

669.76.018.8: 669.046.548.2: 669.046.584.5: 669.046.582: 541.13

(125) 耐火物の侵食に対する電気化学的考察

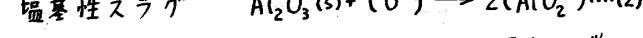
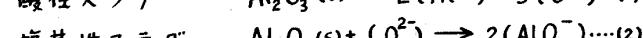
マサチューセッツ工科大学 J.F. Elliott, G.J. Yurek
東北大学工学部 ○井口恭孝

1 調言 種々の金属製錬炉の耐火物はスラグ-メタル界面近傍において局部的に激しく侵食され、時にはこれが炉全体の寿命を決定したり、操業、エネルギー消費、製品の性質にも影響を与える。耐火物の侵食におよぼす因子は数多く、その機構も複雑であるが、本研究はこのような局部的な耐火物の侵食についての電気化学反応の序論を明かにしようと試みたものである。

2 実験装置および方法 2種類の実験を行なった。1つはスラグ-メタル界面と接触する耐火物の侵食状況におよぼすスラグ-メタル間に外部より印加した電位(電流)、極性の影響を求めようとしたもので、図1に実験(I)の装置の概略を示す。アルミニナるっぽ中で鉛珪酸塩系スラグを一定条件の下で一定時間溶解し、急冷凝固後、るっぽを切断、研磨し、侵食深さを測定した。もう1つの実験として、耐火物のスラグへの溶解がスラグ中の酸素のポテンシャルに影響をおよぼすことが予測されるので、スラグ中の異なる位置における P_{O_2} の違いを測定した。標準極として $Y_2O_3 - Y_2O_3$ 固体電解質を用い、空気極を利用して、スラグ中の白金極、および対照極である溶融銀との間のポテンシャルを測定した。

3 実験結果および考察 表1に $1000^{\circ}C$ 、8時間アルミニナるっぽ中にスラグ、メタルを保持した後得られた結果を示す。酸性スラグにおいてメタルを陽極とした場合アルミニナるっぽの侵食が促進される。一方塩基性スラグではメタルを陰極にした場合侵食が促進され、陽極にした場合むずかしながら抑制される傾向を示す。スラグによる表1 アルミニナるっぽの局部的侵食におよぼす

アルミニナるっぽの侵食はアルミニナの兩性的性質による。



本研究結果よりメタル相が関与する電気化学反応により、イオンの耐火物メタル-スラグ界面への移動が促進されるが、あるいは抑制され、これが局部的侵食に影響するものと考えられる。例えば、酸素に関しては次のようないわゆる陽極および陰極反応が考えられる。 $O^{2-} \rightarrow O + 2e \dots (3)$

供給電位ヒスラグの塩基度の影響、 $1000^{\circ}C$ 、8時間、外部より供給した電位±1V

| スラグ | 可逆電位に対する 供給電位(V) | スラグ-メタル界面 における侵食深さ(mm) |
|--------------------------|---------------------|---------------------------|
| 酸性スラグ | 0 | 0 |
| 45 mol% PbO | 0.432 (メタル陰極) | 0.13 |
| 55 mol% SiO ₂ | -1.568 (メタル陽極) | 0.43 |
| 塩基性スラグ | 0 | 0.9 |
| 70 mol% PbO | 0.517 (メタル陰極) | 1.2 |
| 80 mol% SiO ₂ | -1.483 (メタル陽極) | 0.85 |

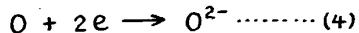


表1に示すごとく酸性スラグにおいてはメタルを陽極にした場合(3)式により酸素がメタル中に移動し、(1)式の反応を促進する。一方塩基性スラグでは(4)式により酸素がメタルよりスラグ中に供給され、(2)式の反応を促進するため局部的侵食がより進行するものと考えられる。また3相共存領域における電気的中性を保持しようとする、鉛イオンのスラグ中での移動、あるいはスラグ-メタル界面における鉛の酸化、還元反応も考慮されねばならない。実験(I)の結果はスラグ-メタル界面のるっぽ壁に近いスラグ中の P_{O_2} と中央部分のそれが異なることを示しており、上記の説明を裏づけているものと考えられる。

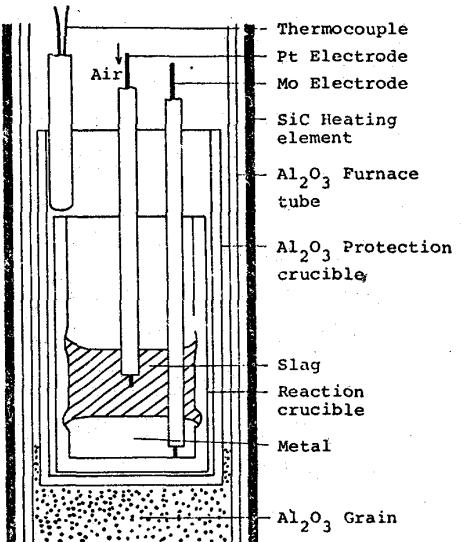


図1 実験(I)の装置の概略図

表1 アルミニナるっぽの局部的侵食におよぼす
供給電位ヒスラグの塩基度の影響、 $1000^{\circ}C$ 、
8時間、外部より供給した電位±1V

| スラグ | 可逆電位に対する 供給電位(V) | スラグ-メタル界面 における侵食深さ(mm) |
|--------------------------|---------------------|---------------------------|
| 酸性スラグ | 0 | 0 |
| 45 mol% PbO | 0.432 (メタル陰極) | 0.13 |
| 55 mol% SiO ₂ | -1.568 (メタル陽極) | 0.43 |
| 塩基性スラグ | 0 | 0.9 |
| 70 mol% PbO | 0.517 (メタル陰極) | 1.2 |
| 80 mol% SiO ₂ | -1.483 (メタル陽極) | 0.85 |