

金属陽イオンの定性分析

組 番 名前

a 表に観察した結果を書きなさい。上段には沈殿の色，下段には化学式を記入すること。

		1	2	3	4	5	6	7	8
		HCl 2 mol/L 1 滴	NH ₃ 水 1 mol/L 1 滴 (少量)	NH ₃ 水 6 mol/L 2 滴 (過剰量)	NaOH 1 mol/L 1 滴 (少量)	NaOH 6 mol/L 2 滴 (過剰量)	H ₂ SO ₄ 2 mol/L 1 滴	H ₂ S 1 滴	(NH ₄) ₂ CO ₃ 1 mol/L 1 滴
A	Ag ¹⁺								
B	Pb ²⁺								
C	Cu ²⁺								
D	Fe ³⁺								
E	Al ³⁺								
F	Ca ²⁺								

48 セルプレート用台紙

		HCl 1滴	NH ₃ 水 1滴	NH ₃ 水 2滴	NaOH 1滴	NaOH 1滴	H ₂ SO ₄ 1滴	H ₂ S 1滴	(NH ₄) ₂ CO ₃ 1滴
		①	②	③	④	⑤	⑥	⑦	⑧
Ag ⁺	A	1	3	8	13	19		27	
Pb ²⁺	B	2	4	9	14	20	25	28	
Cu ²⁺	C		5	10	15	21		29	
Fe ³⁺	D		6	11	16	22		30 33	
Al ³⁺	E		7	12	17	23		31 34	
Ca ²⁺	F				18	24	26	32	35

		HCl 1滴	NH ₃ 水 1滴	NH ₃ 水 2滴	NaOH 1滴	NaOH 1滴	H ₂ SO ₄ 1滴	H ₂ S 1滴	(NH ₄) ₂ CO ₃ 1滴
		①	②	③	④	⑤	⑥	⑦	⑧
Ag ⁺	A	1	3	8	13	19		27	
Pb ²⁺	B	2	4	9	14	20	25	28	
Cu ²⁺	C		5	10	15	21		29	
Fe ³⁺	D		6	11	16	22		30 33	
Al ³⁺	E		7	12	17	23		31 34	
Ca ²⁺	F				18	24	26	32	35