





## Reaktion von Magnesium und Calcium mit Wasser

### 1. Durchführung/Tätigkeitsbeschreibung

Magnesium- bzw. Calciumspäne werden in einem Reagenzglas mit Wasser erhitzt.

### 2. Einstufung der Gefahrstoffe

Bezeichnung des Stoffs	Signalwort	Gefahrenpiktogramm		H-Sätze	P-Sätze	AGW in mg/m <sup>3</sup>
Magnesiumspäne	Achtung			H228, H251, H261	P210, P231+P323, P241, P280, P420	
Calciumspäne	Achtung			H261	P233, P232, P501, P42+P404	
Calciumhydroxid (Produkt)	Achtung			H315, H318, H335	P260, P302+P352, P304+P34, P305+P351+P338, P313	

### 3. Entsorgung

Die Lösungen werden dem Abwasser zugeführt.

### 4. Substitution von Gefahrstoffen





Nein, es werden Substanzen mit geringem Gefährdungspotenzial eingesetzt.

Ja

### 5. Gefahrenabschätzung

Gefahren	Ja	Nein	Sonstige Gefahren und Hinweise	
durch Einatmen		X		---
durch Hautkontakt	X			
Brandgefahr	X			
Explosionsgefahr		X		

### 6. Schutzmaßnahmen

Mindeststandards GUV-SR 2003	 Schutzbrille	 Schutzhandschuhe	 Abzug	 geschlossenes System	 Lüftungsmaßnahmen	 Brandschutzmaßnahmen	Weitere Maßnahmen:
X	X					X	
Schule _____		FachlehrerIn _____					
Datum _____		Unterschrift _____					