SOLUBILITY CHART

Abbreviations: W, soluble in water; A, insoluble in water but soluble in acids; w, sparingly soluble in water but soluble in acids; a, insoluble in water and only sparingly soluble in acids; I, insoluble in water and acids; d, decomposes in water. * Indicates two modifications of the salt

No.		Al	$\mathrm{NH_4}$	Sb	Ba	Bi	Cd	Ca	Cr	Co	Cu	Au (I)	Au (II)	Н	Fe (II)	Fe (III)
1	Acetate	W	W		\mathbf{w}	W	W	W	W	W	W	W	w	w		
2	—(C ₂ H ₃ O ₂)	Al() ₃	NH ₄ (—)		Ba() ₂	Bi() ₃	Cd()2	Ca()2	Cr() ₃	Co()2	Cu()2			$C_2H_4O_2$	Fe() ₂	$Fe_2()_6$
2	Arsenate —(AsO ₄)	a Al(—)	W (NH ₄) ₃ (—)	A Sb()	w Ba₃(—)₂	A Bi()	A Cd ₃ (—) ₂	w Ca ₃ (—) ₂		A Co ₃ (—) ₂	A Cu ₃ (—) ₂			W H ₂ AsO ₄	A Fe ₃ (—) ₂	A Fe()
3	Arsenite	AI(—)	W	A	Ba ₃ (—) ₂	DI(—)	$Cu_3()_2$	w		A	A			11 ₃ ASO ₄	1-63()2	1.6(—)
5	—(AsO ₃)		NH ₄ AsO ₂	Sb()				 Ca ₃ (—) ₂		Co ₃ H ₆ (—) ₄	CuH(—)					
4	Benzoate		w	,	\mathbf{w}	A	\mathbf{w}	w		w	w			W	W	A
	$-(C_7H_5O_2)$		NH ₄ ()		Ba()2	Bi()3	Cd()2	Ca()2		Co()2	Cu()2			$C_7H_6O_2$	Fe()2	Fe ₂ () ₆
5	Bromide	W	\mathbf{w}	d	W	d	W	W	W(I)*	W	W	w	W	W	\mathbf{W}	\mathbf{W}
		$AlBr_2$	NH_4Br	$SbBr_3$	$BaBr_2$	$BiBr_3$	$CdBr_2$	CaBr ₂	CrBr ₃	CoBr ₂	$CuBr_2$	AuBr	$AuBr_3$	HBr	$FeBr_2$	$FeBr_3$
6	Carbonate		W		w D. GO		A	w	W	A					W F. CO	
7	Chlorate	W	(NH ₄) ₂ CO ₃ W		BaCO ₃ W	W	CdCO ₃ W	CaCO ₃ W	CrCO ₃	CoCO ₃ W	w			W	FeCO ₃ W	W
,	—(ClO ₃)	Al() ₃	NH ₄ (—)		Ba() ₂	vv Ві(—)₃	Cd(—) ₂	Ca(—) ₂		Co(—) ₂	Cu(—) ₂			HClO ₃	Fe(—) ₂	Fe(—) ₃
8	Chloride	W	W	w	W	d	W	W	I	W	W	w	w	W	W	W
		AlCl ₃	NH₄Cl	SbCl ₃	BaCl ₂	BiCl ₃	CdCl ₂	CaCl ₂	CrCl ₃	CoCl ₂	CuCl ₂	AuCl	AuCl ₃	HCl	FeCl ₂	FeCl ₃
9	Chromate	,	w	,	A	,	A	w	,	A	-				-	A
	(CrO ₄)		$(NH_4)_2()$		Ba()		Cd()	Ca()		Co()						$Fe_2()_3$
10	Citrate	W	W		w	A	A	w		w				W		W
