

(160) 超合金の He 中での腐食について

新日本製鐵 八幡技術研究所 ○神原瑞夫, 番野郁男
関野昌蔵

1. 緒言: 原研はプロセスヒートとして利用出来る超高温ガス炉の開発を推進している。この炉の開発の成否は耐熱材料の有無にかかっているといわれている。この耐熱部にいかなる材料を適用したら良いかを学振を中心になって検討を進めているが、He 中での腐食についてはほとんどわかっていない。そこで He 中での腐食について空気中、CO + H₂ 中腐食と比較しながら合金元素の影響を検討した。

2. 実験方法: 表 1 に示す成分範囲をもつ合金 40 種を 20 kg VIM 溶解し、10 kg 鋼塊に鋸込んだ。

この材料から 2 × 20 × 30 mm を切出して腐食試験片にした。腐食試験は 99.995% の純度をもつ He が

0.3 l/min の速度で流れている 1000°C のマッフル炉内で 600 時間試験した。又一部の合金について 1000°C の静止空気中および 0.3 l/min の流速をもつ CO + H₂ 中で 600 時間酸化試験した。試験後酸化層表面を X 線解析、断面を EPMA 分析、内部酸化層深さおよび断面硬度を測定した。

3. 実験結果: 図 1 に He,

空気、CO + H₂ 中の腐食試験結果を示す。He 中の腐食は他の雰囲気に比較して大きい。この腐食生成物を EPMA 分析した結果を図 2 に示す。

He 中酸化の酸化層は表面から順に Cr, Ti, Co, Ni を含む酸化層、Al 単独の酸化層、地から構成され

ている。これに反し、空気中、CO + H₂ 中では表面に Al, Cr の保護被膜が形成され、そのすぐ下は地になっている。

4. 考察: He 中では一般に腐食はおこらないと考えられるが、微量に含まれる CO, CO₂, H₂, H₂O によって酸化がおこる。He 中の腐食生成物は空気中と異なり 2 相から出来ている。一般にこの種の酸化膜は多孔質で保護被膜にはならないと考えられている。この酸化生成物の違いは酸素分圧の差によっていると考えられるが、J. F. Watson 等によると酸素の絶対量は酸化に対して重要でなく、CO/CO₂, H₂O/H₂ の比が重要であるといっている。特に浸炭、酸化雰囲気の場合にこの酸化が激しいといっている。

R.A.U.Huddle 等によると He 中腐食に対し、Cr, Al が悪く、Co, Mo, W 等がいいといっている。この結果は我々の結果と一部でことなっている。これは主にガス組成の違いによると考えられる。He 中の不純ガス組成の影響についてはもっと系統的な試験が必要と考えられる。

5. 結論: He 中での防食に対する合金元素の働きは He 純度によって異なる。不純ガス分の影響を系統的に検討し明らかになるとともに、高温ガス炉で考えられる He 組成にそった研究が必要と考えられる。

表 1 供試材の化学成分範囲 (w/o)

C	Si	Mn	Ni	Cr	Co	Mo	Al	Ti
0.02~ 0.10	0.04~ 1.05	0.04~ 1.00	Bal.	10.0~ 26.0	0~ 20.0	0~ 20.0	0~ 5.40	0~ 4.50

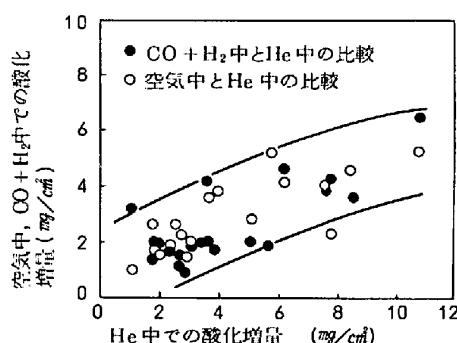


図 1. He 中の酸化重量と空気中 CO + H₂ 中での酸化重量

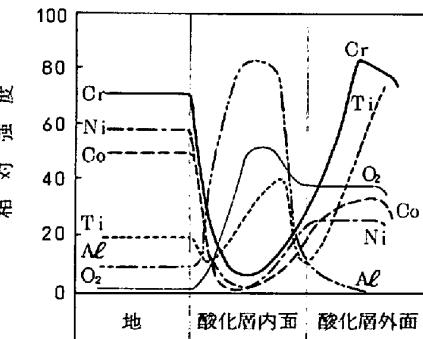


図 2. He 中酸化断面の EPMA 分析結果