

3. アーク溶接の電極および溶融池現象

田代真一,田中 学 大阪大学接合科学研究所 (原稿受付:2012年6月28日)

電極および溶融池の現象ならびにこれらとアークプラズマとの相互作用について述べる.GTA 溶接では, アークプラズマとの熱的バランスにより,電極の表面温度や実効仕事関数等が決まる.これらは陰極点の熱電子 放出特性に影響し,プラズマ中の電流密度の変化を通じて,プラズマの温度ならびに陰極先端近傍での電磁ピン チ力を駆動力としたプラズマ気流の速度に影響する.材料の溶け込み形状は,プラズマからの入熱に加え,溶融 池対流による熱輸送現象に依存する.この溶融池対流の主な駆動力は,電磁力やマランゴニ力,プラズマ気流に よるせん断力や浮力等であり,中でも電磁力やせん断力(摩擦力)はプラズマの電流密度やプラズマ気流速によ り決まるため,要求される溶け込み形状を得るためにはプラズマ特性のコントロールが不可欠となる.近年では, 以上のようなアークプラズマと電極および溶融池との相互作用についての数値シミュレーションによる研究が盛 んに行われているため,これらも交えて紹介する.

Keywords:

joining, welding, arc plasma, thermal plasma, heat source, tungsten cathode, weld pool

3. 電極および溶融池の現象ならびにこれらと アークプラズマとの相互作用

本章では電極および溶融池の現象ならびにこれらとアー クプラズマとの相互作用について述べる.図1はGTA 溶 接における力学的・熱的バランスの概要を示したものであ る.高融点物質であるタングステンを非消耗電極として用 いるGTA 溶接では、アークプラズマとの熱的バランスに より、電極の表面温度や実効仕事関数等が決まる.これら



図| GIA 浴後にわりる力子的・熱的ハラン

3. Electrode and Weld Pool Phenomena in Arc Welding TASHIRO Shinichi and TANAKA Manabu

は陰極点の熱電子放出特性に影響し、プラズマ中の電流密 度の変化を通じて、プラズマの温度ならびに陰極先端近傍 での電磁ピンチ力を駆動力としたプラズマ気流の速度に影 響する.材料の溶け込み形状は、プラズマからの入熱に加 え、溶融池対流による熱輸送現象に依存する.この溶融池 対流の主な駆動力は、電磁力やマランゴニ力、プラズマ気 流によるせん断力や浮力等であり、中でも電磁力やせん断 力(摩擦力)はプラズマの電流密度やプラズマ気流速によ り決まるため、要求される溶け込み形状を得るためにはプ ラズマ特性のコントロールが不可欠となる.近年では、以 上の様なアークプラズマと電極および溶融池との相互作用 についての数値シミュレーションによる研究が盛んに行わ れているため、これらも交えて紹介する.

3.1 電極現象

陰極からの電子放出特性は陰極材質と温度に強く依存す る.金属内部から電子を放出させるのに必要な最小エネル ギーを仕事関数と呼ぶが、この仕事関数の違いが電子放出 現象にとっての陰極材質の違いを演出する重要なファク ターになる.温度Tの陰極表面から単位面積あたり熱的に 放出される電子による電流密度は、次のリチャードソン・ ダッシュマンの式で与えられる.

$$J_{\rm e} = A \cdot T^2 \exp\left(-\frac{\phi_{\rm K}}{k_{\rm B}T}\right) \tag{1}$$

ここで、Aはリチャードソン定数と呼ばれる陰極材料に依存する定数であり、主に実験により与えられる.また、 $\phi_{\rm K}$

author's e-mail: tashiro@jwri.osaka-u.ac.jp

は陰極材料の仕事関数, k_Bはボルツマン定数である.(1) 式が意味するところは,温度が高く仕事関数が低いほど熱 電子放出電流密度が急激に大きくなるということである.

