

Analytické třídy aniontů

1. sráží se $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$

$\text{BaSO}_4\downarrow$, $\text{BaSO}_3\downarrow$, $\text{BaS}_2\text{O}_3\downarrow$, $\text{BaCrO}_4\downarrow$, $(\text{CrO}_4^{2-}, \text{Cr}_2\text{O}_7^{2-})$

$\text{BaF}_2\downarrow$, $\text{BaHPO}_4\downarrow$, $\text{Ba}(\text{BO}_2)_2\downarrow$, $\text{BaCO}_3\downarrow$, $\text{BaSiO}_3\downarrow$

2. sráží se AgNO_3

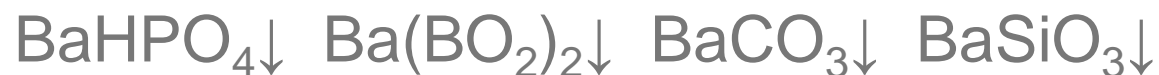
$\text{AgCl}\downarrow$, $\text{AgBr}\downarrow$, $\text{AgI}\downarrow$, $\text{AgCN}\downarrow$, $\text{AgSCN}\downarrow$, $\text{Ag}_2\text{S}\downarrow$,

$\text{AgNO}_2\downarrow$, $\text{Ag}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]\downarrow$, $\text{Ag}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]\downarrow$

3. nesráží se NO_3^- , ClO_3^- , ClO_4^-

Skupinové reakce aniontů s $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$

$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$:



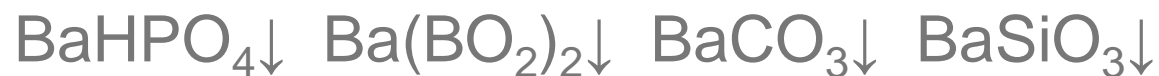
nerozpustné v H_2O , zřed'. CH_3COOH a zřed'. HCl :



nerozpustné v H_2O a zřed'. CH_3COOH ,
ale rozpustné ve zřed'. HCl :



nerozpustné v H_2O , ale rozpustné ve zřed'. CH_3COOH :



Skupinové reakce aniontů s AgNO_3

AgNO_3 :



nerozpustné v konc. NH_4OH : $\text{AgI}\downarrow$ $\text{Ag}_2\text{S}\downarrow$

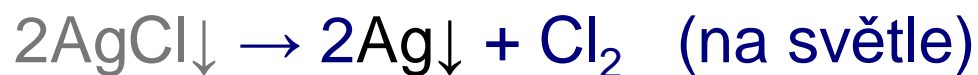
rozpustné v konc. NH_4OH : $\text{AgBr}\downarrow$ $\text{AgSCN}\downarrow$ $\text{Ag}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]\downarrow$

Ostatní sraženiny jsou rozpustné ve zřed. NH_4OH .

Vlastnosti některých stříbrných solí



AgF je rozpustný ve vodě



Redoxní skupinové reakce aniontů

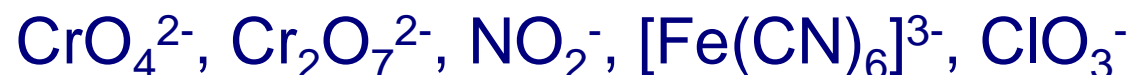
KMnO₄ oxiduje ve zřed. H₂SO₄:



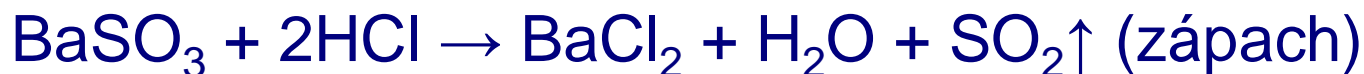
I₂ oxiduje v NaHCO₃:



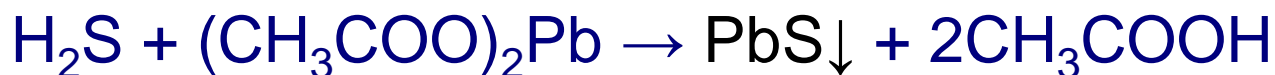
KI redukuje ve zřed. HCl:



Anionty těkavých kyselin



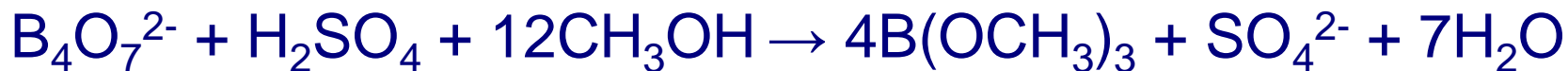
důkazy těkajících plynů:



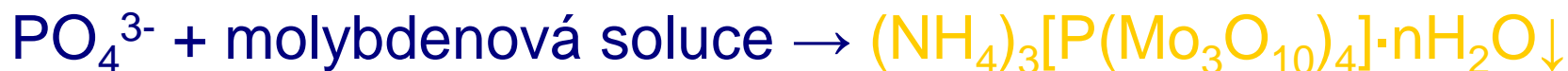
Selektivní a specifické reakce 1. třídy



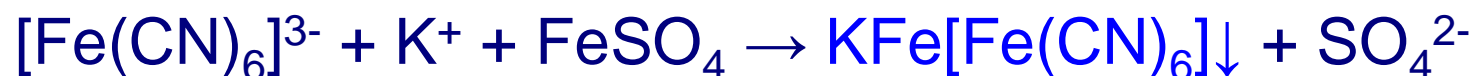
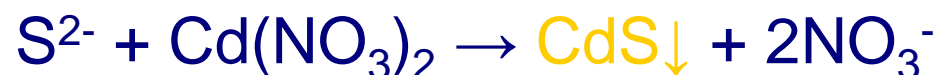
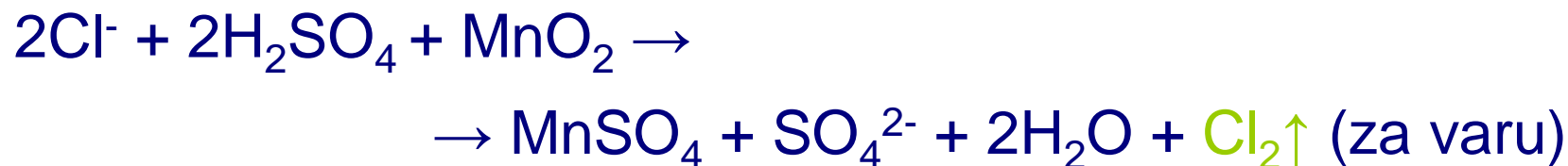
avšak $\text{SrSO}_4\downarrow$ se nerozpouští, SrS_2O_3 se nesráží



hoří světle zeleně



Selektivní a specifické reakce 2. třídy



Selektivní a specifické reakce 3. třídy

