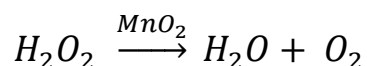


PL 8.A,B Kyslík

Poznámky do zošita

Pokus:

Ak do banky nalejeme peroxid vodíka a pridáme ako katalyzátor reakcie burel (oxid manganičitý) a banku zahrejeme, začne sa peroxid rozkladať na vodu a kyslík. Ak do banky vložíme tlejúcu špajdl'u, špajdl'a sa rozhorí, lebo kyslík podporuje horenie.

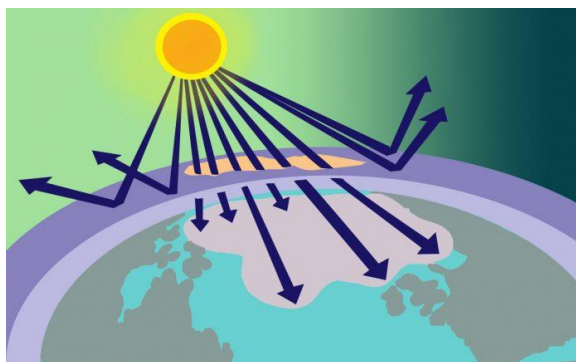


Peroxid vodíka oxid manganičitý voda kyslík

Pozri video: <http://www.zschemeie.euweb.cz/kyslik/kyslik2.html>

Prudká reakcia látok s kyslíkom, pri ktorej sa vzniká svetlo a teplo sa nazýva **horenie**.

Kyslík sa nachádza v atmosfére (21%) vo forme molekúl O_2 . V ozonofére sa nachádza trojatómová molekula kyslíka O_3 – ozón. Ozón chráni zem pred škodlivým UV žiarením. Kyslík je najrozšírenejší prvok v zemskej kôre – vo forme oxidov, v hydrosfére sa nachádza vo vode.



Ozónová vrstva nad zemským povrchom

Je to dôležitý biogénny prvok, pre svoj život ho potrebujú živočíchy a človek.



Spolu s vodíkom sa používa pri zváraní a rezaní kovov, ako palivo v kozmických raketách. Prepravuje sa v tlakových nádobách označených **modrou** farbou.