

ENTHALPIEBERECHNUNG

1. Lies den Text → *Zusammenfassung* „Kapitel 4“ Punkt 3: „Berechnungen der Energie“ genau durch.
2. Beim Heizen mit einem Propangaskocher entsteht bei der Verbrennung von Propan (C_3H_8) das Gas Kohlendioxid $CO_2(g)$ und Wasser (g). Erstelle die Reaktionsgleichung.
3. In folgender Tabelle findest du die Bildungsenthalpien der beteiligten Stoffe: (wieso ist Sauerstoff nicht aufgeführt?)

	$C_3H_8(g)$	$CO_2(g)$	$H_2O(g)$
ΔH_f° [kJ/mol]	-104	-394	-241

Berechne die Reaktionsenthalpie ΔH_r° .

4. Hausaufgabe: (sofern du nicht fertig wirst)
Du verwendest einen Propangaskocher, um Wasser für deinen Tee zu erhitzen. Wie viel g Propan brauchst du, wenn du 200 g Wasser von $20^\circ C$ auf $100^\circ C$ erhitzen willst? (lies genau die Information zur Kalorimetrie durch: → *Experimentieren* „Kalorimetrie“) ¹⁾
5. Lösungsblatt in die Mappe einheften.

¹⁾Zu dieser Berechnung gibt es Hilfekarten.