

# Kyslík-oxygenium-O

Výskyt: voľný-vo vzduchu asi 21%  
manganistanu draselného  $\text{KMnO}_4$

$2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$

zápachu,

-potrebný na dýchanie

kyslík nehorí. Použitie: všade kde sú problémy s dýchaním, horolezci, v

zdravotníctve, kozmonauti.... V zmesi s vodíkom na zváranie dokazujeme tlejúcou trieskou, ktorá sa rozhorí

viazaný-voda  $\text{H}_2\text{O}$  Príprava: Tepelný rozklad

Rozklad peroxydu vodíka  $2\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow$

Rozklad vody  $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$

Vlastnosti: plyn bez farby, bez chuti, bez

-produkuje ho rastliny Kyslík produkuje horenie. -čistý