÷	—(C ₆ H ₅ O ₇)	Al()	(NH ₄) ₃ (—)		Ba ₃ () ₂	Bi()	Cd ₃ (—) ₂	Ca ₃ (—) ₂		Co ₃ (—) ₂				$C_6H_8O_7$		Fe()
11	Cyanide		W		W	W W	W	W	A	A	A	w	W	W	a E (GM)	
12	Ferricy'de		NH₄CN W		Ba(CN) ₂ w	Bi(CN) ₃	Cd(CN) ₂ A	Ca(CN) ₂ W	Cr(CN) ₃	Co(CN) ₂ I	Cu(CN) ₂ I	AuCN	Au(CN) ₃	HCN W	Fe(CN) ₂ I	
12	—(Fe(CN) ₆)		(NH ₄) ₃ (—)		w Ba₃(—)₂		Cd ₃ (—) ₂	Ca ₃ (—) ₂		Co ₃ (—) ₂	Cu ₃ (—) ₂			νν Η ₃ (—)	Fe ₃ (—) ₂	
13	Ferrocy'de	w	W		W		A	W		I	I			W	I	a
	—(Fe(CN) ₆)	Al ₄ () ₃	(NH ₄) ₄ (—)		Ba ₂ (—)		Cd ₂ (—)	Ca ₂ (—)		Co ₂ (—)	Cu ₂ (—)			H ₄ (—)	Fe ₂ (—)	Fe ₄ (—) ₃
14	Fluoride	w	W	\mathbf{w}	w	\mathbf{w}	w	w	W(a)*	w	w			W	w	w
		AlF_3	NH_4F	SbF_3	BaF_2	BiF_3	CdF_2	CaF ₂	CrF ₃	CoF_2	CuF_2			HF	FeF_2	FeF_3
15	Formate	W	W		\mathbf{w}	\mathbf{w}	W	W		W	W			W	W	W
	—(CHO ₂)	Al() ₃	NH ₄ (—)		Ba() ₂	Bi() ₃	Cd(—) ₂	Ca() ₂		Co()2	Cu() ₂	***		CH_2O_2	Fe() ₂	Fe() ₃
16	Hydroxide	A	W		W	A D'(OH)	A	W	A	A	A	W AuOH	A		A	A E (OII)
17	Iodide	Al(OH) ₃ W	NH_4OH W	d	Ba(OH) ₂ W	Bi(OH) ₃ A	Cd(OH) ₂ W	Ca(OH) ₂ W	Cr(OH) ₃ W	$Co(OH)_2$ W	Cu(OH) ₂ a	auon a	Au(OH) ₃ a	W	Fe(OH) ₂ W	Fe(OH) ₃ W
17	Todide	AlI ₃	vv NH₄I	SbI ₃	BaI ₂	BiI ₃	CdI ₂	CaI ₂	CrI ₃	CoI ₂	a CuI	a AuI	AuI ₃	HI	FeI ₂	FeI ₃
18	Nitrate	W	W	3	W	d	W	W	W	W	W		3	W	W	W
		Al(NO ₃) ₃	NH_4NO_3		$Ba(NO_3)_2$	Bi(NO ₃) ₃	$Cd(NO_3)_2$	Ca(NO ₃) ₂	$Cr(NO_3)_3$	$Co(NO_3)_2$	$Cu(NO_3)_2$			HNO_3	Fe(NO ₃) ₂	Fe(NO) ₃
19	Oxalate	A	\mathbf{W}		w	A	w	A	\mathbf{W}	A	A			W	A	\mathbf{W}
	(C_2O_4)	$Al_2()_3$	$(NH_4)_2()$		Ba()	$Bi_2()_3$	Cd()	Ca()	Cr()	Co()	Cu()			$C_2H_2O_4$	Fe()	$Fe_2()_3$
20	Oxide	a		w	W	A	A	w	a	A	A		A	W	A	A _
21	DI I	Al_2O_3	W	Sb_2O_3	BaO	Bi_2O_3	CdO	CaO	Cr_2O_3	CoO	CuO	Au_2O	Au_2O_3	$\mathbf{H}_{2}\mathbf{O}_{2}$ \mathbf{W}	FeO	Fe_2O_3
