

don bosco halle

LABORATORIUM

Naam Van Belle Werner

Nummer 10

Leerjaar 5 TW

Datum 17 - 10 - 91

Analyse van een onbekende op groep 2 :

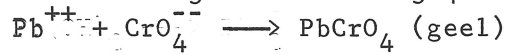
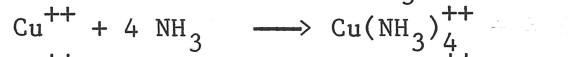
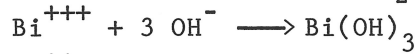
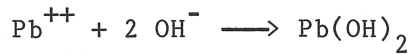
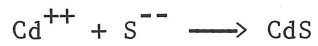
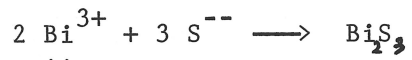
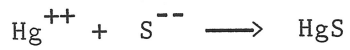
1

Principeschema van groep 2 :

$Cu^{++}, Cd^{++}, Bi^{3+}, Hg^{++}, Pb^{++}$				
Deze ionen werden neergeslagen door H_2S onder vorming van sulfiden. De reactie greep plaats in zuur midden. Men bekam aldus : +				
$CuS, CdS, Bi_2S_3, HgS, PbS$				
$+ HNO_3$ +				
Neerslag : HgS		Filtraat : $Cu^{++}, Cd^{++}, Bi^{3+}, Pb^{++}$		
$+ NH_4OH$ +				
Neerslag : $Pb(OH)_2, Bi(OH)_3$		filtraat : $Cd(NH_3)_4^{++}$ $Cu(NH_3)_4^{++}$		
$+ NaOH$ +				
+	Neerslag	Filtraat		
	$Bi(OH)_3$	PbO_2^{--}		
	-	+		
Hg^{++}	Bi^{3+}	Pb^{++}	Cd^{++}	Cu^{++}

Opmerking : De groep IIb is weggelaten uit het principeschema !

Reakties :



Besluit :

In mijn onbekende was er : Hg^{++} , Pb^{++} en Cu^{++}