

Le modèle du Gaz Parfait (Micro ↔ 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 ρ 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.