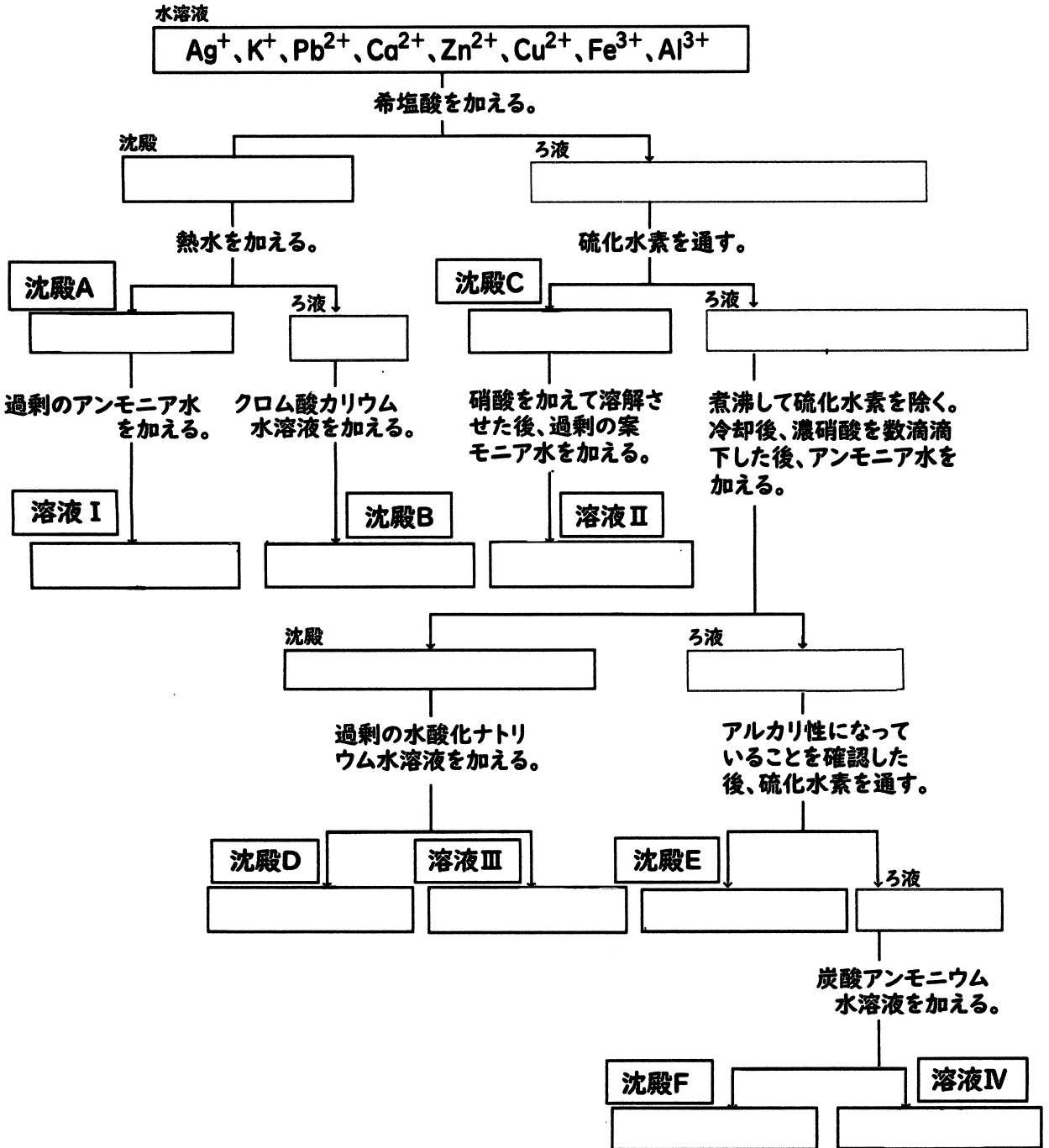
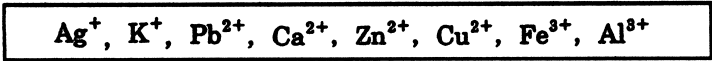


整理例⑳;補足①(自習用)



水溶液

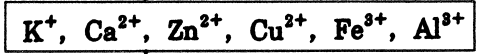


希塩酸を加える。

沈殿



ろ液



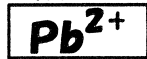
熱水を加える。

硫化水素を通す。

沈殿A



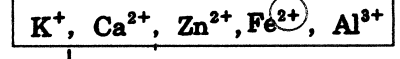
ろ液



沈殿C



ろ液



過剰のアンモニア水を加える。

クロム酸カリウム水溶液を加える。

硝酸を加えて溶解させた後、過剰のアンモニア水を加える。

煮沸して硫化水素を除く。冷却後、濃硝酸を数滴滴下した後、アンモニア水を加える。

溶液I



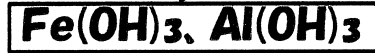
沈殿B



溶液II

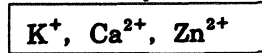


沈殿



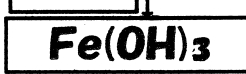
過剰の水酸化ナトリウム水溶液を加える。

ろ液

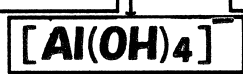


アルカリ性になっていることを確認した後、硫化水素を通す。

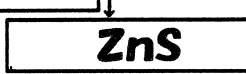
沈殿D



溶液III



沈殿E



ろ液

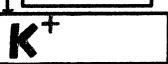


炭酸アンモニウム水溶液を加える。

沈殿F



溶液IV



整理例⑳;補足㉑

沈殿Aについて 塩化物沈殿の形成、および、塩化物沈殿の再溶解

	Cl ⁻ を加えると沈殿を形成するイオン	
沈殿の化学式		
沈殿の色		
沈殿の溶解性		

沈殿Bについて クロム酸塩の沈殿

CrO ₄ ²⁻ による沈殿の形成		
Ba ²⁺	Pb ²⁺	Ag ⁺

沈殿C、Eについて 硫化物沈殿の形成

	S ²⁻ を加えると沈殿を形成金属イオン	
	溶液が中性、塩基性なら	溶液がどのような液性でも
沈殿の化学式		
沈殿の色	ZnS; 、その他;	

整理例②; 補足③

沈殿Dについて; **水酸化物(酸化物)沈殿の形成、および、その再溶解**

		適量のOH ⁻ を加えると沈殿を形成するイオン	
		Zn ²⁺	Cu ²⁺ , Ag ⁺
沈殿の化学式		Zn(OH) ₂	Cu(OH) ₂ , Ag ₂ O
沈殿の色		白色	Cu(OH) ₂ ; 青白色, Ag ₂ O; 暗褐色
沈殿の溶解性	過剰のNH ₃ 水に		
	過剰のNaOHaqに		

		適量のOH ⁻ を加えると沈殿を形成するイオン	
		Al ³⁺ , Pb ²⁺	Fe ³⁺
沈殿の化学式		Al(OH) ₃ , Pb(OH) ₂	Fe(OH) ₃
沈殿の色		白色	赤褐色
沈殿の溶解性	過剰のNH ₃ 水に		
	過剰のNaOHaqに		

沈殿Fについて **炭酸塩の沈殿**

	CO ₃ ²⁻ を加える		SO ₄ ²⁻ を加える	
	Ca ²⁺	Ba ²⁺	Ca ²⁺	Ba ²⁺
沈殿の化学式				
沈殿の色	白色	白色	白色	白色
沈殿の再溶解				

炎色反応

	Ca ²⁺	Ba ²⁺	Na ⁺	K ⁺
炎色反応				