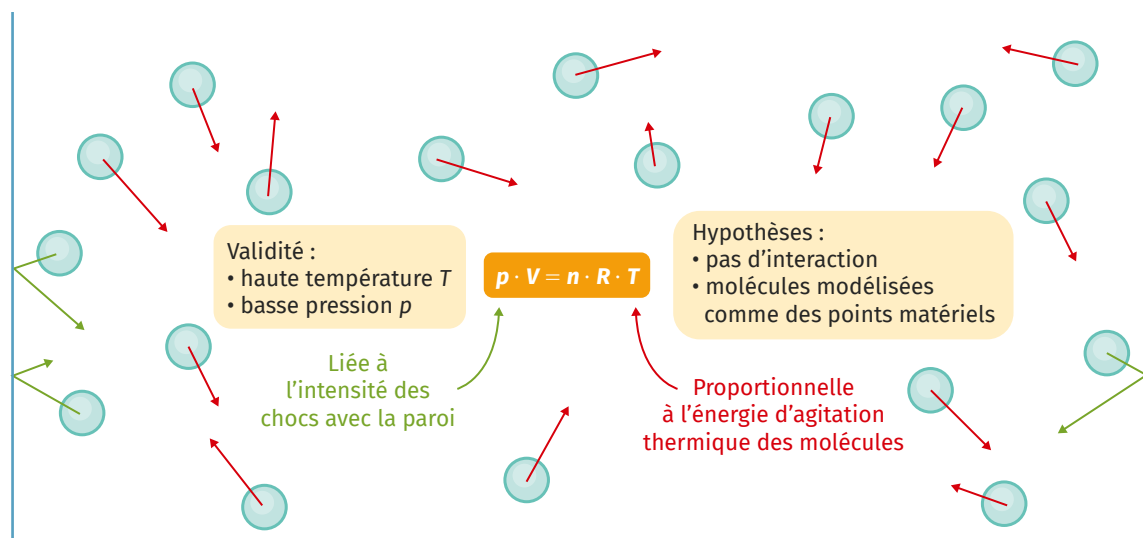
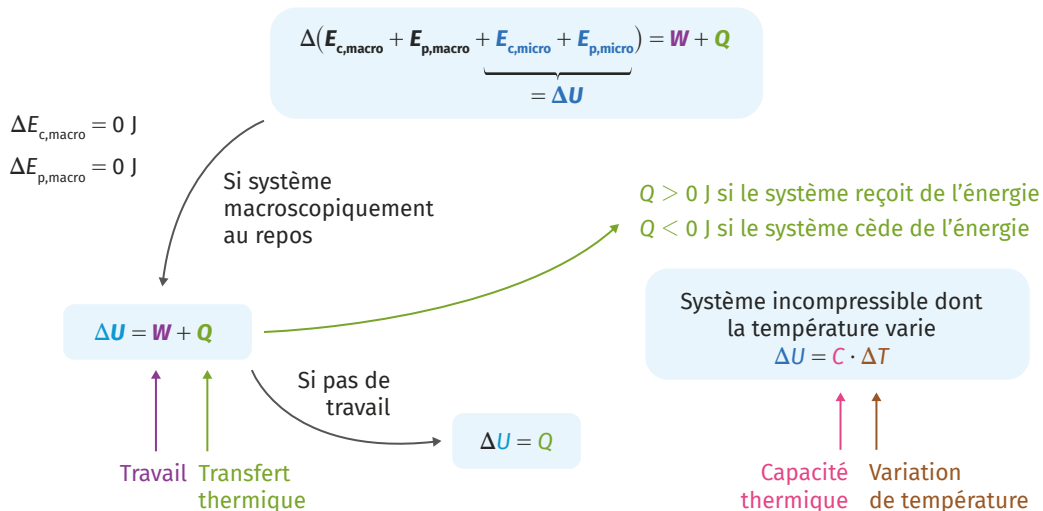


Modèle du gaz parfait



Énergie interne d'un système



Éléments essentiels de la modélisation et limites

Ce modèle permet de :

- décrire le comportement d'un gaz à basse pression et à haute température ;
- déterminer des quantités de matière ;
- prévoir le sens d'un transfert thermique ;
- effectuer l'étude énergétique de systèmes thermodynamiques simples.

Mais il ne permet pas de :

- décrire le comportement de gaz à haute pression ou à basse température ;
- effectuer un bilan énergétique sur des systèmes ouverts ;
- calculer la variation d'énergie interne lors d'une réaction chimique, d'un changement d'état, etc.