

Diagramme und Auswertungen zu den Videos (Verbrennungsenthalpien)

Versuch 22.1 Kalorimeter Glockengasometer mit 600 mL Wasserstoff - *Video Kalorimetrie Nr. 3.6*

$$Q = -m \cdot c \cdot \Delta T = -572 \text{ g} \cdot 4,19 \text{ J/gK} \cdot 2,9 \text{ K} = -6.950 \text{ J/25 mmol} = -278 \text{ kJ/mol}$$

(115 % vom HW, 99 % vom BW)

Literaturwerte Heizwert, Brennwert: - 242 ... - 282 kJ/mol

