

Cu^{2+}

błękitny roztwór



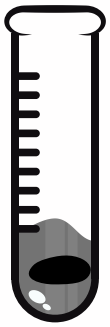
$Cu(OH)_2$

niebieski galaretowaty osad



Cu_2O

ceglastoczerwony osad



CuO

czarny osad



MnO_4^-

fioletowy roztwór



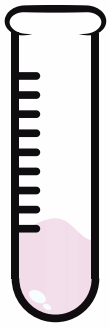
MnO_4^{2-}

zielony roztwór



MnO_2

brązowy osad



Mn^{2+}

bladoróżowy roztwór



CrO_4^{2-}

żółty roztwór



$Cr_2O_7^{2-}$

pomarańczowy roztwór



Cr^{3+}

zielony roztwór



$Cr(OH)_3$

szarozielony osad



$Fe(OH)_2$

zielony osad



$Fe(OH)_3$

brunatny osad



$FeCl_2$

zielonkawy roztwór



$FeCl_3$

żółty roztwór



$AgCl$

biały osad



$AgBr/AgI$

żółty osad

JoaLesChem



Ag_2O

czarny
osad

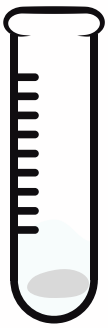
NO

bezbarwny
gaz



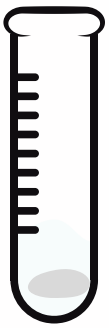
NO_2

brunatny
gaz



P_4O_6

białe
ciało stale



P_4O_{10}

białe
ciało stale



Cl_2

żółto-zielony
gaz



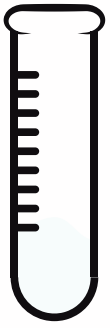
I_2

fioletowo-czarne
ciało stałe



$Cr(OH)_2$

brunatny
osad



$Zn(OH)_2$

biały
osad



$Al(OH)_3$

biały
osad



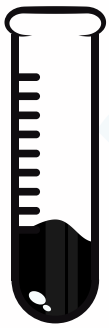
S

żółte
ciało stale



Ni^{2+}

zielony
roztwór



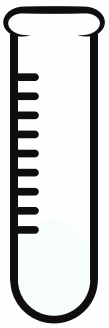
PbS

ciemnoszary
osad



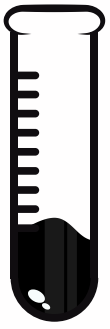
PbI_2

żółty
osad



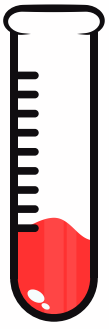
$Pb(OH)_2$

biały
osad



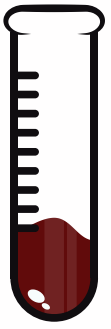
FeO

czarny
proszek



Fe_2O_3

czerwony
proszek



Ag_2O

brunatnoczarny
proszek

JoaLesChem



Próba płomieniowa



Li^+	Na^+	K^+	Rb^+	Cs^+
karminowy	żółty	różowo-fioletowy	fioletowy	niebieski



Ca^{2+}	Sr^{2+}	Ba^{2+}	Cu^+	Cu^{2+}
ceglasto-czerwony	karminowy	zółtozielony	niebieski	zielony

JoaLesChem