

Aufgabe zur Berechnung von Verbrennungsenthalpien

Unter Standardbedingungen (25 °C, 1,013 bar) sollen zu CO₂ und Wasserdampf verbrannt werden:

- a) 1 g Ethan (C₂H₆)
- b) 1 g Ethin (Acetylen) (C₂H₂)

1. Berechnen Sie für beide Stoffe die molare bzw. spezifische Verbrennungsenthalpie in kJ·mol⁻¹, kJ·g⁻¹ und in MJ·kg⁻¹!
2. Bei welcher Reaktion entsteht mehr Wärmeenergie?

@