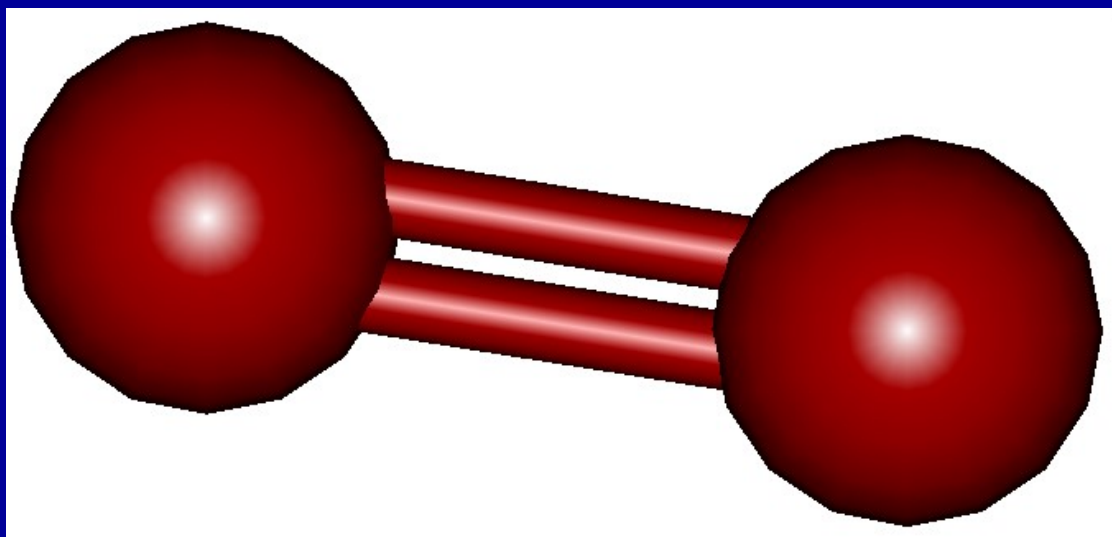
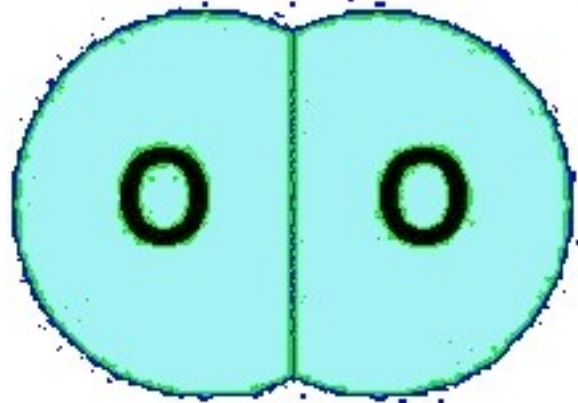


