

# Le modèle du Gaz Parfait (Micro $\leftrightarrow$ Macro)

À l'échelle macroscopique	Comportement à l'échelle microscopique
Le gaz parfait est au repos à la température $T$	Mouvement incessant et désordonné des entités. Pas d'interactions entre les entités.
La pression $P$ est faible	Chocs uniquement avec la paroi (pas de chocs entre entités).
La masse volumique $\rho$ est très faible	Les entités sont très éloignées les unes des autres.

## Conditions de validité :

- Faibles pressions.
- Températures éloignées de la température de liquéfaction.
- Volume des entités négligeable devant le volume du gaz.