**Kyslík** (chemická značka O, latinsky Oxygenium)

Přijímání kyslíku při dýchání je podmínkou našeho života.

**Chemické vlastnosti**

* bezbarvý plyn bez zápachu a bez chuti
* je velmi reaktivní – podporuje hoření látek, rezavění železa
* kyslík je rozpustný ve vodě – umožňuje život vodních živočichů a rostlin

**Výskyt v přírodě**

* na Zemi 49,9 % - nejrozšířenější prvek
* v atmosféře (21%) – dvouatomové molekuly kyslíku O2
* tříatomové molekuly kyslíku O3= **ozon**
* ve sloučeninách – voda, kyslíkaté kyseliny, oxidy, hydroxidy, organické látky

**Praktické využití**

* při výrobě oceli ze surového železa
* při řezání a svařování kovů
* v lékařství, hasiči, letectví, ponorky
* v raketové technice (při spalování paliv
* Čištění odpadních vod

**Výroba**

destilací kapalného vzduchu

**Ozón   O3**    - jedovatý plyn  
    - dezinfekční účinky (čištění vody)

Ozónová vrstvanás chrání před škodlivými ultrafialovými paprsky Slunce.

Ozónovou vrstvu poškozují některé plyny (freony).