

# Gefährdungsbeurteilung

## 1. Tätigkeitsbeschreibung

### Kristallisationswärme von Natriumacetat

**V1** Geben Sie in ein Reagenzglas ca. 5 g Natriumacetat-Trihydrat ( $\text{CH}_3\text{COONa} \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$ ) und einige Tropfen dest. Wasser. Stellen Sie das Reagenzglas in ein siedendes Wasserbad, bis eine völlig klare Schmelze entstanden ist. Schwenken Sie das Reagenzglas vorsichtig, sodass Reste von festem Natriumacetat-Trihydrat, die evtl. an der Reagenzglaswand hängen, von der Schmelze aufgenommen werden. Lassen Sie die Schmelze langsam auf Zimmertemperatur abkühlen. (Hinweis: Wenn während des Abkühlens Kristalle erscheinen, muss das Reagenzglas erneut in siedendes Wasser gestellt werden.)

Geben Sie zu der abgekühlten Schmelze einige Kristalle Natriumacetat-Trihydrat. Beobachten Sie den Inhalt des Reagenzglases und prüfen Sie mit dem Handballen die Temperaturänderung.

## 2. Einstufung der Gefahrstoffe

Bezeichnung des Stoffs	Signalwort	Piktogramme	H-Sätze	EUH-Sätze	P-Sätze	AGW in $\text{mg/m}^3$
Natriumacetat-Trihydrat	-	-	-	-	-	-

## 3. Entsorgung

Natriumacetat-Trihydrat kann in den Restmüll des Hausmüll oder mit viel Wasser in das Abwasser gegeben werden.

## 4. Substitution von Gefahrstoffen (bitte selbst ausfüllen)

☐ Nein

☐ Ja







## 5. Gefahrenabschätzung

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

### Sonstige Gefahren und Hinweise

Hinweis geben, dass während Abkühlens das Reagenzglas möglichst nicht bewegt werden sollte.

## 6. Schutzmaßnahmen (bitte selbst ausfüllen)

Mindeststandards TRGS 500	 Schutzbrille	 Schutzhandschuhe	 Abzug	 geschlossenes System	 Lüftungsmaßnahmen	 Brandschutzmaßnahmen	Weitere Maßnahmen:
X	X						

Schule \_\_\_\_\_

Fachlehrer/in \_\_\_\_\_

Datum \_\_\_\_\_

Unterschrift \_\_\_\_\_