

Reduktion von Kupferoxid mit Kohlenstoff

1. Durchführung/Tätigkeitsbeschreibung

Kupferoxid und Kohlepulver werden vermischt und in einem Reagenzglas zum Glühen erhitzt. Entstehende Gase werden in eine Kalkwasserlösung geleitet.

2. Einstufung der Gefahrstoffe (GHS)

Bezeichnung des Stoffs	Signalwort	Gefahrenpiktogramm			H-Sätze	P-Sätze	AGW in mg/m ³
Kupfer(II)-oxid	Achtung				H302, H410	P260, P273	
Calciumhydroxid	Gefahr				H315, H318, H335	P280, P302+352, P304+340, P305+351+338, P313	

3. Entsorgung

Die festen Reaktionsprodukte können in den Abfall gegeben werden. Die Calciumhydroxidlösung wird neutralisiert und in den Ausguss gegeben.

4. Substitution von Gefahrstoffen

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

Ja

5. Gefahrenabschätzung

Gefahren	Ja	Nein
durch Einatmen	X	
durch Hautkontakt	X	
Brandgefahr		X
Explosionsgefahr		X

Sonstige Gefahren und Hinweise

6. Schutzmaßnahmen

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