

GRUPA II ANALITICA SULFOBAZE

	Hg ²⁺ ionul mercuric	Cu ²⁺ ion cupric	Bi ³⁺	Cd ²⁺
H ₂ S	HgS	CuS	Bi ₂ S ₃	CdS
	sufura de Hg	sulfura cuprica	sulfura de Bi	
	pp negru	pp negru	pp brun	pp galben
	sol in acid nitric conc la cald, sau apa regala	sol acid nitric dil la cald	sol HCl conc, HNO ₃ dil	sol acid nitric dil la cald
KOH	Hg(OH) ₂ ⇒ HgO	Cu(OH) ₂	Bi(OH) ₃ → BiO(OH)	Cd(OH) ₂
	oxid mercuric(val 2)	hidroxid cupric	hidroxid de bismut → bismutil	hidroxid de Cd
	pp galben	albastru	alb → galbui	alb, amorf
	sol in NH ₃		sol in acizi
NH ₄ OH		CuSO ₄ ·Cu(OH) ₂		Cd(OH) ₂
		sulfat bazic de cupru		hidroxid de Cd
	pp alb	pp verde		
		sol in exces de NH ₃		sol in exces de reacti
KI	HgI ₂	CuI ₂ ⇒ CuI	BiI ₃	
	iodura mercurica	iodura cuprica inst.	iodura	
	cul rosie	pp negru	pp negru	
	sol in exces de reacti		sol in exces de reacti	
K ₂ CrO ₄	HgCrO ₄			
	cromatul mercuric			
	galben <i>fierbere</i> rosu			
Na ₂ CO ₃	HgO·HgCO ₃ ·2HgO			
	carbonat bazic			
	rosu-brun			
difenil carbazona	complex cul albastru-violet			
piridina Py		+KSCN→ CuPy ₂ (SCN) ₂		CdPy(SCN) ₂
		dipiridinoditiocianato cupru (II)		tetrapiridinoditiocianatocadmium(II)
		pp verde-mazare		pp alb