

2

Calorimétrie

Quantité de chaleur:

كمية الحرارة

• changement de Température:

$$Q = m \cdot C_p \cdot \Delta T$$

Joule
calorier

chaleur
spécifique

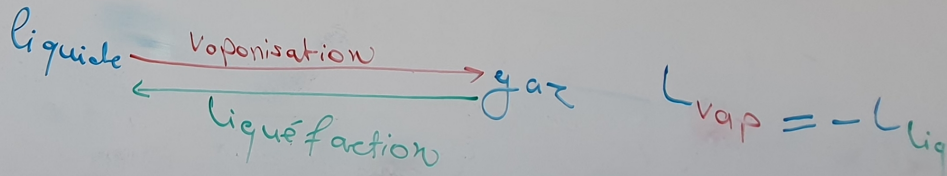
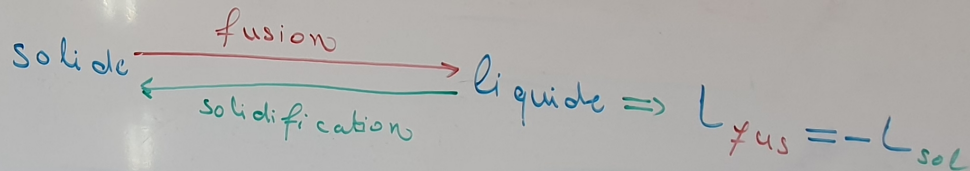
فارق
في الحرارة

$$Q = \eta \cdot \varphi \cdot \Delta T$$

• changement d'état:

$$Q = m \cdot L$$

chaleur
latente

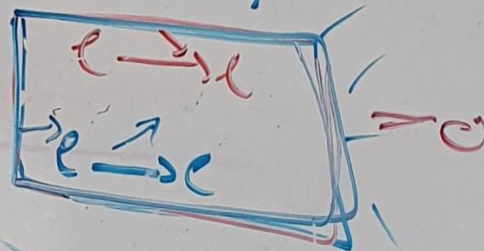


- Calorimétrie
- Adiabatique
- isolé
- Calorifugé

$$\Rightarrow \sum Q = 0$$

$$Q_{cal} = C \cdot \Delta T$$

Capacité
calorifique



$$C = u \cdot C_{eau}$$

Valeur en
eau