

めっき金属・薬品諸性質表(金属及び化合物)(1)

品名	分子式	分子量	金属分 %	外観	溶解性	
					水	その他
銅	Cu	【63.54】				
ファン化第一銅	CuCN	89.56	70.9	白	不	CN
シアン化銅ナトリウム	Na ₂ Cu(CN) ₃ ・3H ₂ O	241.62	26.3	白	溶	
シアン化銅カリウム	K ₂ Cu(CN) ₃	219.86	28.9	白	溶	
酸化第一銅	Cu ₂ O	143.14	88.8	赤		
酸化第二銅	CuO	79.57	79.8	黒		
硫酸銅	CuSO ₄ ・5H ₂ O	249.71	25.4	青	溶	酸,OH
塩化第一銅	CuCl	99.00	64.2	白	難溶	
塩化第二銅	CuCl ₂	134.45	47.3	青緑	易溶	
酢酸銅	Cu(CHCOO)・H ₂ O	199.65	31.8	青緑	溶	
硝酸第二銅	Cu(NO ₃) ₂ ・3H ₂ O	241.60	26.3	青	溶	
硼弗化銅	Cu(BF ₄) ₂	23715	26.8	青色		

ピロリン酸銅	$\text{Cu}_2\text{P}_2\text{O}_7 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$	355.15	35.8	青	不	$\text{K}_2\text{P}_2\text{O}_7$ 水
塩基性炭酸銅	$\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$	221.12	57.4	緑	不	酸, CN , NH_3
水酸化第二銅	$\text{Cu}(\text{OH})_2$	97.56	65.1	青緑	不	酸, CN
ニッケル	Ni	【58.69】				
酸化ニッケル	NiO	74.68	18.6			
硫酸ニッケル	$\text{NiSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$	280.88	20.9	緑	溶	
	$\text{NiSO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	262.86	22.0	青緑	溶	
スルファミン酸ニッケル	$\text{Ni}(\text{NH}_2\text{SO}_4)_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	322.92	18.1	緑	溶	
水酸化ニッケル	$\text{Ni}(\text{OH})_2$	92.72	63.3	淡緑	不	酸, NH_3
塩基性炭酸ニッケル	$2\text{NiCO} \cdot 3\text{Ni}(\text{OH})_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	587.58	50.0	緑	不	酸, CN
蟻酸ニッケル	$\text{Ni}(\text{HCOO})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$	184.76	31.8	淡緑	溶	
塩化ニッケル	$\text{NiCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	237.70	24.7	黄緑	溶	
硫酸ニッケルアンモニウム	$\text{NiSO}_4 \cdot (\text{NH}_4)\text{SO}_4 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$	395.0	14.9	緑	難溶	
酢酸ニッケル	$\text{Ni}(\text{CHOO})_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	248.84	23.6	緑	溶	
シアン化ニッケル	$\text{Ni}(\text{CN})_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$	182.81	32.1	淡緑	不	
クロム	Cr	【51.996】				
無水クロム酸	CrO_3	99.99	52.0	赤	易溶	潮解性

硫酸クロム	$\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3 \cdot n\text{H}_2\text{O}$ n=3-6	392.16	21-23	濃緑	溶	
塩化クロム(例)(六価クロム)	$[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O}_6)] \text{Cl}$	266.4	19.5	紫	溶	
クロム酸ナトリウム	$\text{Na}_2\text{CrO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	342.13	15.1	黄	溶	
重クロム酸カリウム	$\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	294.19	17.6	赤橙	溶	潮解性

OH:水酸化ナトリウム水 CN:シアン化ナトリウム水 NH_3 :アンモニア水