

## Experiment 5 – Elektrochemische Fällung

**Sicherheitshinweise:** Konzentrierte Salpetersäure ist stark ätzend – Schutzbrille und Kittel benutzen! Metalle nur sehr kurz eintauchen, danach abspülen. Einige Metalle reagieren mit konz. Salpetersäure unter Bildung giftiger Gase (Stickoxide) – Abzug benutzen!

Stellen Sie verschiedene Metallbleche in unterschiedliche Metallsalzlösungen so, dass das Blech zum Teil aus der Lösung ragt (Metallbleche, Metallsalze, Bechergläser, konz. Salpetersäure zum Reinigen der Metalle, Tiegellzange). Beobachten sie die Proben über die verfügbare Zeit. Notieren Sie ihre Beobachtungen.

- Treffen Sie Voraussagen über den freiwilligen Ablauf bzw. Nichtablauf der Redoxreaktionen.
- Stellen Sie die entsprechenden Redoxgleichungen auf.

## Experiment 5 – Elektrochemische Fällung

**Sicherheitshinweise:** Konzentrierte Salpetersäure ist stark ätzend – Schutzbrille und Kittel benutzen! Metalle nur sehr kurz eintauchen, danach abspülen. Einige Metalle reagieren mit konz. Salpetersäure unter Bildung giftiger Gase (Stickoxide) – Abzug benutzen!

Stellen Sie verschiedene Metallbleche in unterschiedliche Metallsalzlösungen so, dass das Blech zum Teil aus der Lösung ragt (Metallbleche, Metallsalze, Bechergläser, konz. Salpetersäure zum Reinigen der Metalle, Tiegellzange). Beobachten sie die Proben über die verfügbare Zeit. Notieren Sie ihre Beobachtungen.

- Treffen Sie Voraussagen über den freiwilligen Ablauf bzw. Nichtablauf der Redoxreaktionen.
- Stellen Sie die entsprechenden Redoxgleichungen auf.