

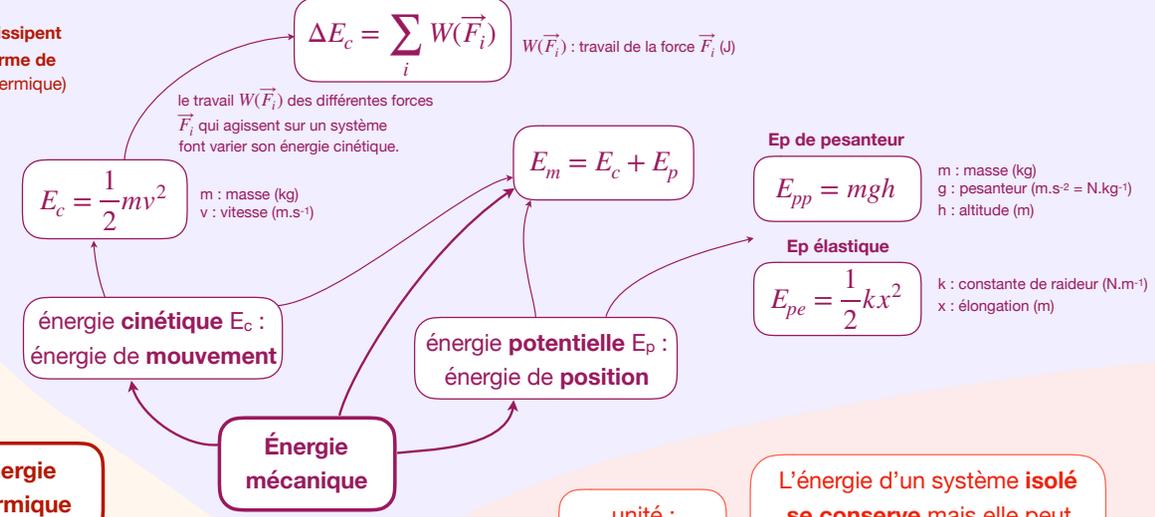
ΔU : variation d'énergie interne (J)
 m : masse (kg)
 $\Delta \theta$: variation de température (°C ou K)
 c : **capacité thermique massique** (J.kg⁻¹.K⁻¹)

$\Delta U = m \times c \times \Delta \theta$ pour un corps condensé (liquide ou solide)

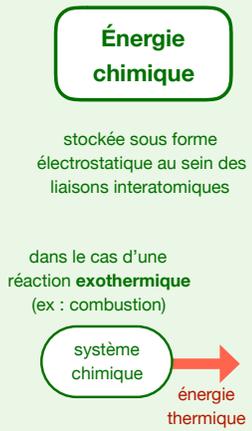
forme d'énergie désordonnée liée aux variations de température

les frottements dissipent l'énergie sous forme de chaleur (énergie thermique)

Énergie thermique



L'énergie d'un système **isolé se conserve** mais elle peut **changer de forme**.



rendement :

$$\eta = \frac{E_{utile}}{E_{absorbée}} = \frac{P_{utile}}{P_{absorbée}}$$