续表

物质 B 化学式和说明	状态	298. 15 K,100 kPa			
ON D 16-1-36 (10 (2-9)		Δι H ⁰ _m /(kJ·mol ⁻¹)	ΔεG=/(kJ·mol-1)	S. /(J•mol-1•K-1	
Ba ²⁺	g	1 660. 38	_	-	
Ba ²⁺	80	-537.64	-560.77	9. 6	
BaO	cr	-553.5	-525.1	70. 42	
BaO ₂	cr	-634.3	_	_	
BaH ₂	cr	-178.7	-	_	
Ba(OH);	cr	-944.7	-	-	
Ba(OH)2-8H2O	cr	-3 342. 2	-2 792. 8	427.	
BaClz	cr	-858.6	-810.4	123. 68	
BaCl ₂ ·2H ₂ O	er	-1 460. 13	-1 296. 32	202. 9	
BaSO ₄	cr	-1 473. 2	-1 362. 2	132. 2	
BaSO。沉淀的	cry	-1 466.5	-	-	
Ba(NO ₁) ₂	cr	-992.07	-796.59	213. 8	
BaCO ₁	cr	-1 216.3	-1 137.6	112.1	
BaCrO ₄	cr	-1 446.0	-1 345. 22	158. 6	
Be	cr	0	0	9.50	
Be	g	324. 3	286.6	136, 269	
Be ²⁺	g	2 993. 23	-	1-1	
Be ^{z+}	80	-382.8	-379.73	-129.7	
BeO	cr	-609.6	-580.3	14. 14	
BeO!	20	-790.8	-640.1	-159.	
Be(OH)z 新鲜沉淀	am	-897.9	_	_ 0	
BeCO ₁	er	-1 025	_	_	
Bi	er	0	0	56, 74	
Bi*	40	_	82. 8	-	
BiO ⁺	80		-146.4	_	
Bi ₂ O ₁	cr	-573, 88	-493.7	151.5	
Bi(OH),	cr	-711.3	-		
BiCl ₁	CT CT	-379.1	-315.0	177.0	
BCI.	ao	3/9.1	-481.5	111.0	
BiOCI	cr	-366, 9	-322.1	120. 5	
BiONO	1	-300.9	-280. 2	120.5	
	cr	100 TO 10			
Br	g	111. 884	82. 396	175. 022	
Br-	80	-121.55	-103.96	82. 4	
Br ₂	1	0	0	152. 231	
Br ₂	R	30. 907	3.110	245. 463	
BrO-	ao	-94.1	-33.4	42.	
BrO ₁	ao	-67.07	18. 60	161.71	
BrO ₁	ao	13.0	118. 1	199. 6	
HBr	g	-36, 40	-53.45	198. 695	
HBrO	80	-113.0	-82.4	142.	
C 石墨	cr	0	0	5. 740	

物质 B 化学式和说明	钦	298. 15 K. 100 kPa			
Mar Die-Wenen	あ	$\Delta_l H_{\infty}^6 / (kl \cdot mol^{-1})$	ΔιG ₆ ⁰ /(kJ·mal ⁻¹)	S. /(J·mol-1·K-1)	
C金剛石	cr	1. 895	2, 900	2, 377	
co	R	-110.525	-137, 168	197, 674	
CO _t	g	- 393. 509	-394.359	213. 74	
CO ₂	по	-413.80	-385.98	117.6	
COj-	an	-677.14	-527. 81	-56.9	
CH,	g	-74.81	-50.72	186, 264	
HCO; 甲酸极离子	80	-425.55	-351.0	92.	
HCO ₁	20	-691.99	-586.77	91. 2	
HCO2 H 11/10	an	-425.43	-372.3	163.	
CH₃OH IIIM	1	-238.66	-166. 27	126. 8	
CH ₂ OH 中 時	g	-200.66	-161.96	239. 81	
CN-	ao	150.6	172. 4	94.1	
HCN	ao	107. 1	119.7	124.7	
SCN-	80	76.44	92. 71	144.3	
HSCN	80	_	97. 56	-	
C ₂ O ₂ 草酸极离子	40	-825.1	-673.9	45.6	
C ₂ H ₂	g	226, 73	209. 20	200. 94	
C ₁ H ₄	8	52. 25	68. 15	219.56	
C2H4	g	-84.68	-32, 82	229.60	
HC₂O₁	ao	-818.4	-698.34	149.4	
CH3COO-	10	-486.01	-369.31	86. 5	
CH1CHO 乙醛	g	-166.19	-128.86	250.3	
СН₃СООН	10	-485.76	-396, 46	178.7	
C ₂ H ₁ OH	g	-235.10	-168.49	282. 70	
C ₂ H ₃ OH	80	-288.3	- 181. 64	148.5	
(CH ₃) ₂ O 二甲醚	8	-184.05	-112.59	265.38	
Ca a	cr	0	0	41. 42	
Ca	8	178.2	144.3	154.884	
Ca2+	8	1 925. 90	-	_	
Ca2+	ao	-542, 83	-553, 58	-53.1	
CaO	cr	-635, 09	-604.03	39.75	
CaH.	cr	-186. 2	-147.2	42	
Ca(OH),	cr	-986, 09	-898, 49	83, 39	
CaF ₂	cr	-1 219. 6	-1 167. 3	68, 87	
CaCl	cr.	-795. 8	-748.1	104.6	
CaCl ₂ ·6H ₂ O	cr	-2 607. 9	1 105.1	-	
CaSO, · 0, 5H, O 相基的。	cr	-1 576, 74	-1 436, 74	130.5	
CaSO, *0.5H ₂ O 粗晶的, 8	cr,		-1 435. 74	134.3	
CaSO ₁ ·2H ₂ O 进石青	cr,	-2 022, 63	-1 797, 28	194.1	
Cas Na	cr	100	_	-	
Cas(POs): B.低温質	cr		-3 884, 7	236, 0	

