

## E. Synthese van nylon

Materiaal/ hoeveelheden/ veiligheidssymbolen/ etiketten/ controle COS-brochure



### Materiaal

- 2 beerglasjes
- Sebacylchloride = decaandizuurchloride
- Hexamethyleendiamine = 1,6-Hexaandiamine
- Metalen haakje


### Hoeveelheden


- 2ml van beide vloeistoffen

### Veiligheidssymbolen:

Product	H-zinnen	P-zinnen	Gevarensymbolen
Hexamethyleendiamine	312-302-335-314	/	
Sebacylchloride	22-34 (R)	26-36/37/39-45 (S)	

### Etiketten

1,6-Hexaandiamine	
<chem>H2N(CH2)6NH2</chem>	
	R 21/22-34-37 S 22-26-36/37/39-45
bijtend	EGnr: 204-679-6 EG-etikettering

Sebacylchloride	
<chem>ClOC(CH2)10COCl</chem>	
	R 22-34 S 26-36/37/39-45
bijtend	

### Controle COS-brochure

Hexamethyleendiamine: organische stoffen/ N-verbindingen

Sebacylchloride: Organische stoffen / Carbonsuren en derivaten

### Werkwijze

- Neem van beide vloeistoffen 2ml.
- Giet de 1,6-hexaandiamine in een beerglasje.
- Giet dezelfde hoeveelheid decaandizuurchloride langs de kant van het beerglas, bovenop de hexaandiamine. Voorzichter dat de twee chemicaliën niet mengen.
- Buig een stukje ijzeren draag zo, dat het een haakje vormt. Laat de haak in de onderste laag chemicaliën zakken en breng heel voorzichtig het haakje terug omhoog. Een stukje nylon blijft achter de haak hangen.



Identificatie:

Nylon behoort bij de groep polyamide, deze heeft nummer 7 en behoort tot de groep andere. Waaronder nog andere polymeren zitten zoals:

Polymethylmethacrylaat, acrylonitril butadien styreen, glasvezel, polycarbonaat en polymelkzuur.

Identificatiecode:

Deels zelfdovend, de vlam is blauw en heeft een gele rand. De nylon smelt en druipt.

Foto's:

