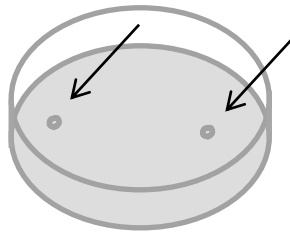


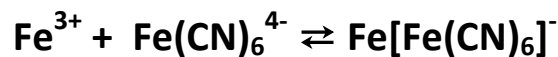
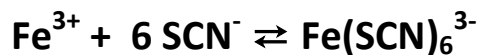
KOMPLEXBILDUNGEN

1. Lies die Information zum Thema Komplexbildung durch
→ *Zusammenfassung*: „Kapitel 5“ Punkt A) 4) „Beispiel für Gleichgewichtsreaktionen: Die Komplexbildung“.
2. An deinem Arbeitsplatz befinden sich 2 Petrischalen, Spatel und folgende Feststoffe: $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$, NH_4SCN und $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$.
Fülle die Petrischalen ca. 2 mm hoch mit Leitungswasser.
Gib je eine Spatelspitze (sauberer Spatel!!!) Festkörper an die markierten Positionen und beobachte die Petrischale: In eine Schale $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ und NH_4SCN ; in die zweite Schale $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ und $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$. (Schalen ruhig stehen lassen)



3. Welche physikalischen und chemischen Vorgänge laufen in diesem Versuch ab der Zugabe der Festkörper ab?

Die zugehörigen Gleichungen sind:



4. Lösungsblatt mit Versuchsbeschreibung und Skizze in die Mappe einheften.