物质B化学式和说明	11	校 298. 15 K, 100 kPa			
参照 B 化于式和说明	古	ΔrH ^o _m /(kJ·mol ⁻¹)	ΔιG _m ⁰ /(kJ·mol ⁻¹)	Sm /(J·mol-1·K-1	
Cay(PO _t); a.高温型	cra	-4 109. 9	-3 875.5	240. 91	
CaHPO ₄	cr	-1 814. 39	-1 681. 18	111.38	
CaHPO4 • 2H2O	cr	-2 403. 58	-2 154. 58	189. 45	
Ca(H ₂ PO ₄) ₂	cr	3 104. 70	-	_	
Ca(H ₂ PO ₁) ₂ · H ₂ O	cr	-3 409. 67	-3 058, 18	259. 8	
Case (POc) (OH) 及基确实石	cr	-13 477	-12 677.	780.7	
Case(PO ₄) ₄ F ₂ 無确灰石	cr	-13 744	-12 983.	775.7	
CaC ₂	cr	-59.8	-64.9	69.96	
CaCO ₃ 方解石	er	-1 206. 92	-1 128, 79	92. 9	
CaC ₁ O ₄ 章酸钙	CF	-1 360.6	_	-	
CaC ₂ O ₁ · H ₂ O	cr	-1 674. 86	-1 513.87	156. 5	
Cd 7	er	0	0	51.76	
Cd*+	80	-75.90	-77.612	-73.2	
C4O	CP.	-258.2	-228.4	54. 8	
Cd(OH);沉淀的	CT	-560.7	-473.6	96	
CdS	cr	-161.9	-156.5	64.9	
Cd(NH ₂);*	40	-450.2	-226.1	336.4	
CdCO ₂	cr	-750.6	-669.4	92. 5	
Ce	cr	0	. 0	72. 0	
Ce3+	40	-696. 2	-672.0	-205	
Cet+	AD	-537.2	-503.8	-301	
CeO ₂	cr	-1 088.7	-1 024.6	62.30	
CeCla	cr	-1 053.5	-977.8	151	
CI-	AD	-167. 159	-131. 228	56.5	
Cl	E	0	0	223. 066	
CI	R	121, 679	105. 680	165. 198	
CI-	8	-233, 13	-	-	
CIO-	AD	-107, 1	-36.8	42	
CIO	80	-66.5	17.2	101.3	
CIO	40	-103.97	-7.95	162. 3	
CIO	80	-129, 33	-8.52	182.0	
HCI	R	-92, 307	-95, 299	186. 908	
HCIO	80	-120.9	-79.9	142.	
HCIO:	ao	-51.9	5, 9	188.3	
Con大方品的	er	0	0	30.04	
Co ²⁺	AO	-58, 2	-54.4	-113	
		92		-305	
Co1+	40	92	134.	- 303	
HCoO ₁	80	_	-407.5	_	
Co(OH):蓝色, 沉淀的	cr	_	-450.1	_	
Co(OH): 桃红色、沉淀的	cr2	-539.7	-454.3	79	

物质B化学式和说明		298. 15 K. 100 kPa				
Marie o 10 A 3C to 15 A	25	ΔiH ⁰ _m /(kJ·mol ⁻¹)	Δ _i G _a ^o /(k]·mol ⁻¹)	Sn /(J-mol-1-K-1		
Co(OH),桃红色·沉淀的.陈化的	CL3	-	-458.1	_		
Co(OH),	CT	-716.7	-			
CoCli	cr	-312.5	-269.8	109. 16		
CoCl ₁ ·6H ₂ O	cr	-2 115. 4	-1 725. 2	343.		
Co(NH ₁)!*	80	-584.9	-157.0	146		
Cr	cr	0	0	23.77		
C4+	80	-143.5	-	_		
CrO ₃	cr	-589.5	-	-		
CrO!	80	-881.15	-727.75	50, 21		
Cr ₂ O ₁	C7	-1 139. 7	-1 058. 1	81. 2		
Cr ₁ Oj-	80	-1 490. 3	-1 301.1	261.9		
HCrO ₁	80	-878.2	-764.7	184. 1		
(NH ₁) ₁ Cr ₂ O ₇	cr	-1 806.7	_	-		
Ag ₂ CrO ₄	cr	-731.74	641. 76	217. 6		
Cs	CF	0	0	85. 23		
Ca	E	76.065	49. 121	-175, 595		
C++		457. 964	_	_		
Ca+	80	-258.28	- 292. 02	133. 05		
CsH	cr	-54.18	_	-		
CaCl	cr	-443.04	-414.53	101. 17		
Cu	cr	0	0	33, 150		
Cu+	ao.	71. 67	49.98	40. 6		
Cut+	80	64. 77	65. 49	-99.6		
CuO	cr	-157.3	-129.7	42.63		
Cu ₂ O	er	-168.6	-146.0	93, 14		
Cu(OH);	cr	-449.8	_	_		
CuCl	cr	-137.2	-119.86	86.2		
CuCla	cr	-220.1	-175.7	108. 07		
CuBr	ct	-104.6	-100.8	96. 11		
Cul	Cr.	-67.8	-69.5	95, 7		
CuS	CT	-53.1	-53.6	66. 5		
CurS a	cr	-79.5	-86.2	120. 9		
CuSO ₄	cr	-771.36	-661.8	109		
CuSO ₁ •5H ₂ O	CF.	-2 279, 65	-1 879, 745	300. 4		
Cu(NH ₁)!*		-348,5	-111.07	273.6		
CuP ₁ Ol	80	-340.0	-1 891. 4	_		
Cu(PrOr);	1		-3 823, 4	_		
Cu(PrOr); CurPrOr	CT	_	-1874.3	_		
CuCO: Cu(OH); 孔雀石	cr		-893.6	186. 2		
CuCOs Cu(OH); 1L to G	cr		111.3	84. 5		
F	er g	78, 99	61.91	158, 754		

I THE REAL PROPERTY OF THE PARTY OF THE PART

14	١.	-	
23	Ę:	7.	

物质 B 化学式和说明		状	298. 15 K,100 kPa			
得 原 B 化字式	和说明	状态	$\Delta_i H_m^{\oplus}/(kJ \cdot mol^{-1})$	$\Delta_f G_m^\Theta / (kJ \cdot mol^{-1})$	$S_{m}^{\Theta}/(J \cdot mol^{-1} \cdot K^{-1})$	
F-	-	g	-255.39		_	
F-		ao	-332.63	-278.79	-13.8	
F ₂		g	0	- 0	202. 78	
HF		8	-271.1	-273.1	173. 779	
HF		ao	-320.08	-296.82	88. 7	
HF ₂		ao	-649.94	-578.08	92. 5	
Fe		cr	0	0	27. 28	
Fe ²⁺		ao	-89.1	-78.90	-137.7	
Fe ³⁺		ao	-48.5	-4.7	-315.9	
Fe ₂ O ₃ 赤铁矿		cr	-824.2	-742.2	87. 40	
Fe ₃ O ₄ 磁铁矿		ст	-1118.4	-1015.4	146. 4	
Fe(OH):沉淀的		cr	-569.0	-486.5	88	
Fe(OH)3沉淀的		cr	-823.0	-696.5	106. 7	
FeCl ₃		cr	-399.49	-334.00	142. 3	
FeSz黄铁矿		cr	-178. 2	-166.9	52. 93	
FeSO ₄ • 7H ₂ O		cr	-3014.57	-2509.87	409. 2	
FeCOs菱铁矿		cr	-740.57	-666.67	92. 9	
FeC ₂ O ₄ ·2H ₂ O 草酸	铁	cr	-1482.4	_		
Fe(CO) ₅		1	-774.0	-705.3	338. 1	
Fe(CN) ₅		ao	561.9	729. 4	270. 3	
Fe(CN)		ao	455.6	695.08	95.0	
Н		g	217. 965	203. 247	114. 713	
H+	22.75	g	1536. 202	_	_	
н-		g	138. 99		_	
H ⁺		ao	0	0	0	
H ₂		g	0	0	130. 684	
OH-		ao	-229.994	-157.244	-10.75	
H ₂ O		1	-285.830	-237.129	69. 91	
H ₂ O		g	-241.818	-228.572	188. 825	
H ₂ O ₂		1	-187.78	-120.35	109. 6	
H ₂ O ₂		ao	-191.17	-134.03	143. 9	
He		g	0	0	126. 150	
Hg		1	0	0	76. 02	
Hg		g	61. 317	31. 820	174. 96	
Hg ²⁺		ao	171.1	164. 40	-32. 2	
Hg ²⁺		ao	172. 4	153. 52	84. 5	
HgO 红色,斜方晶的)	cr	-90. 83	-58. 539	70. 29	
HgO 黄色		cr ₂	-90.46	-58. 409	71. 1	
HgCl ₂		cr	-224.3	-178.6	146.0	
HgCl ₂		ao	-216.3	-173.2	155	
HgCl ₃		ao	-388.7	-309.1	209	

5.1					续表	
SEE DALW	od Ko M pp	状	298. 15 K,100 kPa			
物质 B 化学	式和说明	状态	$\Delta_i H_m^{\Theta}/(kJ \cdot mol^{-1})$	$\Delta_l G_m^{\Theta} / (kJ \cdot mol^{-1})$	$S_m^9/(J \cdot mol^{-1} \cdot K^{-1})$	
HgCl ₄ ²⁻		ao	-554.0	-446.8	293	
Hg_2Cl_2		cr	-265.22	-210.745	192.5	
HgBr ₄ ²		ao	-431.0	-371.1	310.	
HgI₂红色		cr	-105.4	-101.7	180.	
HgIz黄色		cr2	-102.9	_	_	
HgI_4^2		ao	-235.1	-211.7	360	
Hg_2I_2		cr	-121.34	-111.00	233. 5	
HgS 红色		cr	-58.2	-50.6	82. 4	
HgS 黑色		cr	-53.6	-47.7	88. 3	
HgS2-		ao	_	41. 9	_	
$Hg(NH_3)_4^{2+}$		ao	-282.8	-51.7	335.	
I		g	106. 838	73. 250	180. 791	
I-		ao	-55.19	-51.57	111.3	
I ₂		cr	0	0	116. 135	
I_2		g	62. 438	19. 327	260. 69	
I ₂		ao	22. 6	16. 40	137. 2	
I,-		ao	-51.5	-51.4	239. 3	
10-		ao	-107.5	-38.5	-5.4	
IO ₃		ao	-221.3	-128.0	118. 4	
10-		ao	-151.5	-58.5	222	
н		g	26.48	1. 70	206. 594	
HIO		ao	-138.1	-99.1	95. 4	
HIO ₃		ao	-211.3	-132.6	166. 9	
H ₅ IO ₆		ao	-759.4	-	- 11	
In+		ao	-	-12.1 ·	- 2	
In2+		ao	_	-50.7	_	
In³+		ao	105	-98.0	-151.	
K		cr	0	0	64. 18	
K		g	89. 24	60. 59	160. 336	
K+		g	514. 26	_	_	
K ⁺		ao	-252.38	-283. 27	102.5	
		cr	-284. 93	-239. 4	116.7	
***		cr	-260. 2	_		
2000 E 1 11			-361.5	_	_	
K₂O		cr	-494. 1	-425. 1	102. 1	
K ₂ O ₂		cr		423. 1	102. 1	
KH	Elle	cr	-57.74	- 270 00	70.0	
кон		cr	-424.764 -567.27	-379. 08 -527. 75	78. 9	
KF	2 -70	cr	-567. 27 -436. 747	-537. 75 -409. 14	66. 57 82. 59	
KClO ₃		cr	-397. 73	-409. 14 -296. 25	143. 1	
KClO ₄		cr	-432. 75	-303.09	151.0	
KCIO4		-	102.10	303.09	151.0	



