

(695) H₂S-C 1-環境中ステンレス鋼
耐食性へのNiおよびMoの効果

東京大学工学部 辻川茂男

川崎製鉄(株)技術研究所 ○上杉康治

1. 緒言 高濃度のH₂Sを含む塩化物環境であるサワー油・ガス井用材料としてCr, Ni, Mo量の高いステンレス鋼やNi基合金が使用され始めている。これら合金中のNi, Moの役割を検討するために、系統的なすきま腐食再不動態化電位(E_R, Crev, 以下E_R)の測定を行なった。

2. 実験方法 用いた試料は高純度フェライト系ステンレス鋼である

19Cr+(0~3)Ni, 19Cr+2Mo+(0~3)Ni, Type 444, 25Cr+(0~4)Mo鋼および高Ni合金4種(ハスティロイC-4, 同G, インコロイ825, カーペンタ-20Cb3)である。

試験溶液は80°Cの3%NaCl水溶液で、これにN₂+H₂Sの混合ガス(H₂S分圧P_{H2S}=0~0.1atm, 全圧1atm)を通した。E_Rの測定は既報の手法によった。すきまは内径1.0, 外径2.0mmΦの環状金属/金属-すきまである。

3. 実験結果

25Cr+(0~4)Mo鋼のE_RとP_{H2S}との関係をFig. 1に示した。0~2%Moまでの各鋼の挙動には明瞭な臨界H₂S分圧(P_{H2S*})がみられ、P_{H2S*}はMo量の増加とともに高くなる。当該のP_{H2S}がP_{H2S*}より低い(○印)か高い(●印)かをP_{H2S}-Mo量図中に記入し、両者の境界としてのP_{H2S*}のMo量依存性をFig. 2にまとめた。高Ni合金の結果も併記している。Moは著しくP_{H2S*}を高める効果をもちP_{H2S*}=1atmを約6%Moで達しうると推定できる。MoはE_Rを貴化する効果も有するがFig. 1中の鋼はそのE_Rが不動態化鋼電位(E_{SP}=-0.25V)より卑であることからすきま腐食の発生を免がれない。

19Cr+xNi鋼(A, A'), 19Cr+2Mo+xNi鋼(B, B')におけるE_RとNi量との関係をFig. 3に示す。A, BはP_{H2S}<P_{H2S*}, A', B'はP_{H2S}>P_{H2S*}での値である。Type 444, 高Ni合金の値もほぼB, B'の上または延長上にある。A→Bの貴化がMoの寄与で、15%Moを含むC-4はさらに高いE_R値を示している。Niの役割はE_Rを貴にすることである。Bグループ(P_{H2S}<P_{H2S*}での19Cr-2Mo鋼)ではNi量1%以上でE_RはE_{SP}をこえる。しかしB'グループ(P_{H2S}>P_{H2S*}での19Cr-2Mo鋼)では50%Niでも不十分で、E_{SP}をこえるE_Rをうるためにはさらに高い(7~8%以上)Mo量が必要と推定される。

以上のように、与えられたP_{H2S}下での耐すきま腐食性に必要なNi, Mo量は、E_RがE_{SP}をこえるに必要な値として求めることができる。

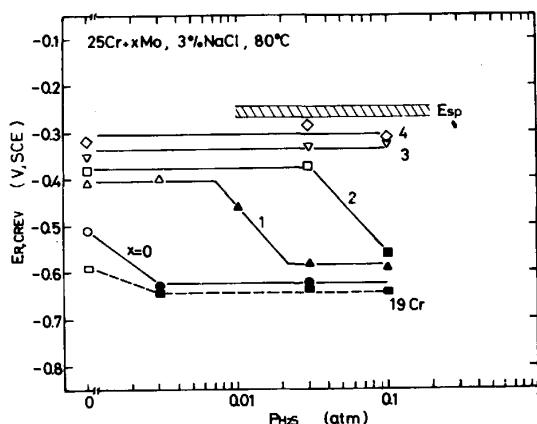


Fig. 1 P_{H2S} dependency of E_R, Crev for 25Cr+xMo(x=0~4) steels.

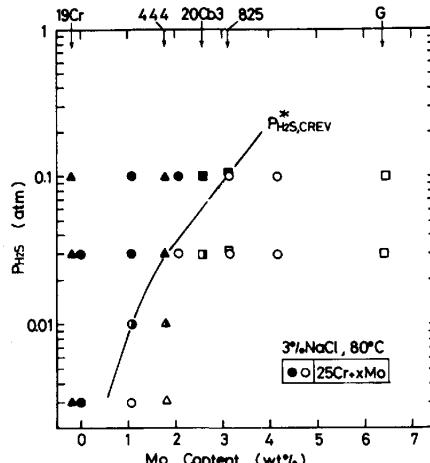


Fig. 2 P_{H2S*} as a function of %Mo.

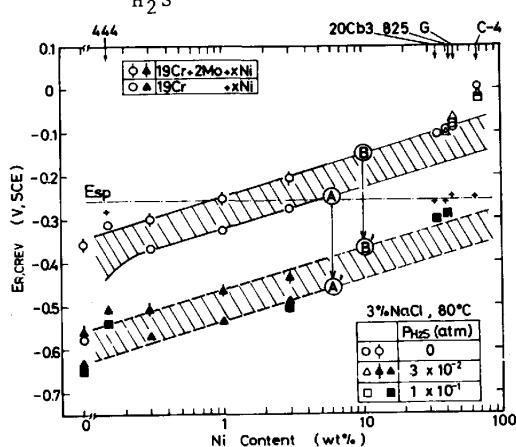


Fig. 3 Effect of Ni content on E_R, Crev.