# AB 1: Natrium und Chlor

**Lösungen:**

**Aufgabe 1:** Starte den Trickfilm zur Reaktion von Natrium mit Chlor auf der Seite [www.chemie-interaktiv.net/html5\_flash/nacl\_synthese\_5.html](http://www.chemie-interaktiv.net/html5_flash/nacl_synthese_5.html). Schaue zunächst den Ablauf des Versuchs an (in der Animation unten rechts: Video). 

Mit Hilfe der Felder unten links kannst du verschiedene Ansichten wählen.

**Notiere**:

**Aussehen der Stoffe vor der Reaktion:**

* *Natrium: grau, glänzender Feststoff*
* *Chlor: blass grünes, fast farbloses Gas*

**Beobachtungen während der Reaktion:**

* *Beim Erwärmen schmilzt das Natriumstück (zunächst zu einer Kugel, später fließt es auseinander) und wird anschließend an der Oberfläche gasförmig.*
* *Beim Kontakt mit dem einströmenden Chlorgas entsteht eine weiße, grelle Flamme. Obwohl nicht weiter erwärmt wird, wird die grelle Flamme immer intensiver und weißer Rauch steigt im Reagenzglas auf.*

**Aussehen der Stoffe nach der Reaktion:**

* *Grauer Feststoff am Reagenzglasboden*
* *Weißer Feststoff an der Reagenzglaswand*