

~~Učebnice str. 61, cvičení 1, 2, 3, 5, 6~~

10 ☐ **Halogeny**

~~(učebnice str. 62-63)~~

Fluor (F) - nažloutlý plyn, vysoce reaktivní.

Chlór (Cl) - žlutozelený plyn, velmi jedovatý, 2,5 krá těžší než vzduch.

Bróm (Br) - hnědá kapalina.

Jód (I) - fialová pevná látka

Společné vlastnosti: tvoří dvouatomové molekuly (Cl_2 , F_2 ...), zapáchají, jsou jedovaté a dobře reagují s jinými prvky.

~~Učebnice str. 63, cv. 2, 4, 6~~

11 ☐ **Významné nekovy a polokovy**

~~(učebnice str. 64-65)~~

Nekovy:

Uhlík (C) - čistý v přírodě ve formě tuhy a diamantu (rozdíl v krystalové mřížce).

Je obsažen v organických látkách (uhlí, ropa, rostliny)

Síra (S) - pevná, křehká nažloutlá látka.

Používá se především k výrobě kyseliny sírové (H_2SO_4)

Fosfor (P) - v přírodě pouze ve sloučeninách

bílý je jedovatý, červený na výrobu zápalek.

12 ☐ **Polokovy:**

Křemík (Si) - v přírodě pouze ve sloučeninách (písky a jíly).

Čistý křemík se používá na výrobu polovodičů, slunečních baterií.

Germanium (Ge) - stejně jako křemík, který je ale levnější.

~~Učebnice str. 65 cv. 7, 11~~

PŘEPIS SI DO SEŠITU!