

# Interprétation microscopique de la cinétique

## 1. Le mouvement Brownien

On nomme « mouvement Brownien », le mouvement aléatoire incessant des particules présentes dans un fluide (liquide ou gaz). Cette agitation est dite thermique car elle augmente avec la température. Lorsque la température augmente, l'agitation et donc la vitesse des entités devient plus importante.

## 2. Les chocs efficaces

Pour qu'une transformation chimique ait lieu, il faut que les entités chimiques des réactifs se rencontrent, mais il faut aussi que leur choc soit efficace.

Quelques conditions à remplir pour qu'un choc soit efficace :

- le choc doit avoir lieu entre des réactifs,
- le choc doit tenir compte de la géométrie des molécules,
- En général, de l'énergie est nécessaire pour rompre des liaisons chimiques. Elle est prélevée sur l'énergie cinétique des particules en mouvement. Il faut donc que les particules se rencontrent avec une énergie cinétique suffisante.
- Le phénomène présente un caractère aléatoire.

