**Ch – 7 Halogeny str. 51**

1. *Vyber prvky, které patří mezi halogeny a zapiš je i názvem:*

S  Br Fe C Zn Na F O Li I Al Pb Cl

1. *V jakém skupenství se za normálních podmínek jednotlivé halogeny vyskytují?*
2. *Kolik valenčních elektronů mají halogeny v obalu atomu?*
3. *Kolik atomů tvoří molekula halogenu (F2, Cl2, Br2, I2*)?
4. *Co jsou freony, kde se používaly?*
5. *Co znamená slovo halogen?*
6. *Kde a kdy byl zneužit chlor jako bojový plyn? Víš čím se vojáci chránili?*
7. *Vyber a doplň do textu slova ve správném tvaru:*

**pevná látka sůl kamenná zubní pasta jod halogeny voda léčiva žlutozelená fluor fluorit kapalina**

jsou prvky VII. A skupiny (17). Mezi halogeny patří chlor, brom a .

V přírodě se vyskytují ve sloučeninách. Fluor obsahuje nerost kazivec neboli s chemickým vzorcem CaF2. Chlor je součástí asi nejznámějšího nerostu s chemickým vzorcem NaCl. Fluor a chlor jsou zbarvené plyny. Brom je červenohnědá a jod je šedočerná látka.

Halogeny jsou v hojné části využívány v domácnosti. Fluor je součástí ,

Ovlivňuje zubní sklovinu. Chlorem se dezinfikuje . Brom a jod jsou součástí .