

Kyslík O₂

Vlastnosti:

- bezbarvý plyn
- reaktivní ⇒ oxidy
- podporuje hoření
- působí též škody – koroze, kažení potravin
- kyslíkové radikály narušují vazby v jiných sloučeninách (antioxidanty omezují účinky radikálů – vitamin C)

Užití:

- dýchání – podmínka života
- zdravotnictví
- řezání a sváření kovů (autogen)
- palivo – rakety
- sport (potápěči, horolezci)

Průmyslová výroba kyslíku

- zkapalněním vzduchu a jeho destilací

Ozon O₃

Vznik ze vzdušného kyslíku vlivem slunečního záření nebo el. výbojem (bouřky)

Výskyt: atmosféra ve výšce asi 25 km → ochranný obal (kosmické záření).

V malém množství léčebné účinky (horské slunce)

Ozonové díry → porušení ozonové vrstvy (zplodiny motorů letadel, hnací plyny sprejů – freony)