

Halogeny

MARTINA ŠAFRÁNKOVÁ

PRO 8. ROČNÍK

Halogeny



- Prvky VII.A skupiny
- **Fluor, Chlor, Brom, Jód**
- Vyskytují se ve dvouatomových molekulách – F_2 , Cl_2 , Br_2 , I_2
- Podobné vlastnosti
 - Jedovaté látky
 - reaktivní
- Vytvářejí sloučeniny – HALOGENIDY

Chlor Cl_2



- **Žlutozelený plyn s nepříjemným zápachem – dráždí sliznice**
- **Využití: (vyberte 2 příklady)**
 - Desinfekce pitné vody
 - Bělení papíru
 - Výroba plastů (PVC)
 - Prostředek proti škůdcům
- **Součást kyseliny chlorovodíkové HCl – obsažena v žaludku**



- ***1. světová válka – bojová látka - yperit**



Fluor, brom



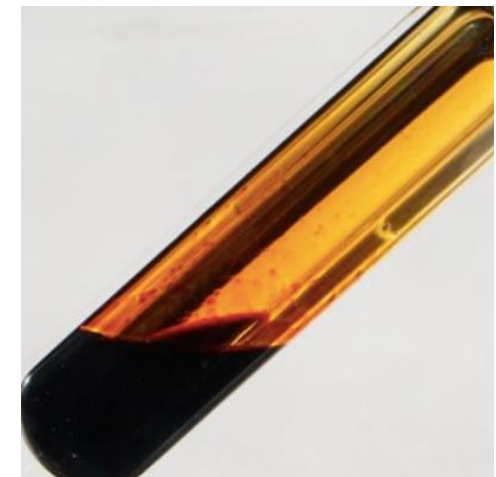
- Fluor F_2

- Jedovatý plyn
- Pasty s přísadou sloučenin fluoru
- Biogenní prvek – součást kostí a zubů



- Brom Br_2

- Kapalina s nepříjemným zápachem
- Červenohnědé páry – zápach, leptají pokožku, jedovaté
- Postřiky proti škůdcům



Jod I₂



- Pevná modrofialová látka
- Součástí mořské vody a řas
- Biogenní prvek – po správnou růst a vývoj organismu
- Součástí hormonů štítné žlázy
- Nedostatek jódu – zvětšené „vole“, ospalost, pomalé reflexy, stále studené končetiny, neplodnost u žen
- Jod v potravinách – kuchyňská sůl, mořské ryby, mořské plody, mléko, mléčné výrobky
- Desinfekce – jodová tinktura