				续表	
	秋	298. 15 K . 100 kPa			
物质 3 化学式和说明	泰	$\Delta_l H_m^{\Theta} / (kJ \cdot mol^{-1})$	Δ ₁ G _m /(kJ·mol ⁻¹)	S= /(J-mol-1-K-1	
KBr	ст	-393. 798	-380.66	95. 90	
K1	cr	—327. 900	- 324. 892	106. 32	
K ₂ SO ₄	ox	-1 437. 79	-1 321. 37	175. 56	
K ₂ S ₂ O ₂	ex	-1 916. 1	-1 697. 3	278.7	
KNO ₂ 正交晶的	cr	-369.82	-306.55	152.09	
KNO₃	cr	-494. 63	-394. 86	133. 05	
K ₂ CO ₃	cr	-1 151.02	—1 063. 5	155. 52	
KHCO ₈	CT	-963.2	—863. 5	115.5	
KCN	CT	-113.0	-101.86	128. 49	
KAI(SO ₄) ₂ -12H ₂ O	ér	-6 061. 8	-5 141. 0	687.4	
KMnO ₄	er	−837. 2	-737. 6	171.71	
K ₂ CrO ₄	ст	-1 403.7	-1 295. 7	200. 12	
K ₂ Cr ₂ O ₇	er	-2 061. 5	-1 881.8	291. 2	
Kr	g	0	0	164. 082	
Lat ^{a+}	ao	-707.1	-683. 7	-217.6	
La(OH);	cr	-1410.0	_	_	
LaCla	cr .	-1 071.1	_	_	
Li	cr	0	0	29. 12	
Li	g	159. 37	126. 66	138. 77	
Li+	g	685, 783	_	_	
Li+	ao	-278. 49	-293. 31	13. 4	
Li₂O	CT	-597.94	-561. 18	37. 57	
Lih	cr	-90, 54	-68.35	20.008	
LiOH	cr cr	-484. 93	-438. 95	42. 80	
		-615, 97	-587.71	35. 65	
LíF t:Cl	cr		The state of the s	59. 33	
LiCl	cr	-408.61	-384.37		
Li ₂ CO ₃	cr	-1 215.9	-1 132. 06	90. 37	
Mg	cr	0	0	32. 68	
Mg	g	147. 70	113. 10	148. 65	
Mg ⁺	g	891.635	_	_	
Mg ²⁺	g	2 348. 504	_		
Mg ²⁺	ac	-466.85	-454.8	-138.1	
MgO 粗晶的(方僕石)	cr	-601.70	-569.43	26. 94	
MgO 细晶的	cr2	-597.98	-565.95	27. 91	
MgH ₂	cr	-75.3	— 35. 09	31.09	
Mg(OH) ₂	cr	-924.54	→833.51	63. 18.	
Mg(OH), 机旋的	am {	-920.5		_	
MgF ₂	cr	-1 123. 4	-1 070. 2	57. 24	
MgCl ₂	cr	-641.32	-591.79	89. 62	
MgSO ₄ • 7H ₂ O	cr .	-3 388. 71	-2871.5	372	
MgCO) 美装矿	cr	-1 095.8	-1012.1	65.7	

			298. 15 K, 100 kPa	
物质 B 化学式和说明	状态	Δ ₁ H [⊕] _m /(kJ·mol ⁻¹)	ΔiGe/(kJ·mol-1)	se/(Ismol-1sK-1)
Mn(a)	cr	O O	O O	32.01
Mn ²⁺	ao	-2 2 0.75	-228.1	-73.6
MnO ₁	ET.	-520. 03	-228. I -465. 14	53. 05
MnOz 沉淀的	am	-502. 5	-405, 14	55. 05
MnO ₁	ao	-541.4	-447.2	191. 2
MnO ²⁻	oa Ca	-658	-500. 7	59
Mn(OH);沉淀的	am.	-695.4	-615. 0	99. 2
MnCl	cr	-481. 29	~440. 50	118. 24
MnClg + 4 Hg O	cr	-1 687.4	-1 423. 6	303. 3
MnS 沉淀的·桃红色	am.	-213.8	1 420.0	
MnSO ₄	cr	-1 065. 25	-957, 36	112. 1
MnSO ₄ • 7H ₂ O	cr.	-3 139. 3		
Mo	cr	0	_	28, 66
MoO ₃	cr	-745.09	-667.97	77.74
MoOs-		-997.9	-836. 3	27. 2
HMoO₄ ÈI €	er	-1 046. 0	_	_
H ₂ MoO ₄ ·H ₂ O 黄色	cr	-1 360	_	-
PbMoO ₄	cr	-1 051.9	-951.4	166. 1
Ag ₂ MoO ₄	cr	-840. 6	-748.0	213.
N	g	472.704	455. 563	153. 298
N ₁	8	0	0	191.61
N5 金銀機賞子	80	275, 14	348. 2	107.9
NO	8	90. 25	86. 55	210. 761
NO+	R	989. 826	_	_
NO ₁	E	33. 18	51. 31	240.06
	ao	-104.6	-32, 2	123.0
NO ₁	ao	-205. 0	108. 74	146.4
NO ₅		82. 05	104. 20	219, 85
N ₁ O	g	83.72	139, 46	312, 28
N ₂ O ₃	g	-19.50	97. 54	209. 2
N ₂ O ₄	1	9. 16	97. 89	304. 29
N ₂ O ₄	g		115. 1	355. 7
N ₂ O ₈	g	11. 3	→16. 45	192. 45
NH ₂	g	-46. 11		111.3
NH,	AO	80. 29	26. 50	
NH4	10	-132.51	-79.31	113.4
Ne Ha	1	50. 63	149. 34	121. 21
N ₂ H ₄	80	34. 31	128. 1	138.
HN ₃	80	260. 08	321. 8	146.0
HNO ₂	60	-119. 2	50. 6	135. 6
NH4 NO2	cr	-256.5		751.50
NH.NO:	cr	-365.56	-183.87	151.08

