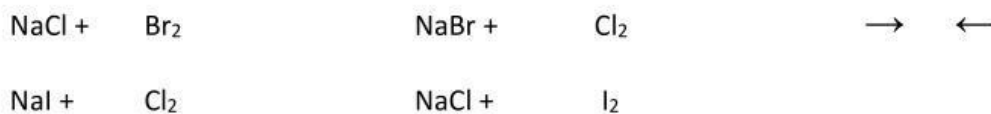


Opakování VII.A skupiny

1. Dopln šipku, vyrovnej (2+2)



2. Dopln 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
$-\text{[CF}_2\text{-CF}_2\text{]}_n-$	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. Dopln rovnice: (13)

