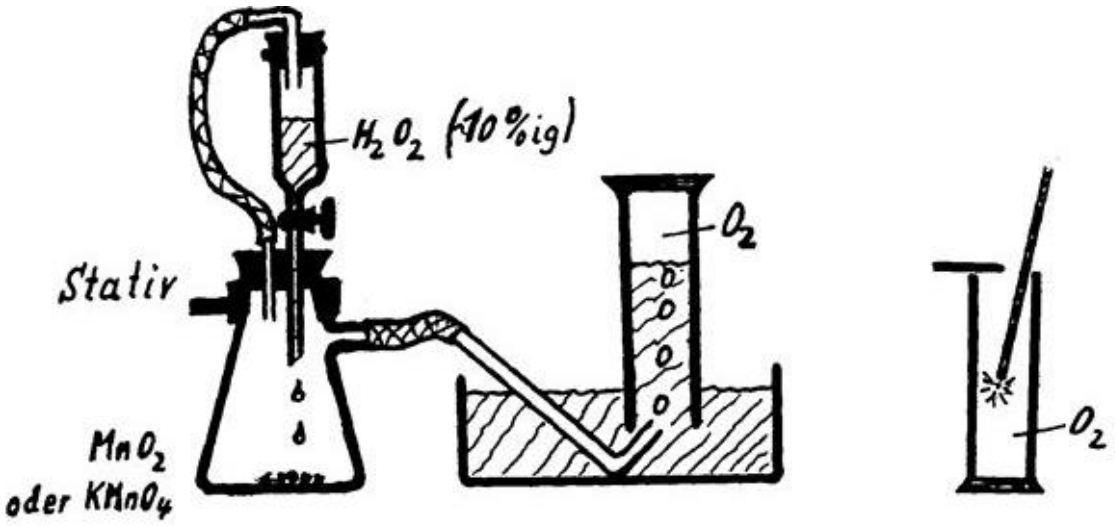
Themenkreis Luft und Verbrennung

Versuch 2.5: Sauerstoff aus Wasserstoffperoxid

Sicherheit: *Schutzbrille, ggf. Schutzscheibe, da Reaktionen mit Sauerstoff oft sehr heftig sind. Konzentrierteres Wasserstoffperoxid (R 34, S 28 - 39) ist stark ätzend und brandfördernd! Hautberührung vermeiden. Gummihandschuhe verwenden, ggf. gut mit Wasser spülen!*

Entsorgung: *verdünnt in Ausguss.*

- Baue eine Gasentwicklungsflasche wie abgebildet auf. Gut im Stativ haltern.
- Gib in den Erlenmeyerkolben 2 - 3 Spatelspitzen Braunstein.
- Der Tropftrichter wird mit 5 - 10 %iger Wasserstoffperoxidlösung gefüllt.
- Fange das entstehende Gas pneumatisch auf - ein bis zwei Zylinder.
- Verschließe den Zylinder unter Wasser mit einer Glasscheibe.
- Verwende den Sauerstoff für weitere Reaktionen z.B.: Glimmspanprobe, Verbrennen von einer Zigarette, einer Kerze, einem Stück Holzkohle oder etwas Schwefel in reinem Sauerstoff.



© Peter Haupt, Universität Oldenburg und Hartwig Möllencamp, Albert-Einstein-Schule Schwalbach
http://www.chemieexperimente.de