

# 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.

$$U = E_{c\_micro} + E_{p\_micro}$$