アーク放電の陰極は、電子放出の機構からみれば、熱陰 極型と冷陰極(あるいは非熱陰極)型に分類される.リ チャードソン・ダッシュマンの式は前者に相当し、代表的 な金属としては3000℃程度の高温においても固体(あるい は液体)として電極の役割を果たすことが可能なタングス テンやモリブデンといった高融点金属が上げられる.した がって、非消耗電極のタングステン電極を用いるGTA 溶 接の場合、電極の電子放出機構はリチャードソン・ダッ シュマンの式で表される熱陰極型になる.したがって、安 定なアーク放電の電極としては、(1)式にみるように融点 が高く仕事関数の低い材料が適しているといえる.GTA 溶接用電極のタングステンには、一般的に、電子エミッ ターとして2%程度の酸化トリウム(ThO₂)や酸化ランタ ン(La₂O₃)等が添加されており、純タングステン金属に比 べて低い実効仕事関数で作動するように工夫されている.

著者らは、波長可変のレーザー照射による光電効果を利 用し,GTA アークにおける陰極作動中タングステン電極 の実効仕事関数のin-situ測定を行った[1].その結果,アー ク電流200Aの条件において得られたW電極,2% ThO2-W 電極および2%La2O3-W 電極の各実効仕事関数は それぞれ 4.6 eV, 2.8 eV, 3.0 eV であった. これらの実験値 は、W, ThO₂ および La₂O₃ の各物質の仕事関数の文献値 (W: 4.5 eV, ThO₂: 2.7 eV, La₂O₃: 3.1 eV)[2]と比較し て極めてよく一致した.これより,200Aという十分にエ ネルギー入力が大きく、タングステン電極もアークプラズ マも十分に温められている条件では、タングステン電極の 実効仕事関数というものは、各々の物質の仕事関数に一致 することが明らかとなり、特に、ThO2やLa2O3というよう な電子エミッターがわずかに2%程度しか添加されていな いにも関わらず、それらが添加されたタングステン電極の 実効仕事関数は電子エミッターそれぞれの仕事関数にほぼ 収束することが明らかになった.

以上のin-situ測定の結果は、GTAアークにおける陰極作 動中タングステン電極の表面が電子エミッターによって極 めて薄く覆われている、ことを示唆している、さらに、覆 うということは、電極現象が電子エミッターの融点にも強 く影響される、ことを示唆している、そこで、著者らは GTA アークのタングステン電極でみられる現象を図2に示 すようなコンセプトに基づきモデル化した. すなわち, (a)仕 事関数の低い電子エミッターが電極からの熱電子放出機構 の主体となる.(b)仕事関数の高いタングステンは熱電子 放出への寄与が非常に小さい. (c)電極表面温度が電子エ ミッターの融点以下の領域では、電子エミッターが固体の まま島状(約5µm)に分散し[3],タングステン電極表面の 約5%を占める.この根拠は、一般的に ThO₂ や La₂O₃ が 2wt%添加されており、この数値を体積%に変換すると4 から6vol%になるためである.(d)電極表面温度が電子エ ミッターの融点以上の領域では、電子エミッターが溶融 し、極めて薄くタングステン電極の表面を完全に覆う.

モデルの簡略化のため、電極表面近傍に形成される電気 シースを考慮せず、図3に示すように、電子エミッターに よる熱電子放出の役割を電極表面に接するアークプラズマ の電気伝導率に置き換えた.すなわち、タングステン電極 の表面温度が電子エミッターの融点以上の場合、電極表面 に接するアークプラズマの電気伝導率はそのままの数値と なるが、逆に電子エミッターの融点以下の場合、電極表面 に接するアークプラズマの電気伝導率を通常の5%の値と した.これは、電子エミッターの融点以下では、電子エ ミッターが固体のまま縞状にタングステン電極の表面に分 散しているためである.電流は*I=SoE*で表されるの で、5%(表面積)を5%(電気伝導率)に置き換えても 数学的には問題ない.

モデルの対象として、2%ThO₂-W、2%La₂O₃-W,およ び2%CeO₂-Wの3種類の電極を選定した.**表1**にモデル に用いた物性値を示す[3,4].なお、タングステン電極の製 造時に水素雰囲気の焼結プロセスを伴うが、CeO₂は水素 によって還元され Ce₂O₃に変化することが報告されている [6,7].本モデルでは、添加したすべての CeO₂ が Ce₂O₃ に還元されたものとして取り扱った.

