Opakování VII.A skupiny

1. **Doplň šipku, vyrovnej (2+2)**

$NaCl + Br_2$ $NaBr + Cl_2$ → ←

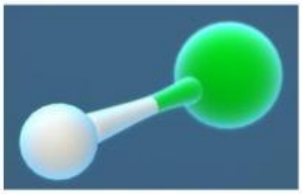
$NaI + Cl_2$ $NaCl + I_2$

2. **Doplň text: (6)**

K dosažení optimální el. konfigurace halogeny často elektron(y)a tvoří ionty .....

Halogenovodíky jsou za normálních podmínek a jsou

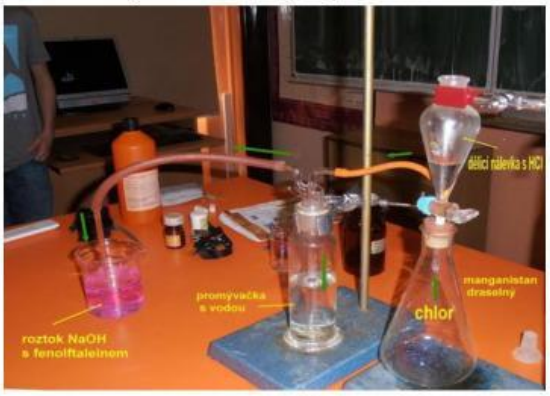
ve vodě. Jejich soli se nazývají .....



3. **Spoj, co patří k sobě: (7)**

F_2	fialová krystalická látka
HCl	bílá krystalická látka, při zahřátí uvolňuje kyslík
Br_2	žlutozelený jedovatý plyn
I_2	polymer s vysokou teplotní a chemickou odolností
HF	hnědočervená jedovatá kapalina
$-[CF_2-CF_2]_n-$	bezbarvý plyn, po rozpuštění ve vodě vzniká silná kyselina
$KClO_3$	bezbarvý plyn, po jeho rozpuštění ve vodě vzniká slabá kyselina, ale silně leptající látka

4. **Doplň rovnice: (13)**



$NaCl + H_2SO_4 \rightarrow$ +

$NaOH + HCl \rightarrow$ +

$HCl + MnO_2 \rightarrow$ + +

$Cl_2 + NaOH \rightarrow$ + +

LIVEWORKSHEETS