

気体の粘度				
(理科年表 平成25年(机上版), 自然科学研究機構 国立天文台, 丸善出版(株), p.388, 2012年)				
酸化カルシウム (CaO)	s	-635.1	-604.0	39.7
アラレ石 (CaCO ₃)	s	-1207	-1128	89
方解石 (CaCO ₃)	s	-1207	-1129	93
硫酸銅五水和物 (CuSO ₄ · 5H ₂ O)	s	-2280	-1880	300
硫酸銅 (CuSO ₄)	s	-770.0	-660.9	109
赤鉄鉱 (Fe ₂ O ₃)	s	-825.5	-743.6	87.4
磁鉄鉱 (Fe ₃ O ₄ , <i>a</i>)	s	-1121	-1018	146
黄鉄鉱 (FeS ₂)	s	-178.2	-166.9	53.0
硫酸第一鉄 (FeSO ₄)	s	-928.4	-820.9	108
ヒ化ガリウム (GaAs)	s	-71	-67	-
塩化水素 (HCl)	g	-92.31	-95.30	186.8
ヨウ化水素 (HI)	g	26.4	1.6	206.5
硝酸 (HNO ₃)	l	-174.1	-80.8	155.6
水 (H ₂ O)	l	-285.8	-237.2	69.9
硫化水素 (H ₂ S)	g	-20.4	-33.3	205.7
硫酸 (H ₂ SO ₄)	l	-814.0	-690.1	156.9
塩化カリウム (KCl)	s	-436.7	-408.8	82.6
ヨウ化カリウム (KI)	s	-327.9	-323.0	106.3
水酸化カリウム (KOH)	s	-424.7	-379.0	78.9
水酸化マグネシウム (Mg(OH) ₂)	s	-924.5	-833.6	63.2
硫酸マグネシウム (MgSO ₄)	s	-1285	-1170	92
アンモニア (NH ₃)	g	-45.9	-16.4	192.3
塩化アンモニウム (NH ₄ Cl)	s	-314.6	-203.2	95
硫酸アンモニウム ((NH ₄) ₂ SO ₄)	s	-1181	-901.9	220
一酸化窒素 (NO)	g	90.3	86.6	210.7
二酸化窒素 (NO ₂)	g	33.2	51.3	240.0
一酸化二窒素 (N ₂ O)	g	82.1	104.2	219.7
塩化ナトリウム (NaCl)	s	-411.1	-384.0	72.1
水酸化ナトリウム (NaOH)	s	-426.4	-380.2	64.5
オゾン (O ₃)	g	142.7	163.2	238.8
三塩化リン (PCl ₃)	l	-319.7	-272.4	217
硫化鉛 (PbS)	s	-100.4	-98.7	91
シラン (SiH ₄)	g	30.5	55.2	204.5
二酸化硫黄 (SO ₂)	g	-296.8	-300.2	248.1
三酸化硫黄 (SO ₃)	l	-441.0	-368.4	95.6
アセチレン (C ₂ H ₂)	g	226.7	209.2	201
アセトン (CH ₃ COCH ₃)	l	-248.1	-155.4	200
エタノール (C ₂ H ₅ OH)	l	-277.0	-174.1	161
エタン (C ₂ H ₆)	g	-84.7	-32.9	229.5
エチレン (C ₂ H ₄)	g	52.3	68.1	219.5
オクタン (CH ₃ (CH ₂) ₆ CH ₃)	l	-250.0	6.5	360.8
ギ酸 (HCOOH)	l	-424.8	-361.5	129.0
オルト・キシレン (<i>o</i> -C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂)	l	-24.4	110.5	244.3
メタ・キシレン (<i>m</i> -C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂)	l	-25.4	107.7	252.2
パラ・キシレン (<i>p</i> -C ₆ H ₄ (CH ₃) ₂)	l	-24.4	110.0	247.7
クロロホルム (CHCl ₃)	l	-132.2	-71.8	203
酢酸 (CH ₃ COOH)	l	-484.1	-389.3	160
酢酸エチル (CH ₃ CO ₂ C ₂ H ₅)	l	-479.0	-332.7	259
1,4 - ジオキサン (C ₄ H ₈ O ₂)	l	-353.6	-188.1	194.4
シクロヘキサン (C ₆ H ₁₂)	l	-156.2	26.7	204.3
1,2 - ジクロロエタン (ClCH ₂ CH ₂ Cl)	l	-165.0	-79.5	208.5
トルエン (C ₇ H ₈)	l	12.0	113.8	221.0
プロピレン (C ₃ H ₆)	g	20.4	62.7	265.2
ヘキサン (C ₆ H ₁₄)	l	-198.8	-4.4	296.0
ベンゼン (C ₆ H ₆)	l	49.0	124.4	173.3
メチルアルコール (CH ₃ OH)	l	-238.6	-166.2	126.7
メタン (CH ₄)	g	-74.9	-50.8	186.3

標準生成エンタルピー- $\Delta_f H^\circ$, 標準生成ギブズエネルギー- $\Delta_f G^\circ$, および標準エントロピー- S°				
(理科年表 平成25年(机上版), 自然科学研究機構 国立天文台, 丸善出版(株), pp.503-504, 2012年)				
標準圧力 ¹⁾ 下の安定な単体より下記の物質を生成する際のエンタルピー変化 $\Delta_f H^\circ$, ギブズエネルギー変化 $\Delta_f G^\circ$, ならびに当該化合物の標準状態でのエントロピー S° を示す(25°Cでの値)。 gは気体: lは液体: sは固体。				
物質	状態	$\Delta_f H^\circ$ kJ·mol ⁻¹	$\Delta_f G^\circ$ kJ·mol ⁻¹	S° J·K ⁻¹ ·mol ⁻¹
アルミナ (Al ₂ O ₃)	s	-1675	-1582	50.9
ジボラン (B ₂ H ₆)	g	35.6	86.6	275.8
ダイヤモンド (C)	s	1.897	2.900	2.38
フラーレンC ₆₀ (C)	s	0.954	1.715	8.93
四塩化炭素 (CCl ₄)	l	-135.4	-65.27	51.67
硫化カドミウム (CdS)	s	-161.9	-156.5	65
一酸化炭素 (CO)	g	-110.5	-137.2	197.56
二酸化炭素 (CO ₂)	g	-393.5	-394.4	213.6
二硫化炭素 (CS ₂)	l	89.70	65.27	151.3
塩化カルシウム (CaCl ₂)	s	-795.8	-748.1	105

1) 標準圧力はこれまで1気圧 (101 325Pa) が選ばれていたが, SI単位の普及とともに10⁵Pa (= 1 bar) に改められた。固体, 液体状態に対してはほとんど数値は変わらないが, 気体状態に対する S° , $\Delta_f G^\circ$ は多少の変更を伴うことになる。