

H_2O $\int \square VAP 10^{\circ}$
 $m = 300g$
 \uparrow ACQUA
 \square $6H \cdot 0^{\circ}$
 $6H \rightarrow ACQUA: -334.000 \cdot m J$
 $VAP \rightarrow ACQUA: + 2.260.000 m J$
 100° $m \cdot c \cdot \Delta T$
 $ACQUA 0^{\circ} \rightarrow 100^{\circ}: 418600 m J$

Se condenso tutto il vapore mi resta un residuo di $2.260.000 \cdot mJ$

Se fondo il ghiaccio e lo porto a 100° mi servono $752.600 mJ$

Quindi ho un avanzo di $1507.000 mJ$ questo avanzo positivo di calore mi fa evaporare un po' di acqua. Quanta? $1.51 \cdot m \cdot 10^6 J / 2.26 \cdot 10^6 =$

$0.668 m = 200$ grammi quindi mi restano

200 grammi di vapore e $300 + 100 = 400$ grammi di acqua