

## BIO vejledning for anvendelse af peroxid-dannende kemikalier

Peroxider er en gruppe af kemiske stoffer der indeholder to indbyrdes forbundne oxygenatomer. Hydrogen-peroxid er et eksempel på et simpelt peroxid (H-O-O-H) som ikke er eksplosivt. Visse organiske stoffer kan omdannes til eksplosive peroxider. Normalt vil der i vandige opløsninger af organiske stoffer ikke kunne dannes eksplosive peroxider.

Peroxider dannes normalt ved reaktion med luftens ilt. Det er derfor vigtigt, at en beholder med et peroxid-dannende kemikalie ikke er åben mere end højst nødvendig. Det er især under inddampning af de peroxid-dannende kemikalier, at faren for eksplosion er størst.

En beholder, der indeholder et peroxid-dannende kemikalie og har synlig krystaldannelse, vurderes at udgøre en eksplosionsfare.

Beredskabsstyrelsens liste over peroxid-dannende kemikalier viser, at alkoholer som bl.a. isopropanol og 2-butanol også kan være peroxid-dannende.

Det er vigtigt, at peroxid-dannende kemikalier opbevares og afleveres separat.

Det er vigtigt at skrive på beholderen, hvornår den er taget i brug.

Det er vigtigt at tjekke for peroxid-dannelse (med stick) 1 gang om måneden for kemikalier, der anvendes hver dag, og hver 3. måned for de kemikalier, der sjældent anvendes.

Ether skal være stabiliseret for peroxid-dannelse fra leverandørens side og har derfor en dato for anvendelsesfrist. Denne skal overholdes!

Andre peroxid-dannende kemikalier, som ikke er stabiliseret, skal afleveres til en affaldsansvarlig person *inden* 1 år fra ibrugtagningsdatoen.