

(討11) 鉄のさびについて

東北大学金属材料研究所 ○下平三郎 末高 浩 菅原英夫 滝本功二

1. まえがき

耐候性鋼の主要合金元素がCuとPであることはすでに工業的に確立されているが、これらの元素の防食作用の機構は未だあきらかではない。CuとPの作用に関する研究の一歩として、軟鋼と耐候性鋼のさびの構造をしらべることにした。測定には電子回折法と赤外分光法を用いた。

2. 実験

(1) 合Cu軟鋼の初期のさび

(i) 試料組成(%) 表1

No.	C	Si	Mn	P	S	Cu	Ni	Cr
1	0.122	0.13	0.40	0.005	0.005	trace	0.004	0.007
2	0.166	0.12	0.40	0.005	0.006	0.047	0.004	0.007
3	0.177	0.12	0.40	0.005	0.006	0.185	0.004	0.007
4	0.113	0.14	0.35	0.005	0.005	0.330	0.004	0.006
5	0.115	0.12	1.40	0.005	0.006	0.565	0.004	0.007
6	0.099	0.12	0.42	0.005	0.110	trace	0.004	0.006
7	0.116	0.15	0.42	0.005	0.015	0.345	0.004	0.007

(ii) 屋外ばく露試験

(a) 大気の清浄な郊外地区、冬、60日、試料No.1～No.7

Cuを多く含むNo.6、No.7鋼が最も早くさび始めだが最終的には、いずれも外観は同様になり、茶褐色を呈し、合Cu鋼(No.5)のさびの主成分は γ -FeOOHであった。

(b) 鉄道沿線地区、冬、60日、試料No.1～No.7。

外観はいずれも同様に黒褐色を呈し、激しくさびて鋼組成の差は認められないさびの主成分は α -FeOOHであった。

(iii) 実験室でのばく露試験

(a) 10^4 ppm H_2SO_4 水溶液に接した大気相中、 $20^\circ C$ 、15日、試料No.5(合Cu鋼)

外観は始め黒色になり、次に赤褐色になり、このさびは剥離しやすく、その下のさびは黄褐色を呈した。

さび外層の主成分は γ -FeOOH、さび内層の主成分は α -FeOOHと γ -FeOOHであった。

(b) 10^4 ppm H_2SO_4 水溶液に接した大気相中 $30^\circ C$ 、2 hr. 次に飽和湿度で7日、試料No.5(合Cu鋼)

さびの主成分は α -FeOOHと γ -FeOOHがほぼ等量であった。

(c) 10^4 ppm H_2SO_4 水溶液に接した大気相中 $30^\circ C$ 、2 hr. 次に清浄な乾燥空气中に、 $30^\circ C$ 、7日、試料No.5(合Cu鋼)

さびの主成分は γ -FeOOHが多く、 α -FeOOHは少ない。

(d) 10^3 ppm H_2SO_4 水溶液に接した大気相中 $30^\circ C$ 、30日、試料No.5(合Cu鋼)ではさびの主成分は、 γ -FeOOHが非常に多く、 α -FeOOHは少ない。

No.1およびNo.6鋼では、さびの主成分は γ -FeOOHと α -FeOOHが等量存在した。

(iv) 電気化学的分極特性、試料No.1～No.7

空気飽和の 5% H_2SO_4 および 5% $H_2SO_4 + 1000 \text{ ppm } H_2O_2$ 水溶液中で分極曲線を測定した。

(A) H_2SO_4 は各試料ともアーノードならびにカソード復極作用がいちじるしい。

(B) H_2SO_4 を含む場合に、Cu を含む鋼はカソード分極が最も大きく、S を多く含む鋼はカソード分極が最も小さい。

(2) 海岸で約 95 年間使用された鍛鉄丸棒のさび。

(i) 鍛鉄地金の組成(%) 表 2. (ii) 使用状態

C	Si	Mn	S	P
0.0158	0.14	0.03	0.019	0.450

海岸の構造物の部分品として約 95 年間刃用にさらされ使用された。直徑約 20 mm の丸棒である。塗装を施して使用したものと思われるが塗料物質は検出されない。

(iii) さびの化学分析値(%) 表 3.

