**Kunstblut-Versuch**

Gibt man zu einer Eisen(III)-chlorid-Lösung eine Ammoniumthiocyanat-Lösung, so entsteht eine Flüssigkeit, die menschlichem Blut zum Verwechseln ähnlich sieht.

**Reaktion von Eisen(III)-Salzen mit Thiocyanat-Ionen**

Geräte:

* 2 Spatel
* 3 Becherglaser (zum Ansetzen der Lösung und vermischen)

Chemikalien:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | Gefahrensymbole bzw. H- und P-Sätze | |
| Ammonium-thiocyanat  NH4SCN |  | H: 302+312+332-318-412 |
| P: 273​‐​280​‐​301+312​‐​302+352+312​‐​  304+340+312​‐​305+351+338 |
| Eisen(III)-chlorid  FeCl3 |  | H: 302​‐​315​‐​318 |
| P: 280​‐​301+312+330​‐​302+352​‐  ​305+351+338+310 |

Durchführung:

* Eine gehäufte Spatelspitze FeCl3 und etwas NH4SCN in Wasser lösen
* Lösungen nacheinander zusammenschütten

Entsorgung:

* In den Abfluss gießen
* Auf Kleidung und Hände achten (Rotverfärbung möglich)

Aufgaben: