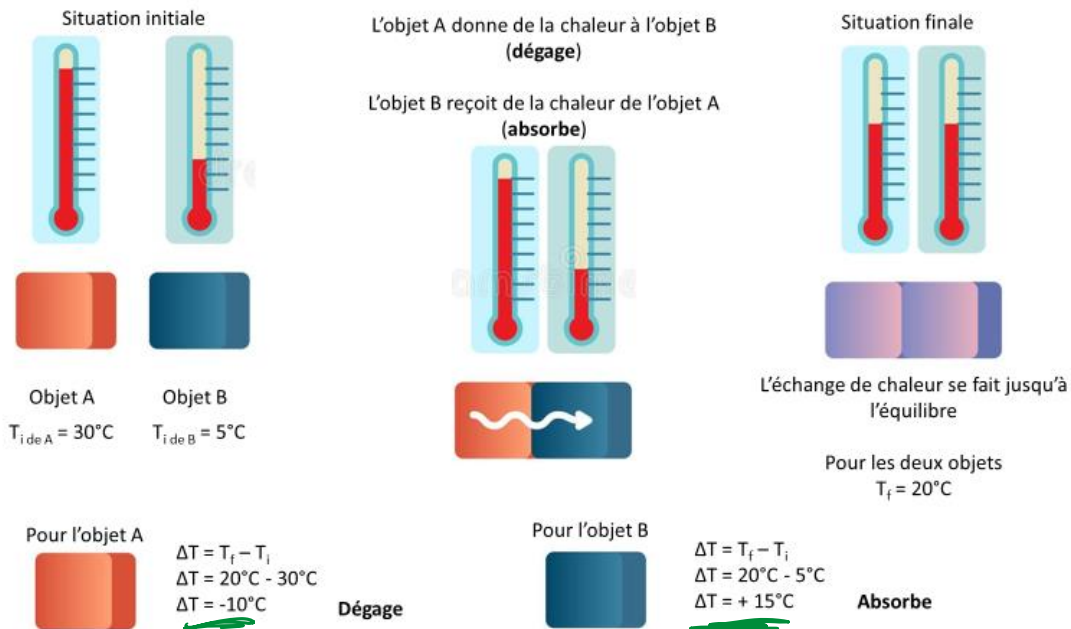


## Exemple de calcul de la chaleur



Pour calculer la chaleur qui est échangée on utilise  $Q = mc \Delta T$

Vous pouvez prendre le point de vue du bloc A ou du bloc B.

Supposons que nous connaissons :

$$m_A = 100\text{g} \checkmark$$

$$m_B = 100\text{g}$$

$$c_A = 2 \frac{\text{J}}{\text{g}^\circ\text{C}} \checkmark$$

$$c_B = ? \frac{\text{J}}{\text{g}^\circ\text{C}} \leftarrow$$

nous avons déjà

$$\Delta T_A = \boxed{-10^\circ\text{C}} \checkmark$$

$$\Delta T_B = \underline{+15^\circ\text{C}}$$

$$Q = m \checkmark c \checkmark \Delta T \checkmark$$

nous connaissons toutes les variables pour le bloc A.  $Q_A = - ?$

$$Q_A = 100\text{g} \cdot 2 \frac{\text{J}}{\text{g}^\circ\text{C}} \cdot -10^\circ\text{C}$$

$$Q_A = \underline{-2000\text{J}} \quad \text{dégage de l'É}$$

Le bloc B absorbe la chaleur du bloc A

$$Q_B = -Q_A$$

$\downarrow$   
 $\leftarrow$   $Q_A$

$$= -(-2000)\text{J}$$

$$Q_B = \underline{+2000\text{J}} \quad \text{absorbe de l'É}$$

$$m_A = 100g$$

$$m_B = 100g$$

$$c_A = 2 \frac{J}{g^{\circ}C}$$

$$c_B = ? \frac{J}{g^{\circ}C}$$

nous avons déjà

$$\Delta T_A = -10^{\circ}C$$

$$\Delta T_B = +15^{\circ}C$$

$$Q = m c \Delta T$$

$$Q_B = +2000 J$$

nous pouvons même trouver la valeur de  $c_B$

$$Q_B = m_B c_B \Delta T_B$$

$$+2000 J = 100 g \cdot c_B \frac{J}{g^{\circ}C} \cdot +15^{\circ}C$$

$$c_B = 1,33 \frac{J}{g^{\circ}C}$$

propriété caractéristique

$> 0$  huile grasse  
annex 6

À l'aide d'un tableau de données théoriques nous pourrions identifier la substance