図4は、3種類のタングステン電極を使用した場合の数 値計算シミュレーションの結果であり、それぞれ左側が流 れ場、右側が温度場を示している.また、流れ場側のタン グステン電極の部分には、電子エミッターの溶融領域も合 わせて示してある.GTAアークの条件はアーク電流200A およびアーク長5mmであり、陽極は水冷銅板を仮定した.



図2 タングステン電極で見られる現象のモデル化コンセプト.



図3 タングステン電極表面のモデル化.

Lecture Note

| Emitter | ϕ (eV) | M.P. (K) | A (A/cm ² K ²) |
|--------------------------------|--------------------------------|-----------------------------------|--|
| W | 4.5 | 3653 | 70.0 |
| ThO_2 | 2.7 | 3323 | 5.0 |
| La ₂ O ₃ | 3.1 | 2490 | 96.0 |
| $Ce_2O_3^*$ | 3.2 (CeO ₂ :3.2) | 1963 (CeO ₂ : 2873) | 30.0 Arbitrary value |

表1 モデルに与えた各種物性値.

*CeO₂ is reduced to Ce₂O₃ after sintering in H₂ atmosphere.



図4 各種タングステン電極を使用したGTAアークの数値計算シ ミュレーション結果.

まず, それぞれのアーク電圧は約11.2 V であり, 電極の 違いによる差はほとんどない. この傾向は実験で示された 結果と非常によく一致している[3,4].一方,アークプラズ マの状態は電極の種類によって異なっている。特に、2% ThO2-Wの場合、電極先端近傍においてアークプラズマの 最高温度が19000Kに達しており、その値は他の2% La₂O₃-W および 2 %CeO₂-W の場合のプラズマ最高温度に 比べて明らかに高い.この理由は,表1に示すようにThO2 の融点が3323 Kと非常に高くWの融点3653 Kに比べてあ まり差がないため、ThO2の溶融領域が電極先端のごく一 部に限られることに起因している.したがって,熱電子放 出機構の主体をなす ThO₂の領域が電極先端部に集中して いるので、電極先端におけるアークルート部、すなわち アーク電流経路が電極先端のごく一部に集中して電流密度 が上昇した結果、電極先端近傍におけるジュール加熱が増 加してアークプラズマの最高温度が上昇したものである. 同時に、電流密度の上昇は局所的な電磁ピンチ力を増加さ せるため、プラズマ気流の最高速度も上昇し、250 m/s に 達している.

一方,2%La₂O₃-Wおよび2%CeO₂-Wの場合,表1に示

すように La₂O₃ の融点が 2490 K, また Ce₂O₃ の融点が 1963 K と低く, La₂O₃ あるいは Ce₂O₃ の溶融領域が電極先端部を 広く覆う.したがって,熱電子放出機構の主体をなす La₂ O₃ や Ce₂O₃ の領域が電極先端部を広く覆うため,電極先端 におけるアークルート部が拡がり,比較的に均一で広範囲 なアーク電流密度分布が形成される.この結果,電極先端 近傍におけるアークプラズマの最高温度が 17000 K,プラ ズマ気流の最高速度が 230 m/s 程度になり,2%ThO₂-W の場合に比べて明らかに低下する.

