



1. Durchführung (Tätigkeitsbeschreibung)

Elementarer Kohlenstoff aus Kohlenstoffdioxid

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

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
durch Einatmen		X
durch Hautkontakt		X
Brandgefahr	X	
Explosionsgefahr	X	







Sonstige Gefahren und Hinweise

6. Organisationsform

Lehrerversuch

Schülerversuch

7. Schutzmaßnahmen (bitte selbst ausfüllen)

Mindeststandards GUV-SR 2003	 Schutzbrille	 Schutz- handschuhe	 Abzug	 geschlossenes System	 Lüftungs- maßnahmen	 Brandschutz- maßnahmen	Weitere Maßnahmen: Vorsicht beim Arbeiten mit der Druckgasflasche.
X	X					X	