C	Si	Mn	S	P	Cu	Fe	錆物	純銹	余分
0.28	0.42	0.01	0.056	0.34	0.030	0.044	PP.73	7.24	1.08

(iv) さびの外観

さびは固く密着していて、黄褐色、

茶褐色、黒青色を帯びた褐色あるいは白色の各部分からなりたっている。

切断面を光学顕微鏡で観察した。さびの厚さは数 mm 以上の部分もあり、潮風の方向による結果と思われるが、丸棒の直徑自 19 mm 程度の部分と 10 mm 以下の部分がある。さびは層状組織をなし、1 層の厚さ自 1 mm 程度で、12 層におよぶ部分もある。

図 1 さび 各層の境界は顯著性がわろく、この部分から剥離する。さびの各層の内部はあわむ黒色、境界は赤褐色、黄褐色あるいは白色を呈し、黒色部分は顯著性、連続性共に良好であるが黄褐色、赤褐色部分は脆い。

(v) さびの主成分 表 4

さびの色	さびの物質
赤褐色	γ -FeOOH と α -FeOOH を主とする。少量の結合水を含む。
黄褐色	大部分が β -FeOOH である。微量成分として γ -FeOOH, α -FeOOH を含む。
茶褐色	Fe_2O_3 と α -FeOOH が主であり、 γ -FeOOH を少量含む。
黒色	Fe_2O_3 と α -FeOOH が主であり、 γ -FeOOH を微量含む。

(3) 電解鉄の初期のさび

(i) 試料組成(%) 表 5

試料	C	Si	Mn	P	S	Cu	Ni	Cr	余分
電解鉄	0.003	0.003	0	0.002	0.013	0.003	0.007	-	1.02
軟鋼	0.035	0.002	0.25	0.008	0.008	-	0.025	0.017	0.0003

(ii) 屋外暴露試験

(A) 郊外の住宅地区、203 日、電解鉄、軟鋼。

さびの主成分はいすれも γ -FeOOH で、少量の α -FeOOH が含まれる。 α -FeOOH は金属面に近い部分に存在する。

(B) 製鋼工場敷地内 203 日、電解鉄、軟鋼。

さびの主成分はいすれも γ -FeOOH で少量の α -FeOOH が含まれる。 α -FeOOH は下層部と表層部に存在する。工場地区と住宅地区の差としては、工場地区では α -FeOOH の量が多くなり、また硫酸塩あるいは硝酸塩の存在量も住宅地帯より多い。

(iii) 実験室における実験

(A) 蒸溜水 200 cc 中に浸漬、プラスコ密閉、室温、軟鋼。

さびの主成分；15日、 Fe_3O_4 、90日、大部分は Fe_3O_4 で、少量の $\gamma\text{-FeOOH}$ 、微量の $\alpha\text{-FeOOH}$ を含む。115日、 $\gamma\text{-FeOOH}$ が Fe_3O_4 より多い。

(b) 酸素を除去した蒸溜水中に浸漬、室温、40日、軟鋼。

さびの主成分は $\gamma\text{-FeOOH}$ である。

(c) 蒸溜水200cc中に浸漬、フラスコ開放、室温、軟鋼。

さびの主成分；2日、大部分は $\gamma\text{-FeOOH}$ 、少量の $\alpha\text{-FeOOH}$ を含む。40日、115日、変化なし。

(d) (c)の実験でフラスコの底に落ちたさび、90日。

さびの主成分は Fe_3O_4 であるが相当量の $\alpha\text{-FeOOH}$ および $\gamma\text{-FeOOH}$ を含む。

(d) 耐候性鋼の初期のさび

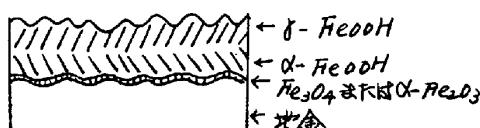
(i) 試料組成(%) 表6

C	Si	Mn	P	S	Cu	Cr	Mo
0.12	0.38	0.47	0.066	0.005	0.28	0.59	0.30

大気汚染の最も激しい工場地帯に約6ヶ月間屋外ばく露した試験片の表面の

さびの主成分は次のようである。

図2



(四式的)

SiO_2 または SO_4^{2-} が存在し、吸着水も認められる。

(e) 耐候性鋼のさび

(i) 試料組成(%) 表7.

試料	C	Si	Mn	P	S	Cu	Ni	Cr	Nb
耐候鋼	0.10	0.66	0.58	0.130	0.016	0.40	0.41	1.23	0.052
軟鋼	0.18	0.03	0.59	0.24	0.024	0.07	0.03	0.03	-

(ii) 屋外ばく露試験

(a) 大都市の海岸に近い場所、大気汚染の程度； $1.33 \text{ SO}_3 \text{ mg}/100 \text{ cm}^2 \cdot \text{day}$.

