

Kochsalz (Lehrerversuch!)

Materialien: Standzylinder mit Aufsatz, Glaswolle, Reagenzglas mit einem seitlichen Loch (vgl. Abb.2), Holzklammer, Bunsenbrenner.

Chemikalien: Chlor, Natrium.

Durchführung: Ein halberbsengroßes Stück Natrium (entrindet) wird in das Reagenzglas gelegt und mit dem Bunsenbrenner erwärmt, bis es schmilzt und anfängt zu glühen. Daraufhin wird das Reagenzglas in den Standzylinder (mit Chlorgas gefüllt) auf die Glaswolle gestellt, der Standzylinder sofort wieder verschlossen und der Abzug ganz nach unten gesenkt.

Beobachtung: _____

Reaktionsgleichung: _____

Auswertung

Aufgabe 1 – Beschreibt, ob es sich um eine endotherme oder um eine exotherme Reaktion handelt und woran das festzumachen ist.

Aufgabe 2 – Stellt die Reaktionsgleichung auf und erläutert, um was für einen Reaktionstyp es sich handelt.

Aufgabe 3 – Vergleicht eure Ergebnisse mit denen anderer Schülerinnen und Schülern.