

FORMULES EXAMEN DE CHIMIE C2 – ÉTAPE 2 :

$$PV = nRT$$

$$\frac{P_1V_1}{n_1T_1} = \frac{P_2V_2}{n_2T_2} \qquad R = 8,31 \frac{\text{kPa} \cdot \text{L}}{\text{mol} \cdot \text{K}}$$

$$m_c T_c + m_f T_f = m_m T_m$$

$$Q = mc\Delta T$$

$$\Delta H = \frac{Q}{n} \qquad c = 4,19 \frac{\text{J}}{\text{g} \cdot ^\circ\text{C}}$$