

(316) CO-CO₂混合ガスによる高張力鋼の応力腐食割れ

日本钢管(株) 技術研究所 谷村昌幸 ○西村隆行
中沢利雄

1. 緒言: CO-CO₂- α 系の応力腐食割れは化学プラント機器、都市ガスライン、混合ガスボンベなどで報告されている。⁽¹⁾ 高圧ガス保安協会のCO委員会はボンベ材の応力腐食割れの研究に取組んでいる。我々は本委員会の研究の一環として、一部の実験を担当、更にはそれに関連した実験も実施し、この系での応力腐食割れの問題解決にあたってきた。ここでは、材料、混合ガス圧、試験片形状などと応力腐食割れとの関係および割れの機構、材料面での防止方法を報告する。

2. 試験方法: 高張力鋼系ボンベ材の0.4%C-1.5%Mn系および0.3%C-0.8%Cr-0.15%Mo系の素管を供試材とし、素管内面の円周方向に引張応力が付加できるような100×10×3mmの板状試験片(平滑、Vノッチ付、スケール付の3種類)を採取し、U曲げまたは4点支持曲げで所定の応力を付加した。使用ガスは主として高千穂化学工業製の65%CO-35%CO₂の混合ガスである。この混合ガスを少量の水を入れたステンレス製オートクレープ中に導入したが、試験片は水には接触しないような位置に固定した。試験温度は20°C、試験期間は4週間である。また、割れの検査は高応力部について400倍の顕微鏡観察で判定した。

3. 試験結果: 試験結果の一例を表1に示す。材料の強度、付加応力が増大するほど割れやすく、またスケール付は研磨材より割れやすい。ガス圧の影響は20°C恒温試験では4気圧まで割れを発生するが、混合ガス導入後一昼夜40°C、保持後20°Cでの恒温試験をすると2気圧まで割れを発生した。しかし、2気圧以下の低圧の実験は実施しなかったので、割れ発生の最低圧力は明らかでない。割れは結晶粒内型の枝分れの著しいものであった。この割れはCO-CO₂-H₂O-Fe系で生成した蟻酸によるものとする考え方も提案⁽²⁾されたので、蟻酸濃度を変えた実験を行なった結果、0.1%蟻酸で割れることが明らかになったが、割れの形態が非常に異なっていた。そこで、0.1%蟻酸中と8気圧のCO-CO₂の水溶液中で白金電極を対極として0.1mA/cm²の陽分極または陰分極を行なって割れ試験を実施した。その結果、蟻酸中では水素脆性割れであり、CO-CO₂-H₂O系は応力腐食割れであることが明らかになった。CO-CO₂-H₂O系の場合、高強度材になれば、水素脆性でも割れるが割れの形態は異なっていた。また、材質面よりの防止方法として、各種のCr-Mo鋼とステンレス鋼について割れ試験を実施したが7%Cr以下の低Cr鋼では割れを発生したが、9%Cr以上の高Cr鋼とステンレス鋼は割れを発生しなかった。

文献(1): 小若、永田 防食技術 Vol 21, (1972) P 160, Brown 他 Corrosion Science Vol 10 (1970) P 547 など

文献(2): CO委員会 表1 鋼種、強度、試験片形状と応力腐食割れの関係(16気圧試験)

資料No 21
(1971)

鋼種	引張強さ Kg/mm ²	U曲げ	ノッチ付			スケール付		
			σ_Y	0.75 σ_Y	0.5 σ_Y	σ_Y	0.75 σ_Y	0.5 σ_Y
C-Mn系N	74.8	×	○	○	○	×	×	○
C-Mn系QT	80.8	×	×	×	○	×	—	×
C-Cr-Mo系QT	89.0	×	×	×	○	×	×	×
C-Cr-Mo系QT	104.9	×	×	×	×	×	×	×

O : 割れ認めず X : 割れ

N : 焼ならし QT : 焼入れ焼戻し σ_Y : 降伏点