図5に電極表面温度分布を示す.電極先端でみられる最 高温度は、2%ThO₂-Wの場合に3776K、2%CeO₂-Wの場 合に 3620 K, 2 %La₂O₃-W の場合に 3210 K である. 2 % ThO2-Wの場合と2%CeO2-Wの場合はWの融点3653K の前後となるが、2%La2O3-Wの場合はそれらに比べて約 400 K も低い. これらの結果は Haidar らによって示された 実験結果と極めてよく一致している[5].さて、2% ThO₂-Wの場合に電極最高温度が高くなるのは、前述のよ うにアークルート部が集中し、アーク電流密度が増加する ためである. 一方, La₂O₃の仕事関数が 3.1 eV であり ThO₂ の 2.7 eV に比べて高くなるにも関わらず、2%La₂O₃-W の場合に電極最高温度が低くなるのは、La2O3の融点が低 く電極先端部に広く覆ってアークルート部が拡大し、アー ク電流密度が均一に低下するためである. それでは、2% CeO2-Wの場合はどうして電極最高温度が高くなるのであ ろうか. 表1に示すように、Ce₂O₃の仕事関数は3.2 eV であり、La2O3のそれとほぼ等しい. また、La2O3と同様に Ce₂O₃が電極先端部に広く覆ってアークルート部が拡大し ている. 2%CeO₂-Wの場合に電極最高温度が高くなる理 由は、リチャードソン定数が低いことである、表1に見る ように、La₂O₃のリチャードソン定数は 96.0 A/cm²K²であ るが, Ce₂O₃のそれは30.0 A/cm²K²であり, 明らかに低い. このリチャードソン定数の低さが同じアーク電流密度を確 保するための作動温度を上昇させているのである.

このように, GTA 溶接に代表される非消耗電極でみら れる現象は, リチャードソン・ダッシュマンの式で表され る熱電子放出機構によって支配されており, それには電子



図5 作動中タングステン電極の表面温度分布.

エミッターの仕事関数,融点,そしてリチャードソン定数 の3つが極めて重要な要素になっている.これらの要素の 違いが電極先端におけるアークルート部を支配し,電極近 傍のアーク電流密度を変化させ,結果的にアークプラズマ 温度やプラズマ気流速度に強く影響を与える.また,電極 の作動温度も変化することから,電極寿命の違いに深く関 わっていることはいうまでもない.

3.2 溶融池現象

前述のように、GTA 溶接プロセスは「電極-アークプラ ズマ - 溶融池」の密接なエネルギーバランスにより成り 立っている.一方,溶融池の形成にはアークから運ばれる エネルギー輸送も重要であるが、その後の溶融池内でのエ ネルギー輸送も極めて重要である.熱伝導率の高いアルミ ニウム等の場合と異なり、鋼のGTA溶接では、熱伝導より も対流によるエネルギー輸送が支配的になるため、溶融池 における対流現象の違いによって溶接部の溶込み形状が大 きく違ってくる.GTA 溶接における溶融池内での対流の 駆動力として、図1に示すように、従来から4つが考えら れている.すなわち、アークによって発生したプラズマ気 流(陰極ジェット)によるせん断力、溶融池内での密度差 に起因する浮力、溶融池内を流れる電流に起因する電磁気 力,溶融池の表面張力差に起因するマランゴニ力である. これらを駆動力として次のような向きの溶融池内対流が発 生すると考えられる. すなわち, プラズマ気流によっては 中心から外向き、浮力によっても(下向き溶接の場合)外 向き, 電磁気力によっては逆に中心へ内向き, 表面張力に よっては場合によって外向きにも内向きにもなる. ここ で、表面張力において二通りの対流が発生する場合のある 理由は、この対流が溶融池の表面張力差を駆動力としてい るため表面張力の温度変化が正か負で対流方向が逆転する ことにある.以上の4つの駆動力の微妙なバランスによっ て溶融池内のマクロな対流が決定され、その対流による熱 輸送によって GTA 溶接における溶融池形成が支配されて いるといえる[6].

酸素(O)やイオウ(S)などの表面活性元素が不純物微 量元素として母材に比較的高い濃度で存在する場合,溶込 みが深くなることは古くから知られており,これには表面 活性元素による表面張力温度勾配の逆転とそれに起因する 表面張力差を駆動力とした溶融池のマランゴニ対流の変化 が関係しているものと考えられている.ここでは,GTA



図6 数値計算シミュレーションで仮定されたステンレス鋼の表 面張力の温度変化.

溶接を対象として,アークプラズマとの相互作用を通じて 溶融池が形成されるプロセス,ならびに表面活性元素がこ れに及ぼす影響について数値シミュレーションにより検討 された結果を紹介する.図6は本章の数値計算モデルに与 えた表面張力の温度変化の仮定であるが,(a)は低S量ス テンレス鋼の場合,(b)は高S量ステンレス鋼の場合を想 定したものである.低S量ステンレス鋼では温度ともに表 面張力が低下し,逆に高S量ステンレス鋼では温度ともに 表面張力が上昇していることがわかる.

