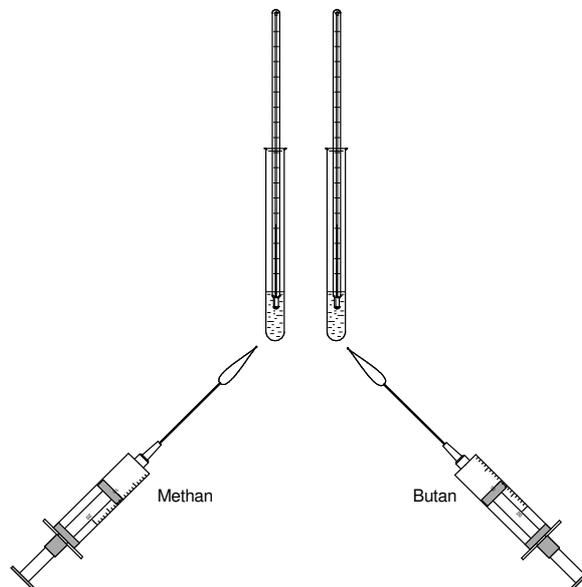


Verbrennungsenthalpien: Methan -Butan

Geräte: <ul style="list-style-type: none">• 2 Reagenzgläser• Thermometer• 2 Spritzen, 20 mL• 2 Kanülen (0,4 x 60)	Chemikalien: <ul style="list-style-type: none">• Methan (F⁺)• Butan (F) aus Feuerzeuggaskartusche	Sicherheit:  
---	--	---

Durchführung:

- Man füllt die Reagenzgläser jeweils mit 7 mL Wasser.
- Die Spritzen werden mit 10 mL der Gase gefüllt.
- Man entzündet die Gase an der Kanüle und lässt die Flamme unter gleichmäßigem Druck gegen das Reagenzglas brennen.
- Die Temperaturerhöhungen werden notiert.



Beobachtung:

- Der Inhalt der Reagenzgläser erwärmt sich unterschiedlich stark. Butan liefert die größere Temperaturerhöhung.

Auswertung: Butan hat einen größeren Heizwert als Methan.

Literatur: H. Brinkmann, PdN-Chemie 36 (1987), Nr.1, 17

HTML-Bearbeitung: Dr. Brand, Immanuel-Kant-Gymnasium, Bad Oeynhausen