44- 15- 70 (I- 341- 50 38 HD		状	298. 15 K, 100 kPa			
物质 B 化学式和说明		状态	Δ ₁ H _m ⁰ /(kJ·mol ⁻¹)	$\Delta_l G_m^{\Theta}/(kJ \cdot mol^{-1})$	$(kJ \cdot mol^{-1})$ $S_m^{\Theta}/(J \cdot mol^{-1} \cdot K^{-1})$	
NH ₄ F		cr	-463.96	-348.68	71. 96	
NOCI		g	51. 71	66, 08	261. 69	
NH ₄ Cl		cr	-314.43	-202.87	94. 6	
NH, ClO		cr	-295, 31	-88.75	186. 2	
NOBr		g	82, 17	82. 42	273. 66	
(NH ₄) ₂ SO ₄		cr	-1 180. 85	-901.67	220. 1	
(NH ₄) ₂ S ₂ O ₈		cr	-1 648, 1		2010 - 10 W	
Na		cr	0	0	51. 21	
Na		g	107. 32	76. 761	135. 712	
Na ⁺		R	609, 358		11:89:31:7	
Na+		80	-240, 12	-261.905	59.0	
NaO ₂		cr	-260, 2	-218.4	115. 9	
Na ₂ O		cr	-414. 22	-375.46	75.06	
Na ₂ O ₂		cr	-510, 87	-447.7	95. 0	
NaH		cr	-56, 275	-33, 46	40.016	
NaOH		cr	-425, 609	-379.494	64. 455	
NaOH		ai	-470, 114	-419, 150	48. 1	
NaF		cr	-573, 647	-543, 494	51. 46	
NaCl		cr	-411, 153	-384, 138	72. 13	
NaBr		cr	-361, 062	-348,983	86. 82	
		cr	-287. 78	-286,06	98. 53	
NaI Na ₂ SO ₄ • 10 H ₂ O		cr	-4 327. 26	-3 646. 85	592. 0	
Na ₂ S ₂ O ₃ • 5 H ₂ O		cr	-2 607. 93	-2 229, 8	372.	
NaHSO4 • H2O		cr	-1 421.7	-1 231.6	155.	
NaNO ₂		cr	-358.65	-284.55	103. 8	
	100	cr	-467. 85	-367.00	116. 52	
		cr	-1 917. 40	-1 788, 80	173. 80	
Na ₃ PO ₄	- 1	cr	-3188	-2969.3	270, 29	
Na ₄ P ₂ O ₇		cr	-6 194. 8	-5 540. 8	611. 3	
Na ₅ P ₃ O ₁₀ •6H ₂ O		cr	-2 128. 4	_	_	
NaH ₂ PO ₄ •2H ₂ O		cr	-1 748. 1	-1 608. 2	150. 50	
Na ₂ HPO ₄		10000	-5 297. 8	-4 467. 8	633. 83	
Na ₂ HPO ₄ • 12H ₂ O		cr	-1 130. 68	-1 044. 44	134. 98	
Na ₂ CO ₃	1	cr	-4 081. 32	-3 427. 66	562. 7	
Na ₂ CO ₃ • 10H ₂ O		cr	-4 061. 32 -666. 5	-599.9	103. 76	
HCOONa 甲酸钠	10	cr	-666.5 -950.81	-851.0	103. 76	
NaHCO ₃		cr	-950. 81 -1 603. 3	-1 328. 6	243	
NaCH ₃ CO ₂ • 3H ₂ O Na ₂ B ₄ O ₇ • 10H ₂ O 硼砂		cr	-6 288. 6	-5 516. 0	586	
Ne Ne Ne Ne Ne Ne		g	0	0	146, 328	
Ni		cr	o	0	29, 87	
Ni ²⁺		ao	-54.0	-45.6	-128.9	

				续表	
物质 B 化学式和说明	状	298. 15 K.100 kPa			
	态	$\Delta_l H_m^\Theta / (kJ \cdot mol^{-1})$	$\Delta_l G_m^\Theta / (k J \cdot mol^{-1})$	$S_m^{\Theta}/(J \cdot mol^{-1} \cdot K^{-1})$	
Ni(OH) ₂	cr	-529.7	-447.2	88	
Ni(OH),沉淀的	cr	-669	_	_	
NiCl ₂ • 6 H ₂ O	cr	-2 103. 17	-1 713. 19	344. 3	
NiS	cr	-82. o	-79.5	52. 97	
NiS 沉淀的	cr ₂	-74.4	_	-	
NiSO ₄ •7H ₂ O	cr	-2 976. 33	-2 461.83	378. 94	
Ni(NH ₃) ₆ ²⁺	ao	-630.1	-255.7	394. 6	
NiCO₃	cr	_	-612.5	_	
Ni(CO) ₄	1	-633. o	-588.2	313. 4	
Ni(CO) ₄	g	-602.91	-587.23	410.6	
Ni(CN) ²⁻	ao	367. 8	472. 1	218	
O	g	249. 170	231. 731	161.055	
O ₂	g	0	0	205. 138	
O_3	g	142. 7	163. 2	238. 93	
P白色	cr	0	0	41.09	
P 红色,三斜晶的	cr2	-17.6	-12.1	22. 80	
P 黑色	cr3	-39.3	_	_	
P红色	am	-7.5	_		
PO ₄ -	ao	-1 277.4	-1 018. 7	-222.	
P ₂ O ₂ ⁴	ao	-2 271.1	-1 919. 0	-117.	
P ₄ O ₆	cr	-1640.1	-	-	
P4O10六方晶的	cr	-2 984.0	-2 697. 7	228. 86	
PH ₃	g	5. 4	13. 4	210. 23	
HPO ₄ ²	ao	-1292.14	-1 089. 15	-33.5	
H₂PO₄	ao	-1 296. 29	-1 130. 28	90. 4	
H ₃ PO ₄	cr	-1 279.0	-1 119. 1	110. 50	
H ₃ PO ₄	ao	-1288.34	-1 142. 54	158. 2	
HP ₂ O ₇ ³	ao	-2 274. 8	-1 972. 2	46	
H ₂ P ₂ O ₇ ²	ao	-2 278. 6	-2 010. 2	163	
H ₁ P ₂ O ₇	ao	-2 276. 5	-2 023. 2	213	
	ao	-2 268. 6	-2 032. 0	268	
H ₄ P ₂ O ₇	g	-918.8	-897.5	273. 24	
PF ₃	g	-1 595. 8	-	_	
PF _s	1	-319.7	-272.3	217. 1	
PCl ₃		-287. 0	-267.8	311.78	
PCl ₃	g	-443.5	_	_	
PCl ₅		-374.9	-305.0	364. 58	
PCl ₅	g	0	0	64. 81	
Pb	80	-1.7	-24. 43	10.5	
Pb2+	cr	-217.32	-187.89	68. 70	
PbO 黄色 PbO 红色	cra	-218.9	- 188. 93	66.5	



