

單純化し過ぎた事、後者の偏倚は計算が正確でなくなる範囲に相當している事等によつて生じたものと考えられる。水分が 25~30% に達すれば砂粒間隙は水で埋まり、表面張力の働く部分が減少し、引張強度は低下する。

引張強度が最高となる水の重量%は砂の比重が大きい程小さくなり、その砂の有孔度が小さい程、換言すれば砂粒が球状に近づく程、小さくなることが豫想される。従つて、又計算の粗雑さの爲に、砂粒形狀がこゝで實驗に使用した海珪砂よりも更に球状に近づく時どの程度引張強度が大きくなるかと云うことを定量的に豫想することは出來ない。

V. 結論

以上鑄物砂の生型引張強度に及ぼす砂粒形狀の影響に就て實驗及び考察を行い次の事を明かにした。

1. 単一粒度の鑄物砂の生型引張強度は丸味を帯びた海珪砂の方が人造珪砂よりも大きくなり得る。これは前者の有孔度が後者より小さくなり得る爲である。

2. 鑄物砂の生型引張強度は人造珪砂、海珪砂孰れの場合にも砂粒接點に存在する水の表面張力によつて説明し得る。

(108) 鑄鋼用珪砂の熱傳導度に就いて

九州工業大學教授 工博 三ヶ島秀雄
同 助教授 工○中尾善信

I. 緒言

鑄鋼の諸性質が鑄造する時の諸條件に影響されることは明かであるが、それらの間の定量的關係に就てはまだ充分に研究されていない。特に鑄鋼用珪砂の熱的性質に關しては不明の點が實に多い。本實驗は各種溫度に於ける珪砂の熱傳導度に及ぼす粒度、見掛比重の影響を測定し、珪砂中に於ける熱移動の過程を傳導、輻射の組合せ

によるもの考へて珪砂の見掛熱傳導度をあらわす式を誘導し、これと實驗結果とを比較して、この式の妥當性を検討して實際の鑄造の場合のような高溫度の熱傳導度を推定した。

II. 實驗方法の概要

圓盤型試料の中心軸の位置に發熱體を置き、圓盤の兩端を熱的に遮断して、發熱體に一定電流を流してこれを加熱し、圓盤の側面から熱を放散させて、これが定常狀態に達した後、試料内部の二點（中心軸からの距離をそれぞれ D_1, D_2 とする）の溫度 θ_1, θ_2 を測定すれば、熱傳導度は次の式であらわされる。

$$\lambda = C \cdot Q \frac{\log(D_2/D_1)}{\theta_1 - \theta_2}$$

但し Q は單位長さに對する單位時間の發生熱量、
 C は常數

本實驗では低溫（常溫~200°C）の λ の測定にはブリキ製圓盤（8cm ϕ × 12cm）を用い、石英細管中にニクロム線を入れたものを發熱體とし、これを中心軸の位置に置き、全體を恒溫室内に入れた。1000°C 近の高溫の λ の測定には、肉厚 1mm の同型の鋼管を用い、中心にテコランダム（炭化珪素發熱體）を挿入し同様の方法で實驗した。試料は石見益田特 4 號人造珪砂を篩分けて、粒度 14~200 メッシュのものを用い、見掛比重 1.1~1.4 の範圍内になるよう上記の圓盤内に搗き固め、常溫~1000°C の溫度範圍内の熱傳導度を測定した。試料の化學組成は次の通りである。

珪砂の化學組成 %

SiO_2	Fe_2O_3	Al_2O_3	CaO	MgO	Ig. loss
96.2	2.15	0.25	0.74	tr.	tr.

III. 實驗結果

第 1 表は各種粒度の珪砂について、常溫及び 200°C

第 1 表 熱傳導度 (kcal/mhr°C)

溫度°C	粒度	見掛比重		1.10	1.15	1.20	1.25	1.30	1.35
		14 ~ 20	100 ~ 120	0.207	0.223	0.239	0.253	0.265	0.267
200	14 ~ 20				0.295	0.310	0.325		
	100 ~ 120			0.287	0.288	0.289	0.290		
	140 ~ 200	0.225	0.234	0.242	0.251	0.259	0.268		

に於ける熱傳導度と見掛比重との關係を示す。之によれば各粒度のものとも、見掛比重大となれば熱傳導度大となり、又同一の見掛比重であれば粒度大なる程熱傳導度は大となる。

第 2 表は 2 種の粒度のものについて熱傳導度と温度と

第 2 表 热傳導度 (kcal/mhr°C)

粒度	見掛け比重	温度°C				
		200	400	600	800	1000
14~20	1.334	0.325	0.500	0.535	0.695	0.900
100~120	1.341	0.290	0.340	0.400	0.470	0.550

