

主な金属陽イオンの反応

		1mol/L		6mol/L		1mol/L		6mol/L		()年()組()番 氏名()		
	1列	2列	3列	4列	5列	6列	7列	8列	9列	10列	11列	12列
	HCl	K ₂ CrO ₄	NH ₃ 水 少量	NH ₃ 水 過剰	NaOH 少量	NaOH 過剰	Na ₂ CO ₃	H ₂ SO ₄	KSCN	K ₄ [Fe(CN) ₆]	K ₃ [Fe(CN) ₆]	H ₂ S
A行	Ag ⁺	(1)	(3)	(6)	(13)	(20)	(27)	(34)				(43)
B行	Pb ²⁺	(2)	(4)	(7)	(14)	(21)	(28)	(35)	(37)			(44)
C行	Cu ²⁺			(8)	(15)	(22)	(29)			(40)		(45)
D行	Cd ²⁺			(9)	(16)	(23)	(30)					(46)
E行	Fe ³⁺			(10)	(17)	(24)	(31)		(39)	(41)	(42)	(47) (51)

F行	Al ³⁺			(11)	(18)	(25)	(32)					(48)
G行	Zn ²⁺			(12)	(19)	(26)	(33)					(49) (52)
H行	Ba ²⁺	(5)					(36)	(38)				(50)

★上段は実験番号の結果(色の変化や沈殿の有無・沈殿生成の条件など)、下段は化学式を記入せよ。

★ただし、空欄についても、沈殿反応を示すものもあるので注意すること。