

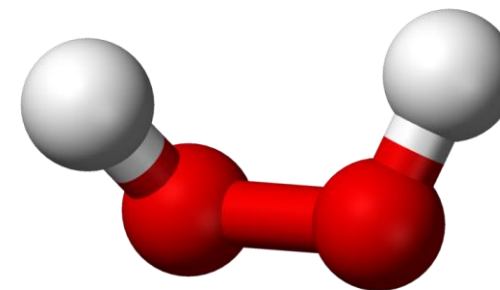
Peroxider, persyror och persulfater

Jon Edman Wallér 2023



Peroxider m. fl.

- Medel där molekylen innehåller två syreatomer direkt bundna till varandra
- Benägna att reagera med andra ämnen genom att en av syreatomerna binder in sig till det andra ämnet – oxidation
- Exempel: väteperoxid, perättiksyra, kaliummonopersulfat, ozon

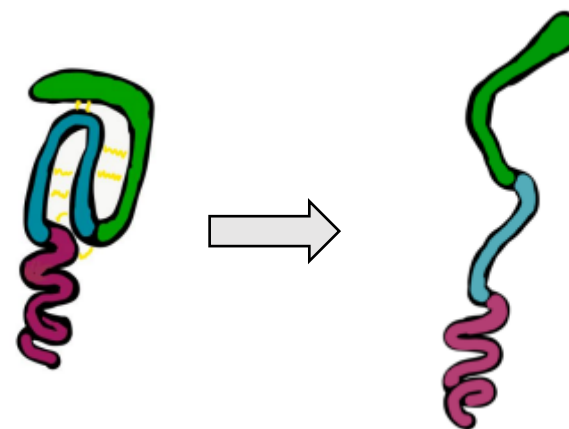


Väteperoxid



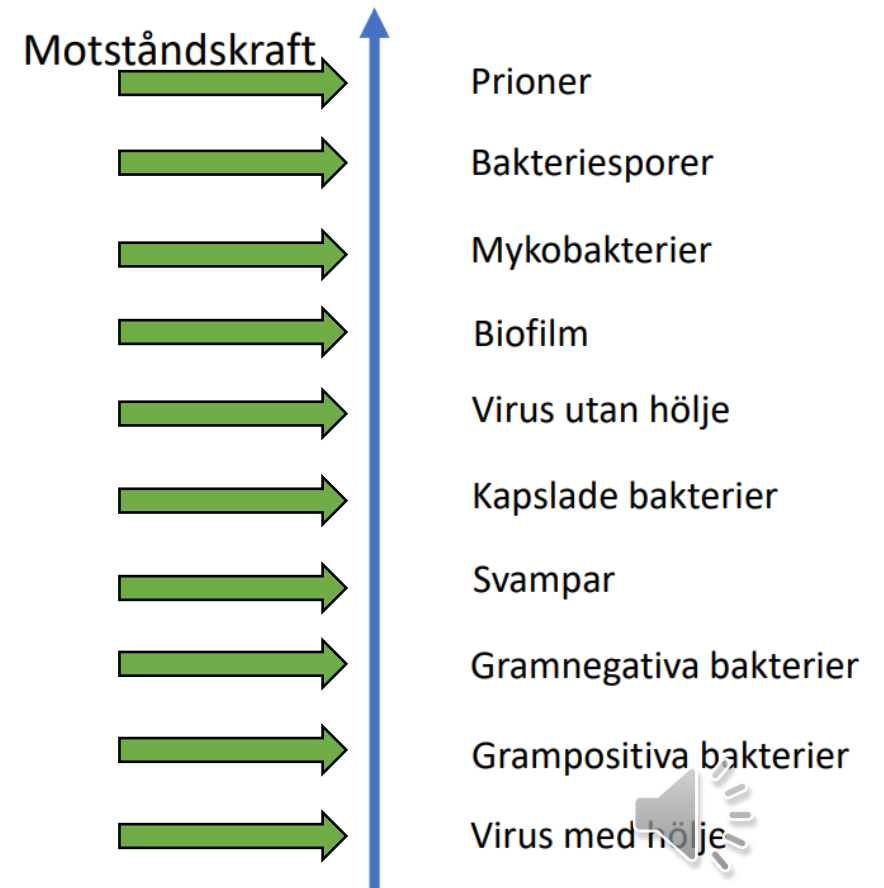
Peroxider m. fl. - verkningsmekanism

- Oxidation bryter ner proteiner och andra ämnen i mikroorganismen
- Även metaller oxideras – korrosion – förkortad livslängd
- Oxiderar även smuts vilket ger minskad effekt om materialet inte är rent – dock mindre uttalat än för klorföreningar



Peroxider m. fl. - spektrum

- Antimikrobiellt spektrum varierar med ämne, beredning, kontakttid med mera
- Med rätt förutsättningar kan alla mikroorganismer avdödas
- Förångad väteperoxid kan till och med inaktivera prioner



Peroxider m. fl. - beredningsformer

- Instabila, men kan stabiliseras, ex "accelererad väteperoxid" för ytdesinfektion
- Perättiksyra vanligt medel för desinfektion av endoskop
- Förångad väteperoxid i lågtemperatursterilisatorer (ex STERRAD)



Peroxider m. fl. - begränsningar

- Metaller och andra material korroderas –
förkortad livslängd
- Irriterar hud och slemhinnor –
hudkontakt, ögonkontakt, inhalation
- Riskerna relaterade till koncentrationen
aktivt ämne i beredningen
- Miljöpåverkan anses mindre än för klor