1. Popište  
stavbu atomu  
a molekuly  
kyslíku.

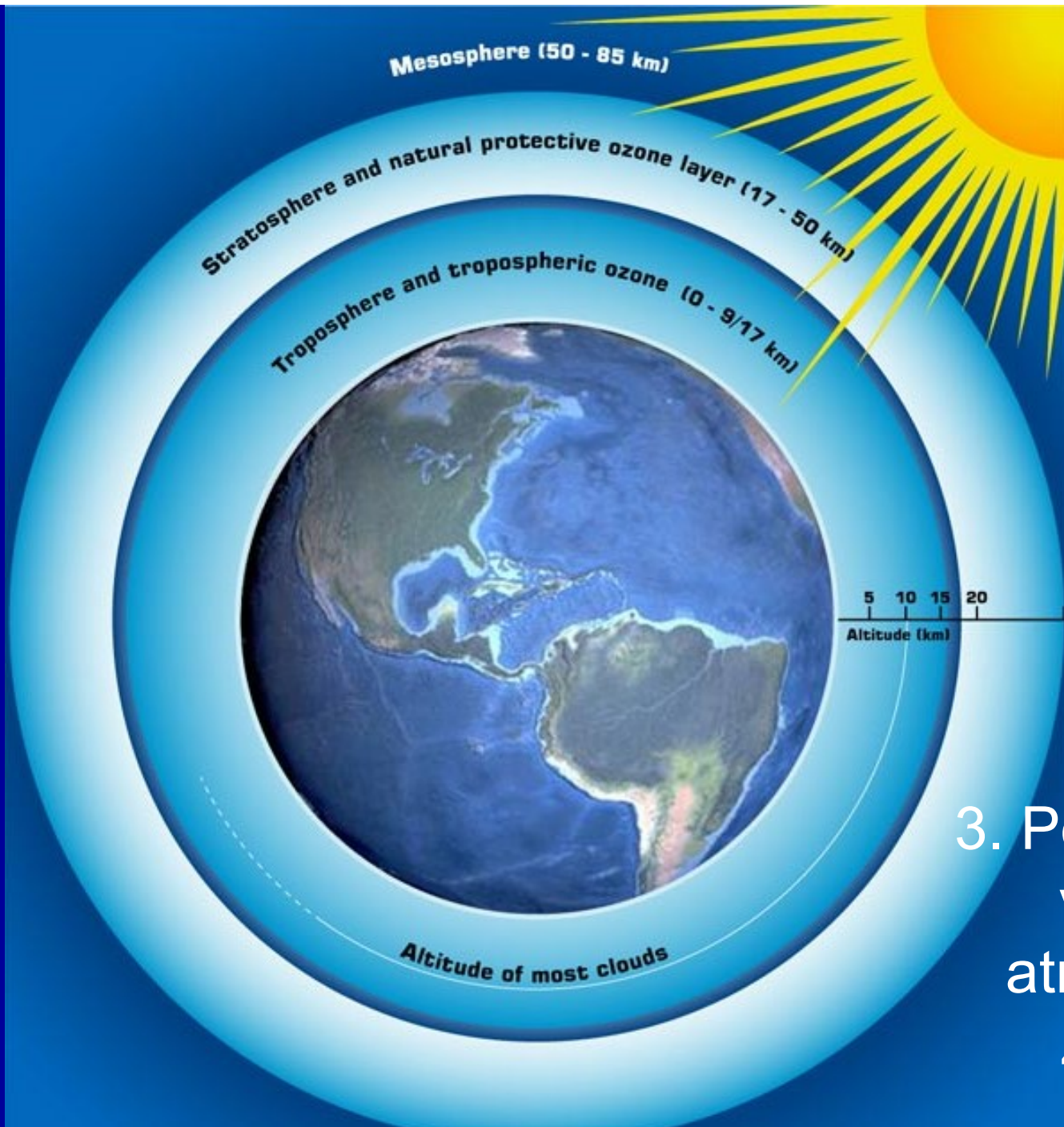
## Kyslík a oxidy





2. Uveďte vlastnosti a význam kyslíku.

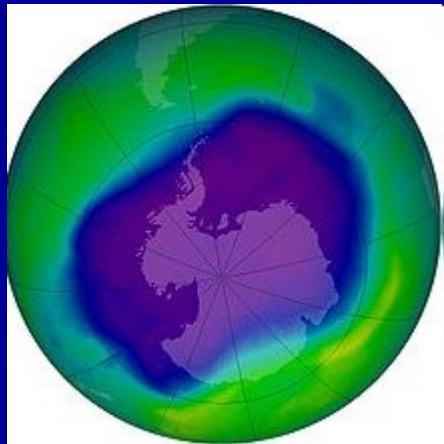




3. Pojmenujte  
vrstvy  
atmosféry  
Země

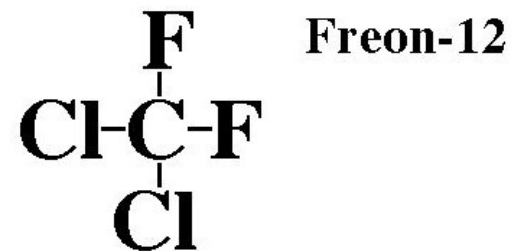
# Ozonová díra

- 4. Uved'te příčinu vzniku, výskyt na Zemi.



