

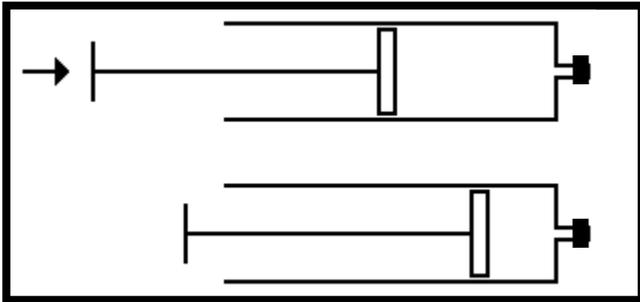
# LE MODELE PARTICULAIRE

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.

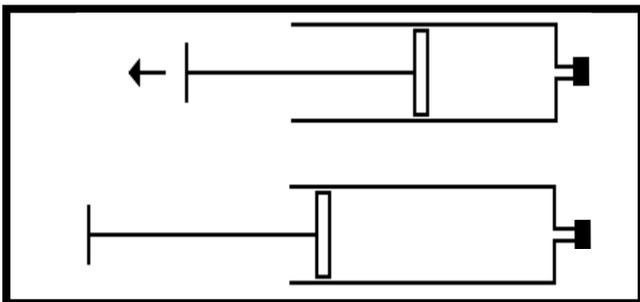
## I. Pour l'instant, on considère que les particules ne sont pas en mouvement

### 1) Compressibilité et expansibilité des gaz



Avant :

Après :



Avant :

Après :

### CONCLUSION :

---



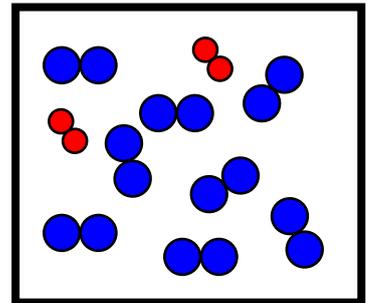
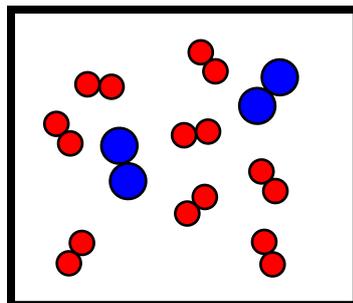
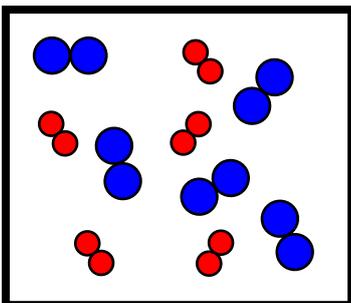
---

### 2) Proportion

 Dioxygène     Diazote

**Rappel :**  
 80 % Diazote N<sub>2</sub>  
 20 % Dioxygène O<sub>2</sub>

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 :

---

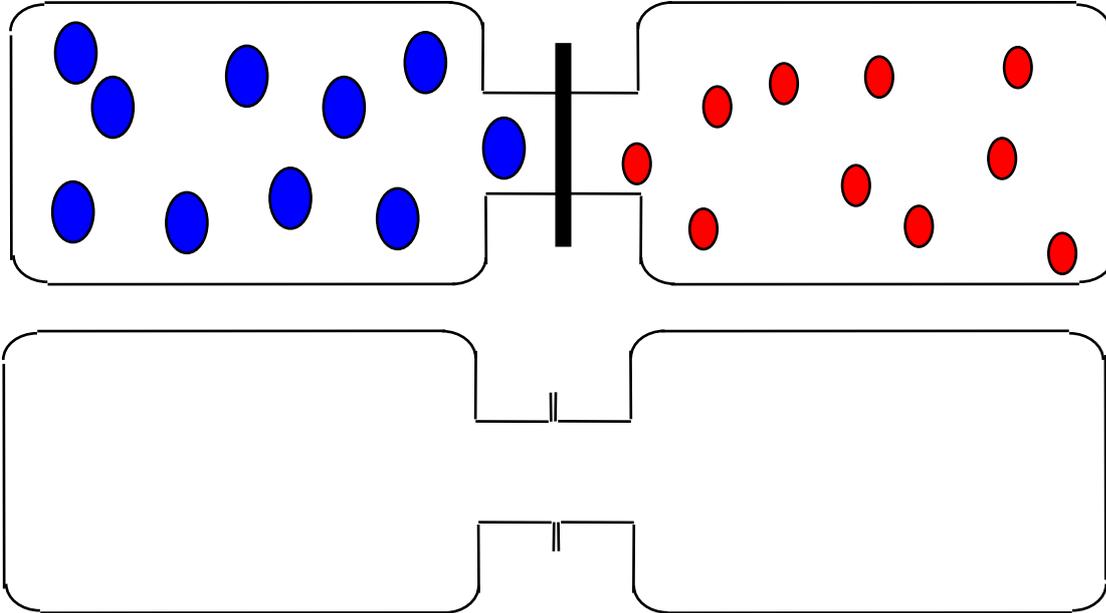


---

## 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 ?



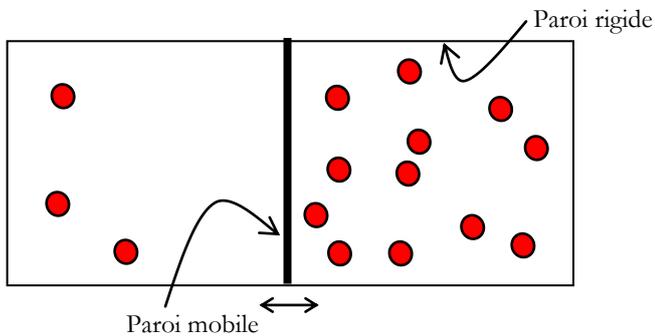
**CONCLUSION :**

---

### 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 :**

---

---

---

---