21	Phosphate	\mathbf{A} Alpo ₄	W NH ₄ H ₂ PO ₄		A Ba ₃ (PO ₄) ₂	\mathbf{A} BiPO ₄	A Cd ₃ (PO ₄) ₂	w Ca ₃ (PO ₄) ₂	\mathbf{w} $\operatorname{Cr}_2(\operatorname{PO}_4)_2$	A Co ₃ (PO ₄) ₂	A Cu ₃ (PO ₄) ₂		H_3PO_4	W Fe ₃ (PO ₄) ₂	A FePO₄	w
22	Silicate,	I	N114112FO4		W	BIFO ₄	A	w	C1 ₂ (FO ₄) ₂	A	A		1131 04	I E ₃ (FO ₄) ₂	16104	
	—(SiO ₃)	Al ₂ () ₃			Ba()		Cd(—)	 Ca(—)		Co ₂ SiO ₄	Cu(—)			H ₂ SiO ₃		
23	Sulfate	W	W	A	a	d	w	w	W(I)*	W	w			W	\mathbf{w}	w
		$Al_2(SO_4)_3$	$(NH_4)_2SO_4$	$Sb_2(SO_4)_3$	$BaSO_4$	$Bi_2(SO_4)_3$	$CdSO_4$	$CaSO_4$	$Cr_2(SO_4)_3$	$CoSO_4$	CuSO ₄			H_2SO_4	$FeSO_4$	Fe(SO ₄) ₃
24	Sulfide	d	\mathbf{w}	A	d	A	A	w	d	A	A	I	I	W	A	d
	_	Al_2S_3	$(NH_4)_2S$	Sb_2S_3	BaS	Bi_2S_3	CdS	CaS	Cr_2S_3	CoS	CuS	Au ₂ S	Au_2S_3	H ₂ S	FeS	Fe_2S_3
25	Tartrate	w	W	W	w	A	A	w	d	A	A	I	I	W	A	d
	$(C_4H_4O_6)$	$Al_2()_3$	$(NH_4)_2()$	$Sb_2()_3$	Ba()	$Bi_2()_3$	Cd()	Ca()		Co()	Cu()			$C_4H_6O_6$	Fe()	$Fe_2()_3$

SOLUBILITY CHART (continued)

	No.		Al	$\mathrm{NH_4}$	Sb	Ba	Bi Cd	Ca	C	Cr	Со	Cu	Au (I)	Au (II)	Н	Fe (II)	Fe (III)
	26	Thiocy'te		W NH ₄ CNS	Ba	W n(CNS) ₂		W Ca(CN	IS)	C	W Co(CNS) ₂	d CuCNS			W CNSH I	W Fe(CNS) ₂	W Fe(CNS) ₃
	No.		Pb	Mg	Mn	Hg (I)	Hg (II)	Ni	K	Pt	Ag	Na	Sn (IV)	Sn (II)	Sr	Zn	ı
	1	Acetate	W	w	w	w	w	W	w		w	w	W	d	w	w	
		—(C ₂ H ₃ O ₂)	Pb() ₂	Mg() ₂	Mn() ₂	Hg()	Hg() ₂	Ni() ₂	K()		Ag()	Na()	Sn() ₄	Sn() ₂	Sr() ₂	Zn(—	
	2	Arsenate	A	A	w	A	w	A	W		A	\mathbf{w}			w	A	
		—(AsO ₄)	PbH()	$Mg_3()$	MnH()	Hg ₃ (—)	$Hg_3()_2$	Ni ₃ () ₂	$K_3()$		Ag ₃ (—)	Na ₃ (—)			SrH()	$Zn_3(-$	-) ₂
	3	Arsenite		w	A	A	A	A	W		A	W		A	w		
	4	—(AsO ₃)		Mg ₃ () ₂	$Mn_3H_6()_4$ W	Hg ₃ (—)	Hg ₃ (—)	Ni ₃ H ₆ () ₄	K ₃ AsO ₃ W		Ag ₃ (—)	Na ₂ H(—) W		$Sn_3()_2$	$Sr_3()_2$	w	
	4	Benzoate $-(C_7H_5O_2)$	w Pb() ₂	W Mg() ₂	W Mn(—) ₂	A Ua ()	w Hg() ₂	w Ni(—)₂	W K(—)		W A m()	W Na(—)				Zn(—	
	5	Bromide	W	W W	WIII(—) ₂	Hg ₂ (—) ₂ A	ng(—)₂ W	W	W W	w	Ag() a	Na() W	w	w	W	ZII(— W	
