

Vorgang: Unterschiedliche Reaktionen bei Eisen, Kupfer, Magnesium, Platin und Aluminium

LV SV

Beschreibung: Man hält nacheinander Eisendraht, Kupferblech, Magnesiumband und Platindraht mit der Tiegelzange in die blaue Gasbrennerflamme und beobachtet das Verhalten der Proben. Mit einem gewinkelten Glasrohr bläst man wenig Aluminiumpulver von unten in die Flamme.

Schadensrisiko:

durch Entzündung / Brand

durch heißes / tiefkaltes Material

Beteiligte Gefahrstoffe:

Aluminium, Pulver (phlegmatisiert) [Gefahr] GHS02

H228: Entzündbarer Feststoff. H261: In Berührung mit Wasser entstehen entzündbare Gase.



GHS02

andere Stoffe:

Eisen- und Platindraht, Magnesiumband, Kupferblech, Magnesiumoxid, Aluminiumoxid, Eisen- und Kupferoxid als Belag

Substitutionsprüfung durchgeführt

Substitution nicht erforderlich: Experiment mit beherrschbaren Risiken, bedeutsam für die Erkenntnisgewinnung

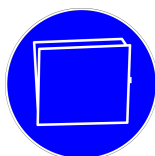
Besondere Sicherheitshinweise:

Nicht direkt in die Flamme des brennenden Magnesiums schauen! Aluminiumpulver Stoß nicht auf Personen richten!

Maßnahmen / Gebote:



Schutzbrille

Lüftungs-
maßnahmenBrandschutz-
maßnahmen

----- Schule

----- Lehrkraft

----- Unterschrift