

Analyse von gasförmigen Alkanen

Aufgabe 1

Gegeben sind 2 gasförmige Alkane. Identifiziere die Gase anhand ihrer molaren Masse.

Aufgabe 2

Bestätige dein Ergebnis durch eine quantitative Oxidation der Alkane.

Reaktionsprinzip: Leitet man einen Kohlenwasserstoff über glühendes Kupferoxid, wird er vollständig zu Kohlendioxid und Wasser oxidiert, das Oxid wird zu Kupfer reduziert.

Versuchsaufbau

