ESERCITAZIONE ESERCIZIO 2 $\lambda_g = 80 \text{ cal/g}$ mg? ti= 20° C V_{He0} = 500 cm³ t_F=0°C Ca= 1 wally c Pa: 103 Kg/m3 = 1 g/cm3 mg = Car Par VHzo · 20°C = 125 g λ, mg = Ca Pa VHO (20° - 0°) → ESERCIZIO 3 m = 1100g t = 80°C tf? ma: 300g mg= 600g Cam (t-teq) = > 1 mg + Ca (ma+mg) teq -am = Qfg + Qast + Qge ESERCIZIO 4 V = 1L ta= 25°C teq? mg=0,1kg tg=-20°C mg - 0,5 Kg souve un valutare se il gliaccio Qabt = cama (0°C - ta) = ... = -1,05 . 105] n' scioglie o no. Qg st = cg mg (0°C- tg)= ... = 4,10.103 J Qfg = Afg mg = ... = 3,35.104 J laasel, agre + apg -> l'acque recoglie il gliaceio sewed overived $Cama(t_a-t_{eq})=\lambda t_g m_g+c_g m_g(t_{eq}-t_g)+Camg(t_{eq}-o)$ \rightarrow teg = ... = 14,56 °C ghiaceio sciolto Couriobreando m'g: Qg st = cg m'g (0°C - tg) = ... = 2,05.104 J -> |Qase | < Qg st + Qg -> equilibrio di origina e gluiaccus a o°c Qfg = Nfg mg = ... = 1,68.105 J -Qase = Qgse + Dmg Alg ophiaceiro funo (non i dello che lullo il ghiorecio fondo) ESERCIZIO 5 C_{x} ?, $m_{c} = 2 k_{g}$, $T_{c} = 240 \,^{\circ}C$ $V_{A} = 1 \, d_{m}^{3}$, $T_{a} = 20 \,^{\circ}C$ mg = 0,5 Kg Tg = 0°C Teg2 = 25 °C Teq. ? Cx Mc (Tc - Teqs) = Ca ma (Teq - Ma) -> Teq = Cx mc Tc + Ca ma Ta Cama + Cx mc) \[\lambda_{\text{tymg}} = Ca mg \tau_{\text{eq}} = Ca ma \left(\text{Teq}_1 - \text{Teq}_2 \right) + Cx mc \left(\text{Teq}_2 - \text{Teq}_2 \right) -> \dots -> \dots -> \dots -= \dots = \dot Lo Teq = ... = 66,4°C