

**Sicherheitshinweis:**

Schutzbrille



**Geräte:**

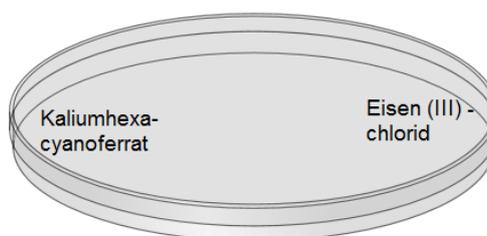
- Petrischale
- Spatel (oder zurechtgeschnittener Strohhalme)

**Chemikalien:**

- destilliertes Wasser
- Kaliumhexacyanoferrat (H: 412; P: 273)
- Eisen(III)chlorid (H: 302–315–318–290; P: 280–302+352–305+351+338–313)

**Durchführung:**

- Man füllt die Petrischale etwa zur Hälfte mit destilliertem Wasser.
- Anschließend wird wenig Kaliumhexacyanoferrat auf die eine Seite und wenig Eisen(III)chlorid auf die andere Seite der Petrischale gegeben.

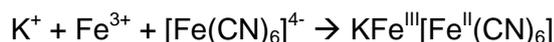


**Beobachtung:**

In der Mitte der Petrischale kommt es nach einer kurzen Wartezeit zu einer blauen Verfärbung.

**Deutung:**

Kaliumhexacyanoferrat dient als Nachweis von Eisen(III)salzen, da in einer chemischen Reaktion Berliner Blau gebildet wird.



**Entsorgung:**

Die anfallenden Flüssigkeiten müssen in den schwermetallhaltigen Abfall gegeben werden.