	5	Diomide	PbBr ₂	$MgBr_2$	MnBr ₂	HgBr	HgBr ₂	NiBr ₂	KBr	PtBr₄	AgBr	NaBr	SnBr ₄	SnBr ₂	SrBr ₂	ZnBi	
	6	Carbonate	A	w	w	A	82	w	W		A	W		2	w	w	-
			PbCO ₃	$MgCO_3$	$MnCO_3$	Hg_2CO_3		NiCO ₃	K_2CO_3		Ag_2CO_3	Na ₂ CO ₃			$SrCO_3$	ZnCC	O_3
	7	Chlorate	W	W	w	W	\mathbf{W}	\mathbf{w}	w		W	\mathbf{w}		\mathbf{w}	\mathbf{w}	W	
		—(ClO ₃)	Pb() ₂	$Mg()_2$	$Mn()_2$	Hg()	$Hg()_2$	Ni() ₂	K()		Ag()	Na()		Sn()2	Sr()2	Zn(-	
	8	Chloride	W	W	W	a	\mathbf{W}	\mathbf{W}	W	W	a	\mathbf{w}	W	W	W	W	
		CI.	PbCl ₂	MgCl ₂	$MnCl_2$	HgCl	$HgCl_2$	NiCl ₂	KCl	$PtCl_4$	AgCl	NaCl	SnCl ₄	SnCl ₂	$SrCl_2$	ZnC	l_2
-2-	9	Chromate —(CrO ₄)	A	W		W	W	A	W		w	W	W	A	W C-()	W 7(`
	10	—(CrO ₄) Citrate	Pb(—) W	Mg() W	w	Hg ₂ (—) w	Hg()	Ni() W	K ₂ (—) W		Ag ₂ (—) w	Ma ₂ (—) W	Sn() ₂	Sn()	Sr() A	Zn(-)
	10	—(C ₆ H ₅ O ₇)	Pb ₃ (—) ₂	Mg ₃ (—) ₂	w MnH(—)	₩ Hg ₃ (—)		Ni ₃ (—) ₂	K ₃ (—)		Ag ₃ (—)	Na ₃ (—)			SrH(—)	Zn ₃ (–	_)_
	11	Cyanide	w	W W	WIIII(—)	A	w	a	W	I	a	W			W	A	
		-,	Pb(CN) ₂	Mg(CN) ₂		HgCN	Hg(CN) ₂	Ni(CN) ₂	KCN	Pt(CN) ₂	AgCN	NaCN			Sr(CN) ₂	Zn(Cl	
	12	Ferricy'de	w	w		C	A	Ī	\mathbf{w}	` '2	I	W		A	w	A	
		-Fe(CN) ₆	$Pb_3()_2$	$Mg_3()_2$			$Hg_3()_2$	Ni ₃ () ₂	K ₃ (—)		Ag ₃ (—)	Na ₃ ()		Sn ₃ () ₂	$Sr_3()_2$	$Zn_3(-$	-) ₂
	13	Ferrocy'de	a	W	A		I	I	W		I	\mathbf{w}		a	\mathbf{w}	I	
		$Fe(CN)_6$	Pb ₂ ()	$Mg_2()$	Mn ₂ (—)		$Hg_2()$	Ni ₂ (—)	$K_4()$		Ag ₄ (—)	Na ₄ (—)		Sn ₂ (—)	Sr ₂ (—)	$Zn_2(-$	
	14	Fluoride	w	w	A	d	d	w	W	W	W	W	W	W	w	w	
			\mathbf{PbF}_2 \mathbf{W}	MgF_2 W	MnF ₂ W	HgF	HgF_2 W	NiF ₂ W	KF W	PtF_4	AgF W	NaF W	SnF_4	SnF_2	SrF ₂ W	ZnF W	
	15	Formate —(CHO ₂)	Pb() ₂	Mg() ₂	Mn(—) ₂	w Hg()		Ni() ₂	νν Κ(—)		Ag(—)	Na(—)			Sr() ₂	Zn(—	
	16	Hydroxide	w	A	A	11g()	Hg() ₂ A	w	W W	A	Ag(—)	W	w	A	W	ZII(— A	
	10	Trydroxide	Pb(OH) ₂	Mg(OH) ₂	Mn(OH) ₂		Hg(OH) ₂	Ni(OH) ₂	КОН	Pt(OH) ₄		NaOH	Sn(OH) ₄	Sn(OH) ₂	Sr(OH) ₂	Zn(OI	
