

## HALOGENY F, Cl, Br, I

### Společné vlastnosti

- tvoří dvouatomové molekuly
- jsou jedovaté, štiplavě zapáchají
- ochotně reagují s mnoha prvky => soli

### FLUOR F<sub>2</sub>

- nazelenalý plyn
- výroba plastů (teflon)
- snižuje kazivost zubů (zubní pasty)

### CHLOR Cl<sub>2</sub>

- žlutozelený plyn, rozpustný ve vodě
- bělicí účinky
- dezinfekce pitné vody
- výroba plastů (PVC), chemikálií (HCl)

### BROM Br<sub>2</sub>

- hnědá kapalina
- halogenové žárovky
- přísady do hořlavých látek – zpomalovače hoření

### JOD I<sub>2</sub>

- šedá pevná látka, páry fialové
- sublimuje
- dezinfekční účinky (jodisol)
- důležitý pro správný vývoj člověka (doplňky stravy)