	状	298. 15 K, 100 kPa			
物质 B 化学式和说明		$\Delta_f H_m^{\Theta}/(kJ \cdot mol^{-1})$	$\Delta_{\rm f} G_{\rm m}^{\Theta}/({\rm kJ} \cdot {\rm mol}^{-1})$	$S_{\mathfrak{m}}^{\Theta}/(J \cdot \mathfrak{mol}^{-1} \cdot K^{-1})$	
PbO ₂	cr	-277.4	-217.33	68. 6	
Pb ₃ O ₄	cr	-718.4	-601.2	211.3	
Pb(OH)2沉淀的	сг	-515.9	_		
PbCl ₂	cr	-359.41	-314.10	136.0	
PbCl ₂	ao	-	-297.16	_	
PbCl ₃	ao		-426.3	_	
PbBr₂	cr	-278.7	-261.92	161.5	
$PbBr_2$	ao	_	-240.6	_	
PbI_2	cr	-175.48	-173.64	174. 85	
РЫ2	ao	-	143. 5	_	
PbI ₄ ²⁻	ao	_	-254.8	_	
PbS	cr	-100.4	-98.7	91.2	
PbSO ₄	сг	-919.94	-813.14	148. 57	
PbCO ₃	cr	-699.1	-625.5	131, 0	
Pb(CH ₃ CO ₂)+乙酸铅离子	ao	_	-406.2	_	
Pb(CH ₃ CO ₂) ₂	ao		—779. 7		
Rb	cr	0	0	76. 78	
Rb	g	80. 85	53, 06	170.089	
Rb ⁺	g	490. 101		_	
Rb ⁺	ao	-251.17	-283.98	121. 50	
RbO ₂	cr	-278.7		_	
Rb ₂ O	cr	-339			
Rb ₂ O ₂	cr	-472	-	_	
RbCl	cr	-435, 35	-407.80	95. 90	
S正交晶的	cr	0	0	31. 80	
S单斜晶的	СГ2	0. 33	_	_	
S	g	278. 805	238. 250	167. 821	
S ₈	g	102. 3	49. 63	430. 98	
SO ₂	g	-296.830	-300.194	248. 22	
SO ₂	ao	-322.980	-300.676	161. 9	
SO ₃	g	-395.72	-371.06	256. 76	
SO ₃ ² -	ao	-635.5	-486. 5	-29	
SO ₄ ²⁻ (H ₂ SO ₄ , ai)	ao	-909. 27	-744.53	20. 1	
S ₂ O ₂ ²	ao	-648. 5	-522. 5	67	
S ₄ O ₆ ²⁻	. 85	-1 224. 2	-1 040. 4	1790	
H ₂ S	ao	CONTRACTOR CONTRACTOR		257. 3	
H ₂ S	g ao	-20.63 -39.7	-33.56 -27.83	205. 79	
HSO ₃	ao	-626. 22	-27.83 -527.73	121. 139. 7	
HSO ₄	ao	-887. 34	-755. 91	131. 8	
SF ₄	g	-774.9	-731. 3	292. 03	
SF ₆	g	-1209	-1105.3	291. 82	

					续表
物质 B 化学式和说明		状		298.15 K,100 kPa	
初灰口化子式和说明		状态	$\Delta_{\rm f} H_{\rm m}^{\Theta}/({\rm kJ} \cdot {\rm mol}^{-1})$	$_{\mathfrak{g}}H_{\mathfrak{m}}^{\Theta}/(k\mathfrak{J}\cdot mol^{-1})$ $\Delta_{\mathfrak{f}}G_{\mathfrak{m}}^{\Theta}/(k\mathfrak{J}\cdot mol^{-1})$ $S_{\mathfrak{m}}^{\Theta}/(\mathfrak{J}\cdot mol^{-1})$	
SbO ⁺		ao	_	-177.11	_
SbO ₂		ao	_	-340.19	_
Sb(OH) ₃	- 1	cr	_	685. 2	-
SbCl ₃	1	cr	-382.17	-323.67	184. 1
SbOC1 ·		cr	-374.0	ų 1 -	1-
Sb ₂ S ₃ 橙色		am	-147.3		_
Sc		cr	0	0	34.64
Sc3+		ao	-614.2	-586.6	-255.
Sc ₂ O ₃		cr	-1 908. 82	-1 819. 36	77.0
Sc(OH) ₃		cr	-1363.6	-1 233. 3	100
Se 六方晶的,黑色		cr	0	0	42. 442
Se 单斜晶的,红色		cr ₂	6.7	-	_
Se ²⁻		ao	_	129. 3	_
HSe ⁻		ao	15. 9	44.0	79.
H₂Se		ao	19. 2	22. 2	163. 6
HSeO ₃		ao	-514.55	-411.46	135. 1
H ₂ SeO ₃		ao	-507.48	-426.14	207. 9
H ₂ SeO ₄		cr	-530.1	_	
Si		cr	. 0	0	18. 83
SiO ₂ α 石英		cr	-910.94	-856.64	41.84
SiO ₂		an	-903.49	-850.70	46. 9
SiH,		g	34. 3	56. 9	204. 62
H ₂ SiO ₃		ac	-1 182.8	-1079.4	109
H ₄ SiO ₄		cı	-1 481.1	-1 332. 9	192
SiF ₄		g	-1614.94	-1572.65	282. 49
SiCl ₄		1	7 - 1	-619.84	239. 7
SiCl ₄		g	255 01	-616.98	330. 73
SiBr ₄		1		-443.9	277. 8
SiI ₄		c		_	_
Si ₃ N ₄ α			−743.5	-642.6	101.3
			-65.3	-62.8	16. 61
SiC β,立方晶的		1	-62. 8	-60.2	16.48
SiC a, 六方晶的	2.01		er 0	0	51.55
Sn I,白色		100	r ₂ -2.09	0. 13	41. 14
Sn Ⅱ,灰色	n.	- 1	-8.8	-27.2	-17
$Sn^{2+} \mu(NaClO_4) = 3.0$			20 F	2. 5	-117
Sn ⁴⁺ 在 HCl+∞H ₂ O			-285.8	-256.9	56. 5
SnO		- 1	-580.7	-519.6	52. 3
SnO₂		- 1	cr -561. 1	-491.6	155.
Sn(OH)2,沉淀的 Sn(OH)4,沉淀的		- 1	cr	_	-
SnCl			-511.3	-440.1	258. 6



