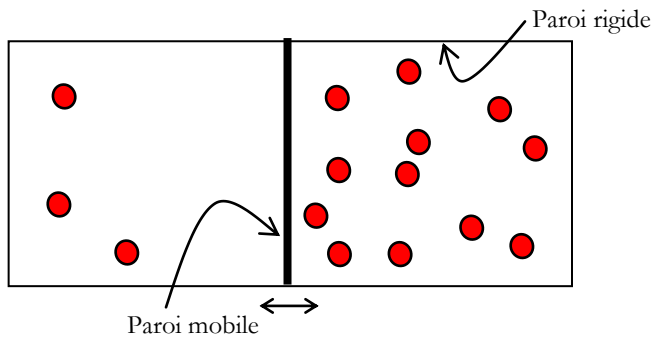


CONCLUSION :

2) Notion de pression.

Pression = nombre de chocs sur la paroi

Deux compartiments différents sont séparés par une paroi mobile. Ils contiennent le même gaz **mais en quantité différente**. Comment va évoluer la paroi ?



CONCLUSION :