	17	Iodide	w	W	w	A	w	w	w	I	I	W	d	W	W	w	
			PbI_2	MgI_2	MnI_2	HgI	HgI_2	NiI_2	KI	PtI_2	AgI	NaI	SnI_4	SnI_2	SrI_2	ZnI	2
	18	Nitrate	W	W	W	\mathbf{W}	W	\mathbf{W}	W	\mathbf{w}	W	W		d	\mathbf{W}	W	
			$Pb(NO_3)_2$	$Mg(NO_3)_2$	$Mn(NO_3)_2$	$HgNO_3$	$Hg(NO_3)_2$	Ni(NO ₃) ₂	KNO_3	$Pt(NO_3)_4$	$AgNO_3$	$NaNO_3$		$Sn(NO_3)_2$	$Sr(NO_3)_2$	Zn(NC	$(0,0)_2$
	19	Oxalate	A	w	w	a	A	A	W		a	\mathbf{w}		A	w	A	
	•••	—(C ₂ O ₄)	Pb()	Mg()	Mn()	Hg ₂ (—)	Hg(—)	Ni()	K ₂ (—)		Ag ₂ (—)	Na ₂ (—)		Sn()	Sr()	Zn(-	
	20	Oxide	W	A MaO	A MacO	A Ha O	W	A N:O	W	A DrO	w A = O	d No O	A S=O	A SnO	W	W 7nC	
	21	Phosphate	РbО A	MgO w	MnO w	Hg_2O A	HgO A	NiO A	$\mathbf{K}_{2}\mathbf{O}$ \mathbf{W}	PtO	Ag_2O A	Na ₂ O W	SnO_2	SnO A	SrO A	ZnC A	
	21	1 HOSPHATE	$Pb_3(PO_4)_2$	$Mg_3(PO_4)_2$	$Mn_3(PO_4)_2$	Hg_3PO_4	$Hg_3(PO_4)_2$	$Ni_3(PO_4)_2$	VV K₃PO₄		Ag_3PO_4	vv Na₃PO₄		$Sn_3(PO_4)$	$Sr_3(PO_4)_2$	Zn ₃ (PC	
	22	Silicate	A	A	I			113(1 04/2	W			W		5113(1 54)	A	Zn ₃ (r (
	_	—(SiO ₃)	Pb()	Mg()	Mn()				K ₂ (—)			Na ₂ (—)			Sr()	Zn(-	
	23	Sulfate	w	w	w	w	d	\mathbf{w}	w	\mathbf{w}	w	w	W	\mathbf{w}	w	w	
			$PbSO_4$	$MgSO_4$	$MnSO_4$	Hg_2SO_4	$HgSO_4$	$NiSO_4$	K_2SO_4	$Pt(SO_4)_2$	Ag_2SO_4	Na_2SO_4	$Sn(SO_4)_2$	$SnSO_4$	$SrSO_4$	ZnSC	O_4

SOLUBILITY CHART (continued)

No.		Pb	Mg	Mn	Hg (I)	Hg (II)	Ni	K	Pt	Ag	Na	Sn (IV)	Sn (II)	Sr	Zn
24	Sulfide	A	d	A	I	I	A	w	I	A	w	A	A	W	A
		PbS	MgS	MnS	Hg_2S	HgS	NiS	K_2S	PtS	Ag_2S	Na ₂ S	SnS_2	SnS	SrS	ZnS
25	Tartrate	A	w	w	I	Ī	A	W	I	A	W	A	A	\mathbf{W}	A
	$-(C_4H_4O_6)$	Pb()	Mg()	Mn()	Hg ₂ ()		Ni()	K ₂ (—)		Ag ₂ ()	Na ₂ ()		Sn()	Sr()	Zn()
26	Thiocy'te	w	W	\mathbf{w}	A	w		\mathbf{w}		I	W			\mathbf{W}	\mathbf{w}
		Pb(CNS) ₂	Mg(CNS)	Mn(CNS) ₂	HoCNS	Ho(CNS)		KCNS		AgCNS	NaCNS			Sr(CNS) ₂	Zn(CNS) ₂