44- 15- 70 (I- 341- 50 38 HD		状	298. 15 K, 100 kPa			
物质 B 化学式和说明		状态	Δ ₁ H _m ⁰ /(kJ·mol ⁻¹)	$\Delta_l G_m^{\Theta}/(kJ \cdot mol^{-1})$	$(kJ \cdot mol^{-1})$ $S_m^{\Theta}/(J \cdot mol^{-1} \cdot K^{-1})$	
NH ₄ F		cr	-463.96	-348.68	71. 96	
NOCI		g	51. 71	66, 08	261. 69	
NH ₄ Cl		cr	-314.43	-202.87	94. 6	
NH, ClO		cr	-295, 31	-88.75	186. 2	
NOBr		g	82, 17	82. 42	273. 66	
(NH ₄) ₂ SO ₄		cr	-1 180. 85	-901.67	220. 1	
(NH ₄) ₂ S ₂ O ₈		cr	-1 648, 1		2010 - 10 W	
Na		cr	0	0	51. 21	
Na		g	107. 32	76. 761	135. 712	
Na ⁺		R	609, 358		11:89:31:7	
Na+		80	-240, 12	-261.905	59.0	
NaO ₂		cr	-260, 2	-218.4	115. 9	
Na ₂ O		cr	-414. 22	-375.46	75.06	
Na ₂ O ₂		cr	-510, 87	-447.7	95. 0	
NaH		cr	-56, 275	-33, 46	40.016	
NaOH		cr	-425, 609	-379.494	64. 455	
NaOH		ai	-470, 114	-419, 150	48. 1	
NaF		cr	-573, 647	-543, 494	51. 46	
NaCl		cr	-411, 153	-384, 138	72. 13	
NaBr		cr	-361, 062	-348,983	86. 82	
		cr	-287. 78	-286,06	98. 53	
NaI Na ₂ SO ₄ • 10 H ₂ O		cr	-4 327. 26	-3 646. 85	592. 0	
Na ₂ S ₂ O ₃ • 5 H ₂ O		cr	-2 607. 93	-2 229, 8	372.	
NaHSO4 • H2O		cr	-1 421.7	-1 231.6	155.	
NaNO ₂		cr	-358.65	-284.55	103. 8	
	100	cr	-467. 85	-367.00	116. 52	
		cr	-1 917. 40	-1 788, 80	173. 80	
Na ₃ PO ₄	- 1	cr	-3188	-2969.3	270, 29	
Na ₄ P ₂ O ₇		cr	-6 194. 8	-5 540. 8	611. 3	
Na ₅ P ₃ O ₁₀ •6H ₂ O		cr	-2 128. 4	_	_	
NaH ₂ PO ₄ •2H ₂ O		cr	-1 748. 1	-1 608. 2	150. 50	
Na ₂ HPO ₄		10000	-5 297. 8	-4 467. 8	633. 83	
Na ₂ HPO ₄ • 12H ₂ O		cr	-1 130. 68	-1 044. 44	134. 98	
Na ₂ CO ₃	1	cr	-4 081. 32	-3 427. 66	562. 7	
Na ₂ CO ₃ • 10H ₂ O		cr	-4 061. 32 -666. 5	-599.9	103. 76	
HCOONa 甲酸钠	10	cr	-666.5 -950.81	-851.0	103. 76	
NaHCO ₃		cr	-950. 81 -1 603. 3	-1 328. 6	243	
NaCH ₃ CO ₂ • 3H ₂ O Na ₂ B ₄ O ₇ • 10H ₂ O 硼砂		cr	-6 288. 6	-5 516. 0	586	
Ne Ne Ne Ne Ne Ne		g	0	0	146, 328	
Ni		cr	0	0	29, 87	
Ni ²⁺		ao	-54.0	-45.6	-128.9	

				续表	
物质 B 化学式和说明	状	298. 15 K.100 kPa			
	态	$\Delta_l H_m^\Theta / (kJ \cdot mol^{-1})$	$\Delta_l G_m^\Theta / (k J \cdot mol^{-1})$	$S_m^{\Theta}/(J \cdot mol^{-1} \cdot K^{-1})$	
Ni(OH) ₂	cr	-529.7	-447.2	88	
Ni(OH),沉淀的	cr	-669	_	_	
NiCl ₂ • 6 H ₂ O	cr	-2 103. 17	-1 713. 19	344. 3	
NiS	cr	-82. o	-79.5	52. 97	
NiS 沉淀的	cr ₂	-74.4	_	-	
NiSO ₄ •7H ₂ O	cr	-2 976. 33	-2 461.83	378. 94	
Ni(NH ₃) ₆ ²⁺	ao	-630.1	-255.7	394. 6	
NiCO₃	cr	_	-612.5	_	
Ni(CO) ₄	1	-633. o	-588.2	313. 4	
Ni(CO) ₄	g	-602.91	-587.23	410.6	
Ni(CN) ²⁻	ao	367. 8	472. 1	218	
O	g	249. 170	231. 731	161.055	
O ₂	g	0	0	205. 138	
O_3	g	142. 7	163. 2	238. 93	
P白色	cr	0	0	41.09	
P 红色,三斜晶的	cr2	-17.6	-12.1	22. 80	
P 黑色	cr3	-39.3	_	_	
P红色	am	-7.5	_		
PO ₄ -	ao	-1 277.4	-1 018. 7	-222.	
P ₂ O ₂ ⁴	ao	-2 271.1	-1 919. 0	-117.	
P ₄ O ₆	cr	-1640.1	-	-	
P4O10六方晶的	cr	-2 984.0	-2 697. 7	228. 86	
PH ₃	g	5. 4	13. 4	210. 23	
HPO ₄ ²	ao	-1292.14	-1 089. 15	-33.5	
H₂PO₄	ao	-1 296. 29	-1 130. 28	90. 4	
H ₃ PO ₄	cr	-1 279.0	-1 119. 1	110. 50	
H ₃ PO ₄	ao	-1288.34	-1 142. 54	158. 2	
HP ₂ O ₇ ³	ao	-2 274. 8	-1 972. 2	46	
H ₂ P ₂ O ₇ ²	ao	-2 278. 6	-2 010. 2	163	
H ₁ P ₂ O ₇	ao	-2 276. 5	-2 023. 2	213	
	ao	-2 268. 6	-2 032. 0	268	
H ₄ P ₂ O ₇	g	-918.8	-897.5	273. 24	
PF ₃	g	-1 595. 8	-	_	
PF _s	1	-319.7	-272.3	217. 1	
PCl ₃		-287. 0	-267.8	311. 78	
PCl ₃	g	-443.5	_	_	
PCl ₅		-374.9	-305.0	364. 58	
PCl ₅	g	0	0	64. 81	
Pb	80	-1.7	-24. 43	10.5	
Pb2+	cr	-217.32	-187.89	68. 70	
PbO 黄色 PbO 红色	cra	-218.9	- 188. 93	66.5	