シールドガスをアルゴン,アーク電流を150 A としてス テンレス鋼を20秒間静止 GTA 溶接した場合の計算結果を 図7 および図8 に示す. 図7 は低 S 量ステンレス鋼 (LS)の 場合,図8 は高 S 量ステンレス鋼 (HS)の場合である.とも に(a) は温度場,(b) は速度場である.なお,ステンレス鋼 の融点を1750 K と仮定した.温度場については,タングス



図7 20秒間のステンレス鋼(LS)の静止 GTA 溶接(アルゴン, 150 A)における(a)温度場と(b)速度場.



図8 20秒間のステンレス鋼 (HS)の静止 GTA 溶接 (アルゴン, 150 A) における (a) 温度場と(b) 速度場.

Lecture Note

テン電極の最高温度は先端部で約3500 K, アークプラズマ のそれは約17000 K であり,ステンレス鋼では溶融池が形 成されており,中心部表面において約2000 K の最高温度を 示している.一方,速度場を見ると,アークプラズマ領域 においてタングステン電極からアーク中心部を通って溶融池 表面に向かって強く流れるプラズマ気流が示されており, その最高速度は約200 m/s に達している.図7と図8を比 較すると、タングステン電極やアークプラズマ領域において ほとんど変化がないにも関わらず,ステンレス鋼の溶込み 形状に大きな違いがみられることに気づく.この数値計算 と同じ条件で静止GTA溶接した実験結果が図9であるが, 双方ともよく一致し,低S量ステンレス鋼では幅が広く浅 い周辺溶込み形状となり,一方,高S量ステンレス鋼では 幅が狭く深い溶込み形状になっていることがわかる.

溶融池内対流の駆動力の主な支配因子についての理解を 助けるために、図1に示した4つの駆動力を別々に分離 し、それぞれの力のみが働く場合を想定して計算した. そ の結果を図10に示す.プラズマ気流によるせん断力では溶 融池内の流速が最大で47 cm/sに達している.また、マラ ンゴニカでも最高速度が18 cm/sに達している.一方,浮 力では最高速度が1.4 cm/sしかなく,また電磁気力でも最 高速度が 4.9 cm/s しかない. このことは、アルゴンシール ドの GTA 溶接の場合、ステンレス鋼における溶融池内対 流の駆動力としてプラズマ気流による溶融池表面のせん断 力と表面張力差によるマランゴニ力が他の2つの駆動力に 比べて明らかに支配的であることを示している. このこと より、図7の低S量ステンレス鋼では、マランゴニカによ る外向き方向の駆動力にプラズマ気流の外向きのせん断力 が加わるため、溶融池表面での最高速度が54 cm/s にも達 する非常に速い外方向への溶融池内対流が発生し、この強 い外向きの対流がステンレス鋼中の熱輸送現象を支配して



幅広で浅い溶込み形状になっていると説明できる.

一方,図8の高 S 量ステンレス鋼の場合では,マランゴ ニカが内向きに逆転するため、それとプラズマ気流による 外向きのせん断力との複雑な干渉によってマクロな対流が 決定されていると言える.溶接開始後 1,5,10秒における 途中の段階での速度場を図11に示す.溶接開始の初期段階 では大きく分けて3つの流れが存在していることがわか る.図12は溶接開始1秒後の溶融池表面に加えられるプラ ズマ気流のせん断力とマランゴニ力を示したものである. 参考までに表面張力も合わせて示した。プラズマ気流は電 極直下の溶融池中心部においては澱み点となるため気流速 度が遅く,溶融池表面のせん断力も小さい. さらに,溶融 池端部においてもプラズマ気流速度が低下し、それに伴い 外向きのせん断力が小さくなる.このため、プラズマ気流 によるせん断力の弱いこれらの領域ではマランゴニ力が優 勢となり溶融池内の内向き流れを発生させる.一方,その 中間領域では、最大値が 50 Pa 程度に達するプラズマ気流





図11 ステンレス鋼 (HS) の静止 GTA 溶接 (アルゴン, 150 A) に おける速度場の時間変化.



