

Énergie interne U (Approche microscopique)

Tout système thermodynamique possède une énergie interne **U** (en Joules J).

Elle correspond à la somme des énergies microscopiques :

- Énergie cinétique micro (E_{c_micro}) : Liée à l'agitation thermique.
- Énergie potentielle micro (E_{p_micro}) : Liée aux interactions entre les entités.

$$U = E_{c_micro} + E_{p_micro}$$

