

1. Namnet på ämnet/preparatet och bolaget/företaget

Handelsnamn: **Natriumhydroxidlösning**

Användning: pH-justering

Adress/Telefon: **Elkem AS**
Silicon Division
P.O. Box 5211 Majorstuen
NO-0303 Oslo, Norway
Telephone: + 47 22 45 01 00
Telefax: + 47 22 45 04 95
<http://www.silicon.elkem.com>

Kontaktperson: Nils Dybwad E-mail: nils.dybwad@elkem.no

Nödtelefon: -

2. Farliga egenskaper

Kontakt med natriumhydroxid kan ge allvarliga frätskador. Se sektion 11. Natriumhydroxid reagerar med olika metaller under avgivande av mycket brandfarlig gas. Se sektion 10. Natriumhydroxid kan reagera våldsamt med vatten och olika syror med fara för stänk av frätande vätska. Se sektion 10.

3. Sammansättning/uppgifter om beståndsdelar

Synonym: Lut, Natronlut, Natriumhydroxidlösning
IUPAC-namn: Natriumhydroxid

Ämne	CAS-nr	Einecs-nr	Vekt%	Farosymbol	R-fraser
Natriumhydroxid (NaOH)	1310-73-2	215-185-5	32-34	C	R-35: Starkt frätande
Vatten (H ₂ O)	-	-	66-68	-	-

4. Första hjälpen

Inandning: Omedelbar inläggelse på sjukhus vid toxisk lungskada.
Hudkontakt: Avlägsna omedelbart nedspilda kläder, och skölj med stora mängder vatten. Transport till sjukhus.
Ögon: Skölj omedelbart med stora mängder vatten, med ögonen öppna. Fortsätt med kontinuerlig spolning tills läkare eller annan kvalificerad personal övertar.
Förtäring: Ge omedelbart vatten, mjölk, citronsaft eller 1-2% ättiksyraopplösning att dricka. Fremkalla inte kräkning. Värme, stillhet, omedelbar transport till sjukhus.

5. Åtgärder vid brand

Släckningsmedel: Torr sand, CO₂ eller torrt pulver.

Natriumhydroxid är inte brännbart. Vid reaktion med olika metall kan det bildas mycket brännbar vätgas (H₂) (≥ 4%). Var uppmärksam på fara för värmeutveckling och stänk vid förtunning med vatten. Se sektion 10.

6. Åtgärder vid oavsiktliga utsläpp

Undvik arbetsoperationer som medför stänk och spill. Spill pumpas upp i behållare av järn eller stål eller suges upp i absorberande material. Använd skyddsutrustning vid fara för stänk vid uppsamling. Se sektion 8.

7. Hantering och lagring

Hantering: Undvik arbetsoperationer som medför stänk och spill. Hantering av natriumhydroksidlösning skall försigå med försiktighet. Se sektion 8.

Lagring: Lagras i okrossbara behållare (plast, stål). Behållare av zink eller aluminium får ej användas. Lagras avskilt från syror eller andra material som reagerar våldsamt med natriumhydroksidlösning. Se sektion 10.

8. Begränsning av exponeringen/personligt skydd

A: Begränsning av exponeringen på arbetsplatsen

Använd ögon- och ansiktsmask. Ögonspolning och dusch vid arbetsplatsen. Handskar, förkläde och annan skyddsutrustning av motståndskraftigt material t.ex. naturgummi, neopren, nitril, PE, PVC, Viton o.a. Organiska tyger såsom ull och läder frätes sönder.

Hygieniska gränsvärden (AFS 2005:17)

Ämne	CAS-nr	Nivågränsvärde (NGV)		Takgränsvärde (TGV)		Anm
		ppm	mg/m ³	ppm	mg/m ³	
Natriumhydroxid -inhalerbart damm	1310-73-2	-	1	-	2	-

B: Begränsning av miljöexponeringen

Se sektion 6, 7 og 12.

9. Fysikaliska och kemiska egenskaper

Utseende	: Vätska.
Färg	: Färglös.
Lukt	: Ingen.
Löslighet (Vatten)	: Fullständig
Kokpunkt (°C)	: Ca. 120
Specifik densitet (Vatten = 1)	: Ca. 1,36
pH	: > 12

10. Stabilitet och reaktivitet

Förhållanden som skall undvikas: Se nedan.

Material som skall undvikas:

Vatten, syror och oädla metaller, t.ex. aluminium, zink, bly, magnesium och tenn.

Farliga sönderdelningsprodukter:

Reagerer med vatten och syror under stark värmeutveckling, med fara för stänk av etsande vätska. Vid kontakt med metaller kan det bildas mycket brandfarlig hydrogengas (H₂).

11. Toxikologisk information

Akuta effekter:

Inandning:	Inandning av natriumhydroxidrök kan medföra frätskador i luftvägarna. Lungödem kan uppkomma.
Hudkontakt:	Natriumhydroxidlösning kan ge svårläkta, djupa frätskador på huden och medför betydande ärrbildning.
Ögon:	Stänk av natriumhydroxidlösning i ögonen kan medföra allvarliga ögonskador, oftast med reduktion eller förlorad synskärpa.
Fortäring:	Fortäring av natriumhydroxidlösning medför starka smärtor i svalg, matstrupe og magsäck, och kan vara livshotande.

Kroniska effekter: Uppprepade exponeringar av hud för svagare koncentrationer av natriumhydroxidlösning kan förorsaka eksem.

12. Ekologisk information

Utsläpp av natriumhydroxidlösning kan medföra en betydande ökning av pH i miljön, och kan skada eller döda vattenlevande organismer.

Rörlighet:	Löslig i vatten.
Persistens:	Icke relevant för oorganiska föreningar.
Bioackumulering:	Bioackumulerar ej.
Ekotoxicitet:	Utsläpp i vatten av stora mängder natriumhydroxid kan föra till en betydande ökning av pH i de nära omgivningarna, och kan således skada vattenlevande organismer.

13. Avfallshantering

Materialet återvinnes där detta är möjligt.

Produktrester klassificeras som farligt avfall enligt Kommissionsbeslutene 2000/532/EG och 2001/118/EG. EAK-kode 06 02 04* (Natrium- och kaliumhydroxid).


Rester och avfall skall deponeras efter gällande föreskrifter och enligt lokala myndigheters instruktioner.

14. Transportinformation

UN no.:	1824
IMO/IMDG:	Klass 8, förpackningsgrupp II
ADR/RID:	Klass 8, förpackningsgrupp II
ICAO/IATA:	Klass 8, förpackningsgrupp II

15. Gällande föreskrifter

Produkt-klassificering och -märkning:

Farosymbol:		Faroklass: Starkt frätande: C
R-fraser:	35	Starkt frätande.
S-fraser:	1/2 26 37/39 45	Förvaras i låst utrymme och oåtkomligt för barn. Vid kontakt med ögonen, spola genast med mycket vatten och kontakta läkare. Använd lämpliga skyddshandskar samt skyddsglasögon eller ansiktsskydd. Vid olycksfall, illamående eller annan påverkan, kontakta omedelbart läkare. Visa om möjligt etiketten.

Säkerhetsdatabladet är författat enligt:

- Kommissionens direktiv 2001/58/EG och 1999/45/EG.
- Europaparlamentets och rådets förordning (EG) nr 1907/2006 av den 18 december 2006 om registrering, utvärdering, godkännande och begränsning av kemikalier (REACH).

16. Annan information

Litteraturhänvisning kan fås vid hänvändelse till tillverkaren.