












Foto: Wikimedia commons

Alkoholer

Användning	Laborationer och demonstration om löslighet, brännbarhet, oxidation av alkoholer, förestring, alkoholmätning, typiska reaktioner för alkoholer, energivärde m.m.
Risker	<p>Korta alkoholer är mer lättantändliga än längre. De reagerar kraftigt med oxidationsmedel, t.ex. CrO_3, HClO_3 och med luft och med metaller såsom alkalimetaller, Al och Mg. Brinnande alkoholer är svåra att se.</p> <p>Prio-ämne Metanol är ett gift som kan orsaka skador på synnerver, njurar och lever. Metanolångor är giftiga och kan lätt upptas genom huden.</p>
Riskhantering	<p>Undvik brännbart i närheten. Släck bränder genom kvävning t.ex. med brandfilt. Alkoholer får inte utsättas för värme, gnistor, öppen låga, heta ytor eller elektriska apparater.</p> <p>Metanol Förtäring kan förorsaka blindhet och dödsfall. En särskild riskbedömning ska göras för gravida och ammande arbetstagare för detta ämne, enligt AFS 2007:5 4 § bilaga A4.</p>
Förvaring	Alkoholer ska förvaras svalt på väl ventilerad plats (tillsammans med organiska lösningsmedel). Alkoholer ska inte samförvaras med oxiderande ämnen.
Avfall	<p>Korta alkoholer är vattenlösliga och små mängder kan hällas i avloppet. Metanol får inte slängas i avlopp men kan eldas upp i dragskåp.</p> <p>Långa alkoholer som ej är vattenlösliga alkoholer slängs i organslask. Organslask får inte blandas med halogenerat avfall.</p>
Spill	Små mängder sugs upp med papper. Stoppa pappret i vatten som gör det mindre brännbart. Låt pappret dunsta/torka i dragskåp.
Första hjälpen	<p>Inandning: Frisk luft.</p> <p>Hudkontakt: Tag genast av nedstänkta/förorenade kläder/skor. Skölj huden med vatten.</p> <p>Ögonstänk: Kontakta läkare om besvär uppstår/kvarstår. Viktigt! Skölj genast med vatten i minst 5 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. Till läkare/sjukhus om en större mängd förtärts.</p>
Första hjälpen - specifikt för Metanol	<p>Inandning: Frisk luft, värme och vila. Eventuell andningshjälp. Till sjukhus/läkare, även om endast obetydliga besvär föreligger/symptom saknas.</p> <p>Hudkontakt: Tvätta huden noggrant under flera minuter med tvål och vatten. Kontakta läkare om besvär uppstår/kvarstår.</p> <p>Förtäring: Till läkare/sjukhus om mer än en obetydlig mängd svalts.</p>

Metanol		H225 Mycket brandfarlig vätska och ånga. H301 Giftigt vid förtäring. H311 Giftigt vid hudkontakt. H370 Orsakar organskador CMR-ämne
Etanol		H225 Mycket brandfarlig vätska och ånga.
Propanol		H225 Mycket brandfarlig vätska och ånga. H319 Orsakar allvarlig ögonirritation
Butanol		H225 Mycket brandfarlig vätska och ånga. H319 Orsakar allvarlig ögonirritation. H332 Skadlig vid inandning. H335 Kan orsaka irritation i luftvägarna
Pentanol		H226 Brandfarlig vätska och ånga. H315 Irriterar huden. H332 Skadligt vid inandning. H335 Kan orsaka irritation i luftvägarna.
Hexanol		H225 Mycket brandfarlig vätska och ånga. H302 Skadligt vid förtäring.
Heptanol		H319 Orsakar allvarlig ögonirritation
Oktanol		H319 Orsakar allvarlig ögonirritation. H412 Skadlig långtidseffekter för vattenlevande organismer
Glykol		H225 Mycket brandfarlig vätska och ånga. H302 Skadlig vid förtäring.
Glycerol		Ej märkningspliktig