

**Vorgang:** Bei Li, Na und K Anzahl, Farbe und Wellenlänge der Linien ermitteln

**LV SV**

Beschreibung: Ein Taschenspektroskop wird waagrecht in ein Stativ eingespannt und im 10-cm-Abstand auf die blaue Brennerflamme ausgerichtet. Mit einem ausgeglühten Magnesiastäbchen, das man kurz in Salzsäure taucht, nimmt man das Lithiumsalz auf und bringt es in die Brennerflamme. Ebenso verfährt man später mit Natrium- und Kaliumsalz.

## Schadensrisiko:

durch Einatmen / Hautkontakt

durch heißes / tiefkaltes Material

## Beteiligte Gefahrstoffe:

Lithiumchlorid-Monohydrat [Achtung] GHS07

H302: Gesundheitsschädlich bei Verschlucken. H315: Verursacht Hautreizungen. H319: Verursacht schwere Augenreizung.

Salzsäure (verd. w= \_\_\_\_% (&lt;10%)) [Achtung] GHS05 GHS07

H290: Kann gegenüber Metallen korrosiv sein. H314: Verursacht schwere Verätzungen der Haut und schwere Augenschäden. H335: Kann die Atemwege reizen.



GHS05



GHS07

## andere Stoffe:

Kaliumchlorid, Natriumchlorid, Magnesiastäbchen

## Substitutionsprüfung durchgeführt

Substitution nicht erforderlich: unverzichtbare Labortätigkeit mit beherrschbaren Risiken

## Besondere Sicherheitshinweise:

## Maßnahmen / Gebote:



Schutzbrille

Schutz-  
handschuhe

----- Schule ----- Lehrkraft ----- Unterschrift