

## Aufgabe zur Berechnung von Verbrennungsenthalpien

Unter Standardbedingungen (25 °C, 1,013 bar) sollen zu CO<sub>2</sub> und Wasserdampf verbrannt werden:

- a) 1 g Ethan (C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>)
- b) 1 g Ethin (Acetylen) (C<sub>2</sub>H<sub>2</sub>)

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

@