



Foto: Wikimedia co

Gruppriskbedömning av starka syror

Användning	Neutralisation, fosforsyra i cola, koppar och ättiksyra, syntes av paracetamol, sockerormen m.m.
Risker	<p>Syror</p> <ul style="list-style-type: none">- är frätande på hud och ögon.- Eller syraångor är farliga att förtära. fräter i mun, svalg och mag-tarmkanal.- syror och baser reagerar häftigt med varandra.- är korroderande mot metaller och kan bilda vätgas.- kan reagera kraftigt med andra föreningar. <p>De flesta syror får inte utsättas för värme, heta ytor, gnistor, öppen låga eller andra antändningskällor. Andas inte in damm/rök/gaser/ångor.</p> <p>salpetersyra är ett kraftigt oxidationsmedel som i koncentrerad form kan antändas eller explodera i kontakt med flera ämnen, t.ex. aceton, Undvik att blanda syror med brännbara ämnen. Vid brand kan korroderande gaser bildas.</p> <p>Svavelsyra är ett kraftigt oxidationsmedel som i koncentrerad form kan antändas eller explodera i kontakt med flera ämnen. Iaktta försiktighet vid spädning av svavelsyra, eftersom reaktionen är exoterm. Använd SIV-regeln. Koncentrerad svavelsyra är oerhört starkt vattenupptagande, vilket leder till förkolning av organiskt material såsom hud, kläder.</p> <p>Saltsyra koncentrerad saltsyra ger ifrån sig ånga/gas som irriterar luftvägarna och kan ge hosta, kramp i svalget och kan leda till allvarlig lungskada.</p> <p>Fosforsyra räknas inte till de staka syror. Den har en spritliknande lukt.</p> <p>Ättiksyra: räknas inte till de staka syror. Konc. ättiksyra är brännbar och får inte utsättas för elektricitet eller gnistor. Ättiksyra reagerar kraftigt med starka oxidationsmedel. Vid blandning av väteperoxid med ättiksyra kan peroxyättiksyra, som i höga koncentrationer termiskt instabilt, bildas. Ättiksyra och permanganat ger en explosiv reaktion vid avsaknad av nedkylning.</p>
Riskhantering	Om handskar ska användas bör neoprenhandskar väljas. Arbeta vid punktutsug eller i dragskåp. Vid större mängder syra använd långarmat och visir.
Förvaring	Syror förvaras i glasflaskor (ej plast) med tätt lock. Inte i plastflaskor i syrabeständiga skåp skilda från baser. Koncentrerade syror ska förvaras under ögonhöjd, gärna med spillskydd i form av en plastlåda. Syror ska inte samförvaras med giftiga ämnen eller med ämnen som utvecklar brännbar gas tillsammans med vatten t.ex. kalciumkarbid. Salpetersyra förvaras svalt i väl tillsluten behållare skyddat mot ljuspåverkan.

Avfall	Neutralisera syror med en svag bas t.ex. bikarbonat, eller spara syror och neutralisera med insamlade baser. Kontrollera så att det är mellan pH=4 och pH=9 innan avlopp. Skölj efter med mycket vatten.
Spill	Små mängder och utspädda lösningar neutraliseras, se avfall. Större mängder av lösningar suggs upp med vermikulit och förpackas i en plasthink med snäpplock för inlämning och destruktion
Första hjälpen	<p>Inandning: Frisk luft.</p> <p>Hudkontakt: Tag genast av nedstänkta/förorenade kläder/skor. Tvätta huden med tvål och vatten. Frätskada skall behandlas av läkare.</p> <p>Ögonstänk: Till sjukhus eller ögonläkare. Viktigt! Skölj genast med vatten i minst 15 minuter. Håll ögonlocken brett isär.</p> <p>Förtäring: Ge genast ett par glas mjölk eller vatten att dricka om den skadade är vid fullt medvetande. Framkalla ej kräkning. Till läkare/sjukhus om mer än en obetydlig mängd svalts.</p>

Fosforsyra		H314 Orsakar allvarliga frätskador på hud och ögon.
Salpetersyra		EUH071 Frätande på luftvägarna. H272 Kan intensifiera brand. Oxiderande. H314 Orsakar allvarliga frätskador på hud och ögon.
Saltsyra		H314 Orsakar allvarliga frätskador på hud och ögon. H335 Kan orsaka irritation i luftvägarna.
Svavelsyra		H314 Orsakar allvarliga frätskador på hud och ögon.
Ättiksyra		H226 Brandfarlig vätska och ånga. H314 Orsakar allvarliga frätskador på hud och ögon.