

$$\Delta H_{tot} = \sum \Delta H_{sys} = Q = 0$$

$$\Rightarrow \rho C_{eau} (T_f - T_i^{cal}) + m_f C_{eau} (T_f - T_e) + m_{ch} C_{eau} (T_f - T_e)$$

$$\Rightarrow \rho = \frac{m_f (T_i - T_e) + m_{ch} (T_e - T_{ch})}{-T_f + T_i^{cal}}$$

masse en eau  
du calorimètre

$$\rho C_{eau} (T_i - T_{cal}) = m_{ch} C_{eau} (T_e - T_f) + m_f C_{eau} (T_e - T_f)$$

$$\rho (T_i - T_{cal}) = m_{ch} (T_e - T_f) + m_f (T_e - T_f)$$

$$m_{ch} = 525 \text{ g}$$

$$m_f = 490,22 \text{ g}$$

$$T_i^{cal} = 19,2^\circ \text{C}$$

$$T_{ch} = 77^\circ \text{C} \quad (,4)^\circ$$

$$T_e = 19,0^\circ \text{C}$$

$$T_f = 45,8^\circ \text{C}$$

$$L_{fus} = C_{eau} \left[ \frac{m + m_{amb}}{m_{ glace}} (T_{amb} - T_f) + (T_{gl} - T_f) \right]$$

en J/kg

$$m_{amb} =$$

$$m_{ glace} =$$

$$T_{amb} =$$

$$T_f =$$

$$T_{gl} =$$

$$m_{(eau, fond)} = 490,22$$