図12 溶融池表面に加えられるプラズマ気流のせん断力とマラン ゴニカならびに表面張力.

によるせん断力が優勢となり外向きの流れを発生させる. 特に、溶融池表面の外向きの流れは溶融池半径方向への若 干の温度上昇を導き、これがマランゴニカの方向も逆転さ せて双方の合力によって強い外向きの流れを形成している ことが理解できる.図8の溶融池における最大流速は外向 きに62 cm/sに達しているが、それは以上の理由によ る.しかしながら,溶融池半径方向への若干の温度上昇は 逆に溶融池端部での急激な温度低下を発生させ、溶融池端 部において-100 Pa程度に達する非常に強い内向きのマラ ンゴニカとなる.その結果,溶接開始20秒後の図8では, プラズマ気流のせん断力を主駆動力とした外向きの小さな 循環流が溶融池中央部表面付近に残るだけで、マクロな対 流は溶融池端部におけるマランゴニ力を駆動力とした内向 きの大きな循環流として形成されている.これが高 S 量ス テンレス鋼の場合に幅が狭く深い溶込み形状を形成するの である.

図7および図8における溶融池の表面温度分布を図13に 示す.合わせて赤外線放射温度計により測定した実験値も 示した.低S量ステンレス鋼では溶融池半径方向へ緩やか に低下するのに対して,高S量ステンレス鋼では溶融池半 径方向への若干の温度上昇のあと半径2mm付近より急激 に温度が低下していることがわかる.この2mm付近が外 向きの対流と内向きの対流が出会う位置に相当している. なお,通常のGTA 溶接と A-TIG 溶接についても溶融池表 面温度分布は同じ傾向を示すことが実験的に明らかになっ ている.

図14は、図7および図8に至る溶融池の深さ(D)と幅 (W)の比の時間変化を示したものである.低S量ステンレ ス鋼の場合,溶融池形状は時間に対してあまり変動がな く,ほぼ0.1で一定のまま大きくなっている.一方,高S 量ステンレス鋼の場合,溶接開始5秒後より溶融池幅がほ ほ一定となるかわりに溶融池深さが増加し,結果的に溶融 池形状は時間とともに変動して20秒後には0.45に達してい ることがわかる.これらの違いも先ほど説明した溶融池内 部の対流現象に起因したものである.

以上のように, GTA 溶接における材料の溶け込み形状 は、プラズマからの入熱のみならず,溶融池対流による熱



図13 20秒間のステンレス鋼のアルゴン静止GTA溶接における溶 融池表面温度分布.



図14 アルゴン静止 GTA 溶接による溶融池の深さ(D)と幅(W)の比の時間変化.

輸送現象に強く依存し、その制御には「電極-アークプラズ マ - 溶融池」の相互作用の理解が重要となる.

4. おわりに

本講座ではアークプラズマによる接合プロセスと題し て、アーク溶接におけるプラズマの熱源特性の制御のため の基本となるプラズマ特性や電極現象、ならびに材料に生 じる溶融池の現象について触れるとともに、プラズマと電 極および溶融池間での熱的・力学的相互作用等についても 解説した.

参考文献

- [1] M. Tanaka, M. Ushio, M. Ikeuchi and Y. Kagebayashi, J. Phys. D : Appl. Phys. **38**, 29 (2005).
- [2] V.S. Fomenko, *Emission Properties of Materials* (Kiev, Naukova Dumka, 1970).
- [3] A.A. Sadek, M. Ushio and F. Matsuda, Metall. Trans. A **21A**, 3221 (1990).
- [4] M. Ushio, A.A. Sadek, F. Matsuda, Plasma Chem. Plasma Process. 11, 81 (1991).
- [5] J. Haidar and A.J.D. Farmer, J. Phys. D : Appl. Phys. 28, 2089 (1995).
- [6] M. Tanaka *et al.*, Plasma Chem. Plasma Process. 23, 585 (2003).

Journal of Plasma and Fusion Research Vol.88, No.7 July 2012