Do sešitu Kyslík ( doplnit z učebnice a z prezentace [Kyslík](https://web.cvvoda.cz/res/archive/169/018948.pptx?seek=1584277142))

Výskyt v přírodě: volný v atmosféře (tvoří dvouatomové molekuly)

vázaný ve sloučeninách (např. voda)  
Vlastnosti: bezbarvý plyn, bez zápachu, částečně rozpustný ve vodě,   
Nakreslit jeho „atom“

6e-

2e-

8p+

Oxidační číslo kyslíku ve sloučeninách je (většinou) -II  
Příprava kyslíku: přečíst + https://www.youtube.com/watch?v=JWY-OmlDKXE&t=135s

2 H2O2 2 H2O + O2   
peroxid vodíku

Doplň: Oxidy jsou dvouprvkové sloučeniny kyslíku s kovovými nebo s nekovovými prvky

Výroba: destilací kapalného vzduchu

Použití: dýchací přístroje, výroba oceli, svařování a řezání kovů