REACTIONS CARACTERISTIQUES des ANIONS (2)

ANION BROMURE

1. $AgNO_3$	$Br^- + Ag^+ \longrightarrow AgBr$ pr blanc - jaunâtre caséeux, insol HNO_3 AgBr est complexé par KCN et par Na2S2O3 ; il est difficilement soluble dans NH3 .
2. Cl_2^o	L'eau de chlore ou le Javel oxydent Br^- conformément aux potentiels rédox (voir tableau des Eo) ; + $CHCl_3$ $2\,Br^- + Cl_2^o \longrightarrow 2\,Cl^- + Br_2^o$ rouge-brun
3. H_2SO_4 conc.	L'acide sulfurique conc. donne avec les bromures secs un dégagement de HBr lequel se dissocie partiellement à chaud ; on observe un dégagement de brome (odeur !)

ANION IODURE

1. $AgNO_3$	$I^- + Ag^+ \longrightarrow AgI$ pr jaune-clair caséeux, insol HNO_3 AgI est complexé par KCN ; il est difficilement complexé par le thiosulfate ; il est blanchi par NH_3.
2. Cl_2^o	$2\,I^- + Cl_2^o \longrightarrow 2\,Cl^- + I_2^o$ eau de chlore — agiter avec CHCl3 coloration violette
3. H_2SO_4 conc.	L'acide sulfurique conc. donne avec les iodures secs un dégagement de HI lequel se dissocie notablement à chaud ; on observe un dégagement d'iode (violet !)
4. Pb^{2+}	Formation de PbI_2 pr jaune / voir cation Pb^{2+}
5. Hg^{2+}	Formation de HgI_2 pr rouge / voir cation Hg^{2+}
6. NO_2^-	Formation de I_2 / voir les détails : anion nitrite