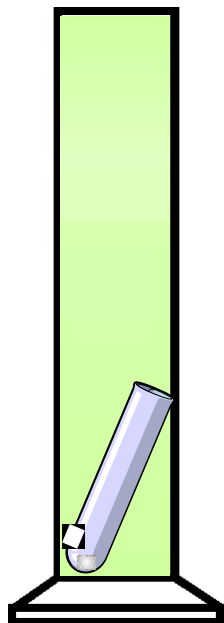


Reaktionen von Halogenen mit Metallen

I. Reaktionen von Chlor



V1: In ein bis zum Erweichen erhitztes Reagenzglas wird ca. 2 cm oberhalb des Bodens ein Loch geblasen. Ein entkrustetes Stück **Natrium** wird darin kurz bis zur beginnenden Schmelze erhitzt. Kurz vor der Entzündung des Natriums wird das Rgg. in ein mit Chlorgas gefüllten Standzylinder gebracht. Zur Wärmeableitung ist der Standzylinder mit _____ gefüllt.

Beobachtung: _____

Deutung: _____

Reaktionsgleichung: _____

V2: Derselbe Versuch wird mit erhitzter **Eisenwolle** durchgeführt.

Beobachtung: _____

Deutung: _____

Reaktionsgleichung: _____

V3: Der Versuch wird mit erhitzter **Kupferwolle** wiederholt.

Beobachtung: _____

Deutung: _____

Reaktionsgleichung: _____

II. Reaktionen mit Brom

V4: In ein Rgg. füllt man ca. 1 cm hoch Brom (Abzug!!) und stellt es in einen mit Sand 2 cm hoch gefüllten Standzylinder. Hierzu gibt man ein Stück angeschmirgeltes Aluminiumblech (ca. 1 * 3 cm).

Beobachtung: _____

Deutung: _____

Reaktionsgleichung: _____

V5: Man gibt im RG zu Bromwasser etwas Kupfer- bzw. Zinkpulver und schüttelt kräftig.

Beobachtung: _____

Deutung: _____

Reaktionsgleichung: _____

III. Reaktionen mit Iod

V6: Man verreibt ca. 1 g Magnesiumpulver mit ca. 2 g Iod und bildet daraus einen flachen Kegel, in den etwas Wasser getropft wird. (Abzug!!)

Beobachtung: _____

Deutung: _____

Reaktionsgleichung: _____