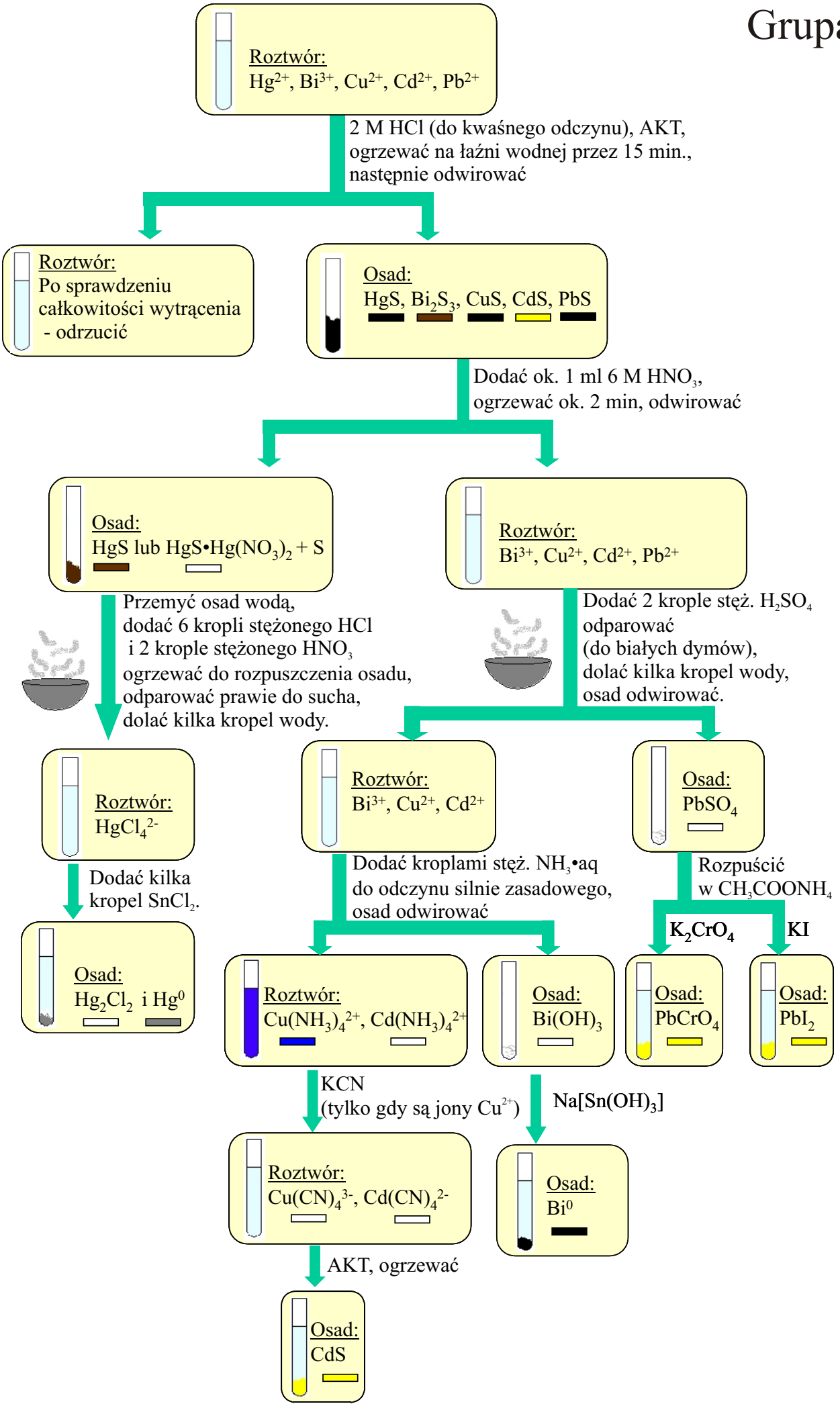
Grupa IIA


Roztwór:
Hg^{2+}, Bi^{3+}, Cu^{2+}, Cd^{2+}, Pb^{2+}
2 M HCl (do kwaśnego odczynu), AKT, ogrzewać na łaźni wodnej przez 15 min., następnie odwirować
Roztwór:
Po sprawdzeniu całkowitości wytrącenia - odrzucić
Osad:
HgS, Bi_2S_3, CuS, CdS, PbS
Dodać ok. 1 ml 6 M HNO_3, ogrzewać ok. 2 min, odwirować
Osad:
HgS lub HgS•$Hg(NO_3)_2$ + S
Roztwór:
Bi^{3+}, Cu^{2+}, Cd^{2+}, Pb^{2+}
Przemyć osad wodą, dodać 6 kropli stężonego HCl i 2 krople stężonego HNO_3 ogrzewać do rozpuszczenia osadu, odparować prawie do sucha, dolać kilka kropel wody.
Dodać 2 krople stęż. H_2SO_4 odparować (do białych dymów), dolać kilka kropel wody, osad odwirować.
Roztwór:
$HgCl_4^{2-}$
Roztwór:
Bi^{3+}, Cu^{2+}, Cd^{2+}
Osad:
$PbSO_4$
Dodać kilka kropel $SnCl_2$.
Dodać kroplami stęż. NH_3•aq do odczynu silnie zasadowego, osad odwirować
Rozpuścić w CH_3COONH_4
K_2CrO_4
KI
Osad:
Hg_2Cl_2 i Hg^0
Roztwór:
$Cu(NH_3)_4^{2+}$, $Cd(NH_3)_4^{2+}$
Osad:
$Bi(OH)_3$
Osad:
$PbCrO_4$
Osad:
PbI_2
KCN
(tylko gdy są jony Cu^{2+})
$Na[Sn(OH)_3]$
Roztwór:
$Cu(CN)_4^{3-}$, $Cd(CN)_4^{2-}$
Osad:
Bi^0
AKT, ogrzewać
Osad:
CdS