







## Reaktion von Lithium mit Wasser

### 1. Durchführung/Tätigkeitsbeschreibung

Lithium wird in eine Schale mit Wasser gegeben.

### 2. Einstufung der Gefahrstoffe

Bezeichnung des Stoffs	Signalwort	Gefahrenpiktogramm		H-Sätze	P-Sätze	AGW in mg/m <sup>3</sup>
Lithium	Achtung			H260, H314	P280, P301+P330+P331, P305+P351+P338, P309+P310, P370+P378b, P402+P404	
1% Phenolphthalein in Ethanol	Achtung			H226		
Wasserstoff (Produkt)	Achtung			H220	P210, P377, P381	
Lithiumhydroxid (Produkt)	Achtung			H301, H331, H314	P261, P280, P305+P351+P338, P310	

### 3. Entsorgung

Alkalimetallreste werden mit Ethanol versetzt und die Lösung den organischen Abfällen zugeführt. Die wässrige Lösung wird dem Abwasser zugeführt.

### 4. Substitution von Gefahrstoffen




Nein, die Substanzen lassen sich für diese Reaktion nicht ersetzen.

Ja

### 5. Gefahrenabschätzung

Gefahren	Ja	Nein	Sonstige Gefahren und Hinweise	
durch Einatmen		X		EUH014: Reagiert heftig mit Wasser
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				X	
Schule _____		FachlehrerIn _____					
Datum _____		Unterschrift _____					