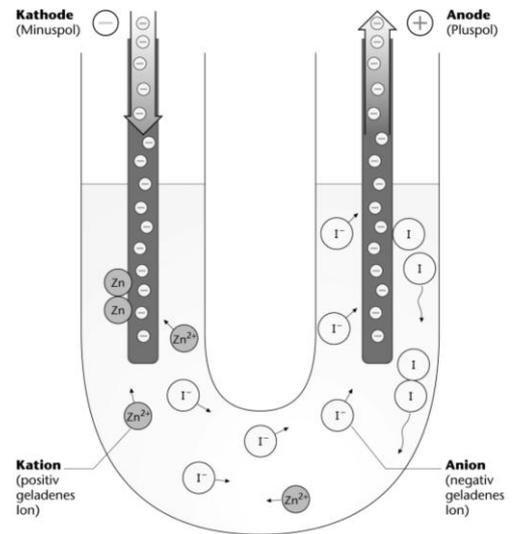


**Elektrolyse von Zinkiodid S. 286 bis 287 kann als Hilfe dienen.**

**Versuch zur Elektrolyse von Zinkiodid**

Eine Spatelspitze Zinkiodid wird in destilliertem Wasser aufgelöst. Die Lösung wird in ein U-Rohr gefüllt, in das zwei mit einer Gleichspannungsquelle verbundene Graphitelektroden eintauchen.



**A1** Notiere, was du an der Anode und der Kathode beobachten kannst. Erkläre deine Beobachtungen mithilfe des Lückentextes.

	Beobachtung	Erklärung
Anode		Die negativ geladenen _____ wandern
		zur Anode und geben dort je ein _____ ab. Sie
		werden zu ungeladenen _____. Je zwei
		Iod-Atome bilden zusammen ein _____.
Kathode		Die positiv geladenen _____ wandern zur
		Kathode und nehmen dort je _____ Elektronen auf. Es
		entstehen ungeladene _____.

**A2** Welche chemische Reaktion läuft an der Anode, welche an der Kathode ab? Schreibe jeweils ein Reaktionsschema auf.

Anode: \_\_\_\_\_ Kathode: \_\_\_\_\_

**A3** Fasse kurz das Ergebnis des Versuchs zusammen.

---



---



---