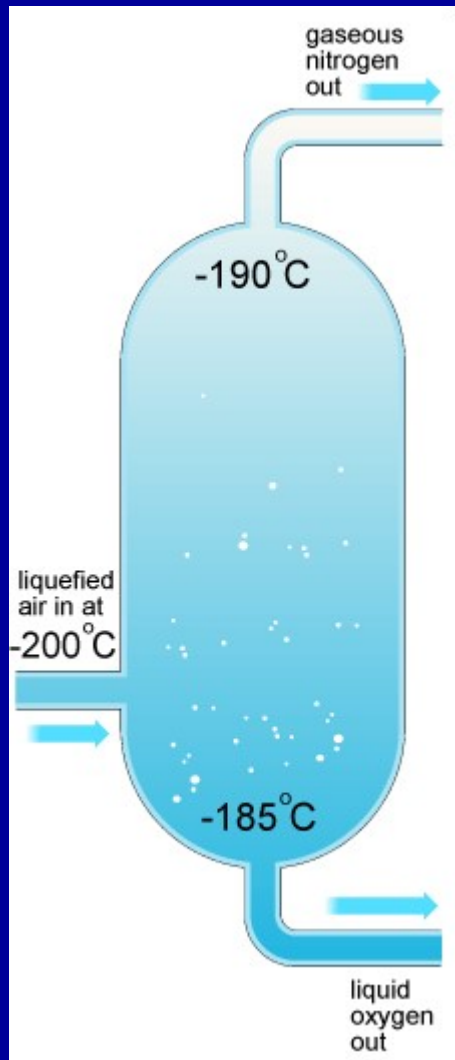
## Haloalkanes

CFC's:

