

(117) キルド炭素鋼の硫化物およびセレン化物系
今在物、挙動に関する基礎研究

金松技術研究所 平井春彦 東大工 工博 荒木透

“ 化原宣泰 ”

緒言；含硫鋼および含硫黄-セレン鋼中に生成する硫化物、硫-セレン化物、型態粒度、組成などに及ぼす C, Si, O, 鋼中の複合条件、凝固速度の影響を 500 gr 小鋼塊を用いて調べた。

方法；実験装置および溶解方法は従来⁽¹⁾⁽²⁾と同様である。溶解試料、分析結果および今在物の型態を表 1 に示す。このうち 1a~6b の試料は溶湯、電磁的搅拌を押しき

表 1 各試料の分析結果

試料	C	Si	Mn	S	Se	O	型態 記述	試料	C	Si	Mn	S	Se	O	型態 記述
1a-T	0.12	-	0.75	0.25	-	0.004	主I型	1a-T	0.01	-	1.02	0.26	-	0.002	主I型
-B	0.11	-	0.83	0.25	-	0.004	"	-B	0.01	-	1.00	0.22	-	0.00	"
1b-T	0.11	-	0.84	0.28	-	0.003	"	1b-T	0.04	-	1.13	0.22	-	0.004	"
-B	0.10	-	0.68	0.23	-	0.003	"	-B	0.04	-	1.16	0.24	-	0.005	主I型
2a-T	0.13	0.35	0.68	0.21	-	0.009	"	2a-T	0.03	0.29	1.14	0.29	-	0.00	主I型
-B	0.13	0.34	0.73	0.21	-	0.005	"	-B	0.09	0.30	1.08	0.34	-	0.003	"
2b-T	0.11	0.36	0.79	0.22	-	0.003	"	2b-T	0.11	0.30	1.23	0.38	-	0.001	"
-B	0.11	0.30	0.80	0.22	-	0.003	"	-B	0.12	0.30	1.21	0.38	-	0.002	"
3a-T	0.14	0.32	0.72	0.08	0.16	0.005	"	3a-T	0.10	0.29	1.14	0.10	0.12	0.003	主I型
-B	0.14	0.30	0.71	0.068	0.02	0.003	"	-B	0.09	0.29	1.10	0.10	0.11	0.002	"
3b-T	0.13	0.32	0.75	0.072	0.09	0.005	"	3b-T	0.14	0.30	1.31	0.10	0.16	0.002	"
-B	0.13	0.31	0.75	0.070	0.12	0.005	"	-B	0.24	0.30	1.23	0.11	0.14	0.002	"
4a-T	0.35	-	0.71	0.26	-	0.002	"	4a-T	0.29	-	1.03	0.27	-	0.001	主I型
-B	0.34	-	0.74	0.26	-	0.001	主I型	-B	0.31	-	1.07	0.25	-	0.001	"
4b-T	0.37	-	0.78	0.25	-	0.002	主I型	4b-T	0.32	-	1.26	0.27	-	0.001	"
-B	0.36	-	0.69	0.23	-	0.002	主I型	-B	0.33	-	1.24	0.25	-	0.001	"
5a-T	0.36	0.31	0.69	0.23	-	0.003	主I型	5a-T	0.35	0.29	1.08	0.41	-	0.001	"
-B	0.37	0.29	0.66	0.16	-	0.002	"	-B	0.35	0.28	1.08	0.42	-	0.001	"
5b-T	0.35	0.28	0.71	0.16	-	0.008	"	5b-T	0.33	0.28	1.20	0.42	-	0.002	"
-B	0.41	0.29	0.73	0.19	-	0.003	"	-B	0.34	0.28	1.21	0.45	-	0.001	"
6a-T	0.34	0.30	0.57	0.056	0.10	0.002	"	6a-T	0.29	0.29	1.09	0.11	0.12	0.001	主I型
-B	0.33	0.27	0.58	0.053	0.10	0.002	"	-B	0.35	0.29	1.06	0.10	0.12	0.001	"
6b-T	0.37	0.28	0.73	0.065	0.12	0.001	"	6b-T	0.35	0.26	1.13	0.13	0.17	0.004	"
-B	0.38	0.28	0.72	0.063	0.12	0.003	"	-B	0.36	0.26	1.16	0.13	0.18	0.005	"

ため黒鉛円筒アルツボを用い、S1a~S6b は、黒鉛円筒を除き充分に搅拌を与えた試料である。また兩溶解法 1~3 は低炭素系、4~6 は高炭素系試料であり、1, 4 は Si 添加、2, 5 は Si 添加試料であり、3, 6 は S, Se 複合添加試料である。各試料 T, B 部について硫化物、硫-セレン化物の型態、MnS, FeS などの析出割合と析出位置、今在物粒度、および E.P.M.A. による各種型態の今在物の同定を行った。

結果； 1) 1a~6b の試料は殆ど I 型硫化物であるが、S1a~S6b 試料は Se 添加試料を除いた他の試料も大部分が共晶型硫化物である。これは主として溶鋼中の酸素量によるものと思われる。Se 添加試料では酸素量に関係なく I 型硫化物の析出している。2) Se 添加試料を除いた高炭素の試料程析出 FeS 量が多い。この傾向は共晶型析出の搅拌試料において特に著しい。3) I 型硫化物析出試料では、Si 添加試料は無添加のものに比べ硫化物粒度が大である。これは酸素量がほぼ等しい若干の試料についてサンプル分析の結果、Si 添加試料の方が SiO_2 , Al_2O_3 が高値を示している事から Si に対する酸素などの影響が加わっていると思われる。4) E.P.M.A. による各種型態の今在物同定結果についても検討した。

1) 平井、荒木、松隈、小島；鉄と鋼, 51(1965)P.272. 2) 荒木、平井、小島；鉄と鋼, 52(1966)P.24