

Vorgang: Diffusion in der Petrischale (OHP): Eisen-Ionen-Reaktionen

LV SV

Beschreibung: In einer Petrischale setzt man auf die eine Seite Eisen(III)-chlorid-Kristalle, auf die andere Seite Kaliumthiocyanat-Kristalle (alternativ: Gelbes Blutlaugensalz). Durch Diffusion bildet sich das blutrote Eisenrhodanid (alternativ: Berliner Blau).

Schadensrisiko:

durch Einatmen / Hautkontakt

Beteiligte Gefahrstoffe:

Eisen(III)-chlorid-Hexahydrat [Gefahr] GHS05 GHS07

H302: Gesundheitsschädlich bei Verschlucken. H315: Verursacht Hautreizungen. H318: Verursacht schwere Augenschäden.

Kaliumhexacyanoferrat(II)-Trihydrat kein Gefahrstoff

EUH032: Entwickelt bei Berührung mit Säure sehr giftige Gase. H412: Schädlich für Wasserorganismen, mit langfristiger Wirkung.

Kaliumthiocyanat [Achtung] GHS05 GHS07

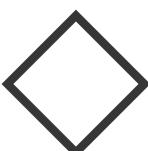
EUH032: Entwickelt bei Berührung mit Säure sehr giftige Gase. H302+312+332: Gesundheitsschädlich bei Verschlucken, Hautkontakt oder Einatmen. H412: Schädlich für Wasserorganismen, mit langfristiger Wirkung. H318: Verursacht schwere Augenschäden.



GHS05



GHS07 kein Gefahrstoff



andere Stoffe:

Eisenrhodanid, Berliner Blau

Substitutionsprüfung durchgeführt

Substitution nicht erforderlich: risikoarmer Standardversuch

Besondere Sicherheitshinweise:

Vorsicht! Entwicklung von giftiger Blausäure bei Kontakt mit sauren Lösungen / Säuren!

Maßnahmen / Gebote:



Schutzbrille

Schutz-
handschuhe

Schule

Lehrkraft

Unterschrift