

各成分の標準生成ギブズエネルギーのまとめ ※キロ (k) がついていることに注意。

水中のイオン成分		固体や 分子	
	(kJ/mol)		(kJ/mol)
Al ³⁺	-485	CO ₂	-394.4
Ca ²⁺	-553.6	CaCO ₃	-1128.8
Cu ²⁺	+65.5	CaCl ₂	-748.1
Fe ²⁺	-78.9	CuCl ₂	-161.7
Fe ³⁺	-15.4	FeCl ₂	-302.38
H ⁺	0	FeCl ₃	-333.98
K ⁺	-283.3	Fe ₂ O ₃	-743.6
Mg ²⁺	-454.8	Fe(OH) ₃	-696.6
Mn ²⁺	-228.1	FeS	-100.4
NH ₄ ⁺	-79.31	FeS ₂	-166.9
Na ⁺	-261.9	H ₂ O	-237.18
CO ₃ ²⁻	-527.8	H ₂ S	-33.28
Cl ⁻	-131.2	Mg(OH) ₂	-833.58
HCO ₃ ⁻	-586.8	Mn(OH) ₂	-615
HS ⁻	+12.08	MnO ₂	-465.17
I ⁻	-51.57	Mn ₂ O ₃	-881.2
I ₃ ⁻	-51.4	NH ₃	-16.38
IO ₃ ⁻	-128	NaCl	-384.04
NO ₂ ⁻	-32.2	CH ₄	-50.79
NO ₃ ⁻	-108.7	ホルムアルデヒド (CH ₂ O) (水溶液中)	-129.7
OH ⁻	-157.2	水中のガス	
PO ₄ ³⁻	-1019	I ₂	+16
SO ₄ ²⁻	-744.5	O ₂	+16.3
S ₂ O ₃ ²⁻	-522.5	CO ₂	-386
S ₂ O ₄ ²⁻	-600.4	CH ₄	-34.39
S ₄ O ₆ ²⁻	-1060	H ₂ S	-27.87

文献により値が若干異なる。同じ成分でも、水中に溶存しているのか、固体なのか、気体かなど存在状態で値が異なる。上記は丸善化学便覧（北大図書館 HP より電子版閲覧可）、S₄O₆²⁻は Cobble et al. (1972) Inorganic Chemistry 11(7) 1669-1674 を引用。水中の I₂ は Scientific Tutor のホームページ (<http://scientifictutor.org/1810/chem-table-gibbs-free-energy-of-formation/>) より