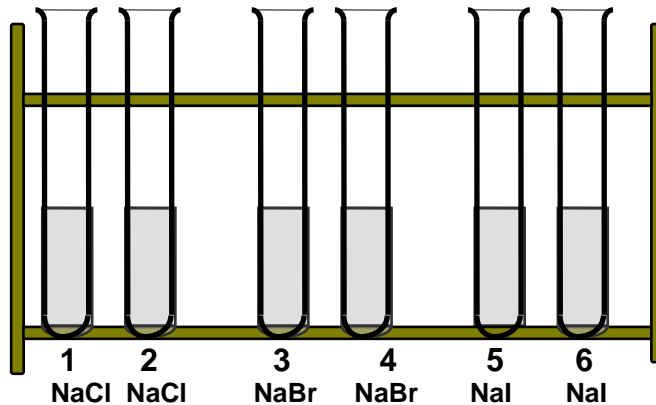


## Arbeitsblatt 1: Eigenschaften der Silberhalogenide

### Versuch 1:

Fülle jeweils 2 Reagenzgläser mit folgenden wässrigen Salzlösungen: Natriumchlorid, Natriumbromid und Natriumiodid. Gebe zu jeder Salzlösung einige Tropfen Silbernitrat. Schütze die Reagenzgläser 1, 3 und 5 mit Alufolie vor Licht.



### Aufgabe 1:

- Welche Farben haben die ausgefällten Salze?
- Das Silberion ist in allen 6 schwerlöslichen Salzen vorhanden. Was glaubst du, welche Salze könnten ausgefällt worden sein? Trage die Formeln der Salze in die Tabelle ein.

Reagenzglas	1	2	3	4	5	6
Farbe						
Formel						

- Formuliere die Gleichungen für die Fällungsreaktionen.

1)

---

2)

---

3)

---

### Aufgabe 2:

Betrachte die ausgefällten Salze nach 10 – 15 Minuten. Was stellst du fest?