# AB 7: Salz selbst herstellen - Kupferiodid

**Lösungen:**

**Aufgabe 1:** Überlegt euch, aus welchen Elementen sich das Salz Kupferiodid herstellen lässt, und formuliert eine Idee.

*Das Salz Kupferiodid lässt sich aus den Elementen Kupfer und Iod herstellen.*

**Aufgabe 2:** Überprüft eure Idee, indem ihr das Experiment durchführt. Beachtet bei der Durchführung die Sicherheits- und Entsorgungshinweise. Notiert eure Beobachtungen.

**Versuchsbeobachtungen:**

* Aussehen der Stoffe vor der Reaktion: *Die Kupferfolie ist braun-glänzend. Iod sind grau-schwarze, metallisch-glänzende, schuppenförmige Kristalle.*
* Beobachtungen während der Reaktion: *Beim Erhitzen des Iods bildet sich im Reagenzglas ein violettes Gas. Die Kupferfolie glüht auf.*
* Aussehen des Stoffes nach der Reaktion: *Auf der Kupferfolie bildet sich ein helles, fast weißes Pulver.*

**Aufgabe 3:** Die Reaktion zwischen Kupfer und Iod ist der Reaktion zwischen Natrium und Chlor, die dir bereits aus dem Unterricht bekannt sein sollte, sehr ähnlich. Deshalb sollte dir die Deutung des Experiments mithilfe der nachfolgenden Aufgaben selbstständig gelingen.

## In Abbildung 2 ist die Reaktionsgleichung im Teilchenmodell dargestellt. Leite daraus eine Wortgleichung für die Reaktion ab. Tipp: Als Hilfe kannst du deine Unterlagen zum Thema Ionenbildung nutzen.

*Kupfer (s) + Iod (s) → Kupferiodid (s)*