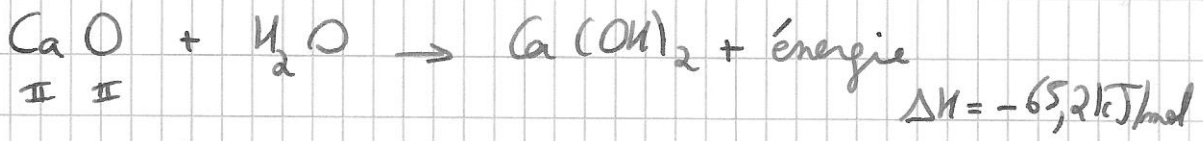


3.



a) $m = 0,2 \text{ kg}$
 $\uparrow \rho = 1 \text{ kg/L}$
 $\downarrow V_{\text{liq}} = 20 \text{ cl} = 200 \text{ mL} = 0,2 \text{ L}$

? $T_f^\circ = T_i^\circ + \Delta T^\circ = 10 + 36,7 = 46,7^\circ \text{C}$

? $\Delta T^\circ = \frac{Q}{c \cdot m} = \frac{37,5}{4,18 \cdot 0,2444} = 36,7^\circ \text{C}$

? $m =$
 ce qui chauffe $0,2 \text{ kg}$ eau + $0,0336 \text{ kg}$ CaO réactif + $0,0108 \text{ kg}$ H₂O réactif = $0,2444 \text{ kg}$

? $Q = -\Delta H = +37,5 \text{ kJ}$

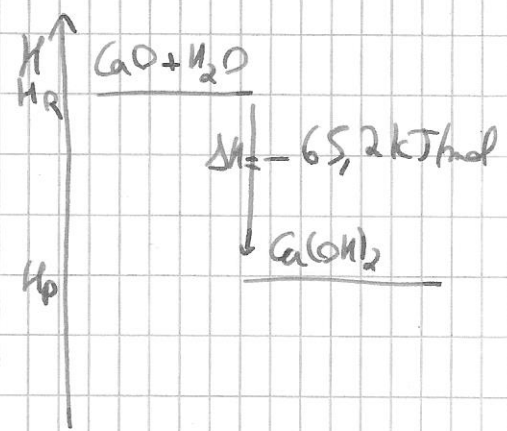
? $\Delta H = \Delta H_{\text{molaire}} \cdot m = -65,2 \cdot 0,6 = -37,5 \text{ kJ}$
 cas concret des 33,6g

? m $m = 33,6 \text{ g}$
 $\downarrow M_{\text{CaO}} = 56 \text{ g/mol}$
 $n = 0,6 \text{ mol}$



no
 dn
 af

$0,6 \text{ mol}$	$0,6 \text{ mol}$...
$\frac{-1 \cdot 0,6}{0}$	$\frac{-1 \cdot 0,6}{0}$	



? m_{eau} réactif = $m = 0,6 \text{ mol}$
 $\downarrow \times M_{\text{H}_2\text{O}} = 18 \text{ g/mol}$
 $m = 10,8 \text{ g}$