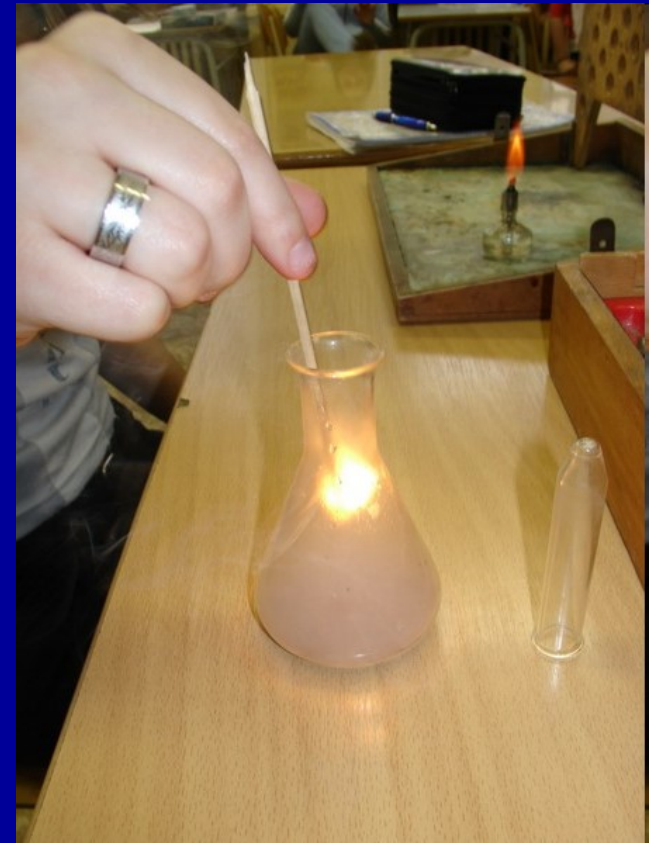


dichlorodifluoromethane

# Kyslík - výroba



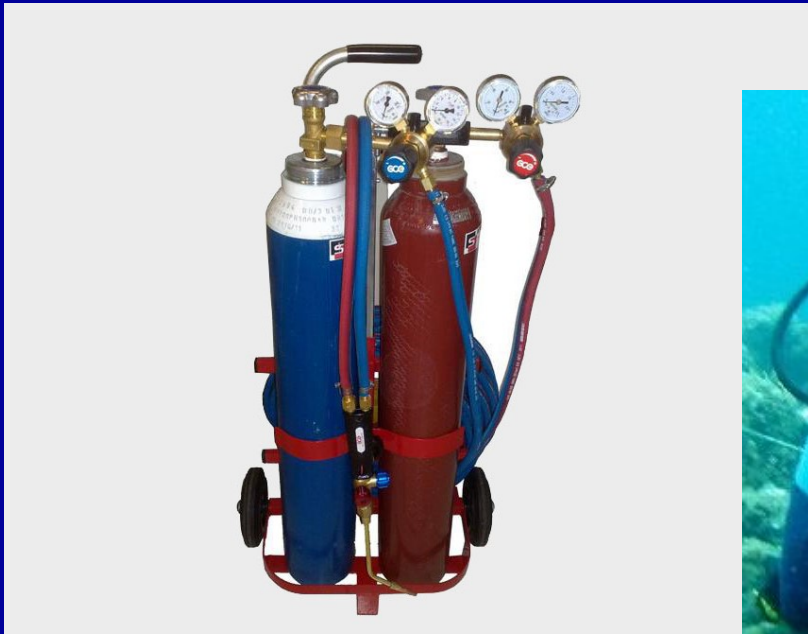
v laboratoři



v průmyslu

5. Jak se kyslík vyrábí v laboratoři a jak v průmyslu?

## 6. Uved'te využití kyslíku a ozonu.



# Oxidy – zapamatujte si pravidla

- dvouprvkové sloučeniny kyslíku s jiným prvkem.
- oxidační číslo kyslíku je **-II**
- název sloučeniny se tvoří z podstatného jména **oxid** a přídavného jména s příslušnou koncovkou oxidačního čísla
- např: oxid vápenatý  $\text{Ca}^{\text{II}}\text{O}^{-\text{II}}$

# Jak vytvořit vzorec? stejná oxidační čísla

oxid =  $O^{-II}$     zinečnatý =  $Zn^{II}$

1. zapsat prvky v obráceném pořadí.



2. součet oxidačních čísel = 0

$$II - II = 0$$

3. výsledný vzorec je **Zn O**



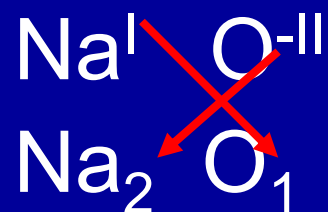
# Jak vytvořit vzorec? s oxidačním číslem I

oxid = O<sup>-II</sup>      sodný = Na<sup>I</sup>

1. zapsat prvky v obráceném pořadí.



2. součet oxidačních čísel = 0, použij křížové pravidlo, malé jedničky nepíšeme



3. výsledný vzorec je **Na<sub>2</sub>O**

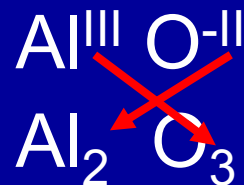
# Jak vytvořit vzorec? oxidační čísla nedělitelná

oxid =  $O^{-II}$     hlinitý =  $Al^{III}$

1. zapsat prvky v obráceném pořadí.



2. součet oxidačních čísel = 0, použij křížové pravidlo, malé jedničky nepíšeme



3. výsledný vzorec je  $Al_2O_3$

# Jak vytvořit vzorec? oxidační čísla dělitelná

oxid = O<sup>-II</sup>      uhličitý = C<sup>IV</sup>

1. zapsat prvky v obráceném pořadí.



2. součet oxidačních čísel = 0, oxidační čísla jsou dělitelná, výsledek dělení zapiš za kyslík



$$4 : 2 = 2$$

3. výsledný vzorec je **CO<sub>2</sub>**

## 7. Utvořte vzorce oxidů:

- železnatý                      manganistý                      siřičitý  
boritý                              arseničný                        osmičelý  
stříbrný                         fosforečný                      sírový