(b) 12ヶ月ばく露。

さびの主成分は耐候性鋼と軟鋼で差は認められない。さびの外層と内層と同様 $\gamma\text{-FeOOH}$ と $\alpha\text{-FeOOH}$ からなる。 Fe_3O_4 は確認されない。

軟鋼、30°傾斜；表面のさびの主成分は $\alpha\text{-FeOOH}$ と $\gamma\text{-FeOOH}$ がほぼ等量に存在する。相当量の H_2O を含む。 SiO_2 または SO_4^{2-} を含む。 Fe_3O_4 が存在するかもれない。裏面のさびの主成分は $\alpha\text{-FeOOH}$ が $\gamma\text{-FeOOH}$ よりやや多い。 SiO_2 または SO_4^{2-} が表面よりやや多い。相当量の H_2O を含み、 Fe_3O_4 が存在するかもれない。

耐候性鋼、30°傾斜；表面、裏面共に同様でさびの主成分は $\alpha\text{-FeOOH}$ と $\gamma\text{-FeOOH}$ がほぼ等量存在し、 H_2O は軟鋼より多い。 SiO_2 または SO_4^{2-} が存在し、 Fe_3O_4 も存在するらしい。

(iii) 43ヶ月ばく露

軟鋼、30°傾斜；表面は12ヶ月ばく露と変らない。裏面ではさびの主成分は $\alpha\text{-FeOOH}$ となり、 $\gamma\text{-FeOOH}$ はその数分の一程度である。

耐候性鋼、30°傾斜、表面は12ヶ月ばく露と変らない。裏面ではさびの主成分は $\alpha\text{-FeOOH}$ となり、 $\gamma\text{-FeOOH}$ はその数分の一程度となり、 H_2O も多い。

(4) 大都市郊外の山中、垂直、12ヶ月ばく露

軟鋼、さびの主成分は $\alpha\text{-FeOOH}$ と $\beta\text{-FeOOH}$ がほぼ等量存在する。少量の H_2O 、他に少量の SiO_2 または AlO_4^{2-} をふくむ。 Fe_3O_4 が存在するかもしれない。

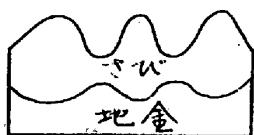
耐候性鋼、さびの主成分は $\beta\text{-FeOOH}$ が $\alpha\text{-FeOOH}$ より多い。少量の H_2O 、 SiO_2 または AlO_4^{2-} をふくみ、 Fe_3O_4 が存在するらしい。

海岸でも山中でも軟鋼、耐候性鋼共にさびの主成分は $\alpha\text{-FeOOH}$ と $\beta\text{-FeOOH}$ であるが、 $\alpha\text{-FeOOH}$ は裏面に多く、耐候性鋼では $\beta\text{-FeOOH}$ が $\alpha\text{-FeOOH}$ より多い。

(C) さびの外観

耐候性鋼は軟鋼より、さびの表面のおうとつが細かく、また地金のおうとつも細かい傾向を示す。

図3.



軟鋼(図式的)



耐候性鋼(図式的)

3.まとめ

- (1) 大気ばく露における鉄さびの主成分は $\beta\text{-FeOOH}$ と $\alpha\text{-FeOOH}$ である。
- (2) 条件によって Fe_3O_4 、 $\beta\text{-FeOOH}$ を生じる。
- (3) SiO_2 、 AlO_4^{2-} も少量ふくまれる。(4) H_2O は結合水、吸着水として相当量ふくまれる。(5) 耐候性鋼では $\beta\text{-FeOOH}$ が $\alpha\text{-FeOOH}$ より多い。
- (6) 耐候性鋼と軟鋼の最大の差異はさびの粒子の粗さである。耐候性鋼は細かく、軟鋼は粗い。

耐候性鋼はCuをふくむために局部電池が微細かつ均一に分布する。したがってさび粒子が細くなり、さび層内の隙間(細孔)が微小でかつ経路が長くなるために、細孔を通じての、 H_2O 、 O_2 、 Fe^{2+} イオンなどの拡散速度が軟鋼の場合よりも小さくなるものと考えられる。

(7) Pはいったん溶出すれば PO_4^{3-} イオンとなるのでリン酸塩を生じて細孔中の拡散を抑制する働きをするものと考えられる。

(8) 耐候性の律速段階はさび層内の細孔における拡散であって、細孔の性質はCu、Pなどによって影響されるが、さび物質の種類には影響されないようである。

おわりに貴重な試料を御提供下さった各位にあつく御礼申し上げる。