の關係を示す。之によれば温度とともに熱傳導度は大となるが、この增加の割合は粒度大なるものは温度とともに著しく大となるが、粒度小なるものはあまり著しくない。

IV. 硅砂中に於ける熱移動過程の考察(概要)

砂中に於ける熱の移動は傳導、輻射、對流の組合せにより行はれるが、このうち本實驗に於ては砂の氣孔率小であるから對流は無視出来るとした。それで熱の移動は、傳導、輻射の組合せとなり之を次の三つに分けて考へた。(1) 硅石中の傳導のみにより移動する。(2) 硅石中を傳導し次いで空氣中の輻射及び空氣中の傳導により移動する。(3) 空氣中の輻射及び空氣中の傳導により移動する。この三つを合せたものが見掛け上の硅砂の熱傳導度となる。この考へを基礎とし、傳導及輻射の理論から次の式を導くことが出来る。

$$\lambda = \lambda_1 \alpha_1 + \frac{\lambda_1 (\lambda_2 + \theta_2 d C \theta^3)}{\beta_2 \lambda_1 + \beta_1 (\lambda_2 + \theta_2 d C \theta^3)} \alpha_2 + (\lambda_2 + d C \theta^3) \alpha_3 \quad (1)$$

但し λ : 硅砂の見掛け熱傳導度, λ_1 : 硅石の熱傳導度
 λ_2 : 空氣の熱傳導度, d : 砂粒の平均直徑,
 c : 常数, θ : 絶対温度

α_1 , α_2 , α_3 , 及び β_1 , β_2 は砂の見掛け比重、砂粒の接觸の状態になり變化する數で次の關係がある。

$$\begin{aligned} \alpha_1 + \alpha_2 + \alpha_3 &= 1 & \beta_1 + \beta_2 &= 1 \\ \beta_1^3 - (\alpha_1 \beta_1 + \rho - \alpha_1) &= 0 & \alpha_3 &= 1 - \beta_1^3 \\ \rho &= \delta / \delta_0 \end{aligned}$$

但し δ : 硅砂見掛け比重, δ_0 : 硅砂真比重

式 (1) は硅砂の見掛け熱傳導度を、砂の粒度、見掛け比重、温度を函数としてあらわした式で、 λ_1 , λ_2 , C は既に知られているから、接觸状態により變る數 α_1 を假定すれば硅砂の見掛け熱傳導度がわかる。

本實驗により得た結果と式 (1) と比較して α_1 の値

は次の様になる。これは温度、粒度によりかわるが第 3 表は 14~20 メッシュの硅砂について示した。

第 3 表

温度	常温	200	400	600	800	1000
α_1	0.035	0.039	0.043	0.053	0.065	0.080

この値を採用して式 (1) により計算すれば、各種の粒度のものにつきその各種見掛け比重、各種温度の熱傳導度を實驗を行わずに知る事が出来、又、1000°C 以上の高溫についても推定する事が出来る。

V. 総 括

(1) 鑄鋼用硅砂について、粒度、見掛け比重を種々かえて常温より 1000°C 迄の熱傳導度を測定した。

(2) 热傳導度と見掛け比重、粒度、温度の關係をあらわす式を誘導し、實驗結果と比較し、實驗を行はずに種々の條件下の硅砂の熱傳導度を計算により求めた。

(3) 砂の粒度、見掛け比重と熱傳導度との關係が明かになれば實際鑄造の場合に適用してその鑄造性を正確ならしめることも可能であり、尙 1000°C 以上の高溫に於ける熱傳導度も知ることが出来るから鑄鋼の鑄造の場合にも適用性が可能であろう。著者等は尙この點について目下検討を重ね、更に鑄鋼生型鑄物の本性を把握せんとしつゝある。

(109) 硫酸法に於ける炭素鋼線材の黒色残渣について (III)

日本針布 K.K. 技術部 木 内 昭 季

第 1 報、第 2 報では炭素鋼線材を温硫酸法で處理した際に生ずる黒色残渣について元素分析をして報告したが、更にそれが如何なる化合物として存在するか若干検討したのでこゝに報告する。

黒色残渣 100mg を共栓付三角フラスコに秤取し、これに沃化鐵沃素溶液 10cc を加へ、1 時間振盪して後一夜放置し、残渣を濾し取り、クエン酸アンモン 2% 溶液で Fe⁺⁺⁺ のなくなる迄洗滌し、次に温水にて數回洗滌してクエン酸アンモンを除き、更に純アルコール少量にて數回洗滌し、漏斗のまゝ電氣乾燥器にて乾燥し、乾燥後残渣を濾紙より剝離して秤量した。なお沃化鐵沃素溶液は電解法による非金屬介在物定量法に於ける電解残渣の處理液と同一組成である。

第 1 表は第 1 報に用いた試料記號の Rod から得た