续表

物质 B化学式和说明		状	298. 15 K,100 kPa			
		态	$\Delta_{\rm f} H_{\rm m}^{\Theta}/({\rm kJ \cdot mol^{-1}})$	$\Delta_{\rm f}G_{\rm m}^{\Theta}/({\rm kJ}{\cdot}{\rm mol}^{-1})$	$S_{\mathbf{m}}^{\Theta}/(\mathbf{J} \cdot \mathbf{mol}^{-1} \cdot \mathbf{K}^{-1})$	
SnBr ₄	1	cr	-377.4	-350.2	264. 4	
SnS		cr	-100	-98.3	77. 0	
Sr a		cr	0	0	52. 3	
Sr		g	164. 4	130. 9	164. 62	
Sr ²⁺		g	1 790. 54	_	_	
Sr ²⁺		ao	-545.80	-559.84	-32.6	
SrO		cr	-592.0	-561.9	54. 4	
Sr(OH) ₂		cr	-959.0	0.00		
SrCl ₂ a		сг	-828.9	-781.1	114. 85	
SrSO4沉淀的		cr ₂	-1 449.8	-	_	
SrCO3菱锶矿		cr	-1 220.1	-1140.1	97. 1	
Th4+		ao	-769.0	-705.1	422.6	
ThO ₂		cr	-1226.4	-1168.71	65. 23	
Th(NO3)4.5H2O		cr	-3 007.79	-2324.88	543. 2	
Ti		cr	0	0	30. 63	
TiO2+在HClO4(aq)		aq	-689.9	_	_	
TiO2锐钛矿		cr	-939.7	-884.5	49. 92	
TiOz板钛矿		cr ₂	-941.8	_		
TiO₂金红石		cr ₃	-944.7	-889.5	50. 33	
TiO ₂		am	-879		56,136.00	
TiCl ₃	1000	cr	-720.9	-653.5	139. 7	
TiCl ₄		1	-804.2	-737.2	252. 34	
TiCl ₄	4.1-	g	-763.2	-726.7	354. 9	
Tl	8.00	cr	0	0	64. 18	
Tl+	1 6	ao	5. 36	-32.40	125. 5	
Tl ³⁺	on Fil	ao	196. 6	214. 6	-192	
TICI		cr	-204.14	-184.92	111. 25	
TlCl ₃	185	ao	-315.1	-274.4	134	
U ⁴⁺ 未水解的		ao	-591.2	-531.0	-410.	
UO ₂		cr	-1 084. 9	-1031.7	77. 03	
UO2+		ao	-1 019.6	-953.5	-97.5	
UF4		cr	-1 914. 2	-1 823. 3	151. 67	
UF ₆		cr	-2 197. 0	-2 068. 5	227. 6	
UF ₆		g	-2 147. 4	-2 063. 7	377. 9	
v		cr	0	0	28. 91	
vo			-431.8	-404.2		
VO ²⁺		cr ao	-431.8 -486.6	-404.2 -446.4	38. 9	
VO ⁺	2000	ao	-486.6 -649.8	-446.4 -587.0	-133.9 -42.3	
VO ₂ VO ₄ ³		ao	-	-899. O	-42. 3 -	
V ₂ O ₅		cr	-1 550.6	-1 419.5	131.0	
w		cr	0	0	32. 64	

				决权	
物质B化学式和说明	状	298. 15 K,100 kPa			
初與日化字式和说明	态	$\Delta_l H_m^\Theta / (k J \cdot mol^{-1})$	$\Delta_l G_m^\Theta / (k J \cdot mol^{-1})$	$S_m^{\Theta}/(J \cdot \text{mol}^{-1} \cdot \text{K}^{-1})$	
WO ₃	cr	-842.87	-764.03	75. 90	
WO_4^{2-}	ao	-1 075.7	_	<u>.</u>	
Xe	g	0	0	169. 683	
XeF_4	cr	-261.5	(-123)	-	
XeF ₆	cr	(-360)	_	_	
XeO ₃	cr	(402)	_	-	
Zn	cr	0	0	41.63	
Zn ²⁺	ao	-153.89	-147.06	-112.1	
ZnO	cr	-348.28	-318.30	43. 64	
$Zn(OH)_4^{2-}$	ao	_	-858.52		
ZnCl ₂	cr	-415.05	-369.398	111. 46	
ZnS 纤锌矿	cr	-192.63	_	_	
ZnS 闪锌矿	cr ₂	-205.98	-201.29	57.7	
ZnSO ₄ •7H ₂ O	cr	-3 077.75	-2 562. 67	388. 7	
$Zn(NH_3)_4^{2+}$	ao	-533.5	-301.9	301	
ZnCO ₃	cr	-812.78	-731.52	82. 4	

本表数据取自 Wagman D. D et al.,《NBS 化学热力学性质表》刘天和、赵梦月译,中国标准出版社, 1998年6月。括号中的数据取自 Dean J. A. Lange's Handbook of Chemistry 13th ed. 1985。

附表二 某些物质的标准摩尔燃烧焓(298.15K)

物质	$\Delta_{c}H_{m}^{\Theta}/(kJ \cdot mol^{-1})$	物 质	$\Delta_c H_m^{\Theta} / (kJ \cdot mol^{-1})$
H ₂ (g)	-285.83	CH ₃ CHO(1)	-1166.38
C(cr)	-393.51	CH₃COOH(l) 乙酸	-874.2
CO(g)	-282.98	HCOOH(1) 甲酸	-254.62
CH ₄ (g)	-890.36	H ₂ (COO) ₂ (cr) 草酸	-245.6
$C_2H_2(g)$	-1299.58	CH ₃ OH(1) 甲醇	-726.51
C ₂ H ₄ (g)	-1410.94	C ₂ H ₅ OH(1) 乙醇	-1366.82
C ₂ H ₆ (g)	-1559.83	(CH ₃) ₂ O(g) 二甲醚	-1460.46
HCHO(g) 甲醛	-570.77	(C2H5)2O(1) 乙醚	-2723.62
CH ₃ CHO(g) 乙醛	-1192.49	(C ₂ H ₅) ₂ O(g)	-2751.06

