

Vorgang: Charakteristika für die Analytik

LV SV

Beschreibung: Mit vollständig ausgeglühten Magnesiastäbchen bzw. Platindraht, die man mit etwas Salzsäure befeuchtet, nimmt man kleinste Portionen von Calciumchlorid, Strontiumchlorid oder Bariumchlorid auf. Man betrachtet a) die Flammenfärbung und b) die Spektrallinien mittel Taschenspektroskop.

Schadensrisiko:

durch Einatmen / Hautkontakt

durch heißes Material

Beteiligte Gefahrstoffe:

Bariumchlorid-Dihydrat [Gefahr] GHS06 H301 H332

Giftig bei Verschlucken. Gesundheitsschädlich bei Einatmen.

Calciumchlorid-Dihydrat [Achtung] GHS07 H319

Verursacht schwere Augenreizung.

Salzsäure (verd. (w: 10-25%)) [Achtung] GHS05 GHS07 H290 H315 H319 H335

Kann gegenüber Metallen korrosiv sein. Verursacht Hautreizungen. Verursacht schwere Augenreizung. Kann die Atemwege reizen.

Strontiumchlorid-Hexahydrat [Achtung] GHS07 H302

Gesundheitsschädlich bei Verschlucken.



GHS05



GHS06



GHS07

andere Stoffe:

Magnesiastäbchen

Substitutionsprüfung durchgeführt

Substitution nicht erforderlich: risikoarmer Standardversuch

Besondere Sicherheitshinweise:

Maßnahmen / Gebote:



Schutzbrille

----- Schule

----- Lehrkraft

----- Unterschrift