



Elementarer Kohlenstoff aus Kohlenstoffdioxid

1. Durchführung/Tätigkeitsbeschreibung

In einen mit Kohlenstoffdioxid gefüllten Standzylinder führt man mit einer Tiegelzange ein brennendes Magnesiumband ein.

2. Einstufung der Gefahrstoffe

Bezeichnung des Stoffs	Signalwort	Gefahrenpiktogramm	H-Sätze	P-Sätze	AGW in mg/m ³
Kohlenstoffdioxid	Achtung		H280	P403	9100
Magnesium	Gefahr		H228, H251, H261	P210, P231+P232, P241, P280, P420	---

3. Entsorgung

Die Reste werden mit Natriumthiosulfatlösung versetzt und den schwermetallhaltigen Abfällen zugeführt.

4. Substitution von Gefahrstoffen







Nein, das Experiment soll die Reduktion von Kohlenstoffdioxid zu elementarem Kohlenstoff zeigen. Dazu wird ein starkes Reduktionsmittel wie Magnesium benötigt.

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	_____