

## ペロセメントについて

日本セメントKK関西事務所 \* 竹内茂

## 1 緒言

日本工業規格 J I S R5210 のポルトランドセメントの定義に「ポルトランドセメントは主成分としてシリカアルミナ、酸化鉄および石灰を含む原料を適当の割合で十分に混ぜ、その一部分が溶融するまで焼成して得たクリンカに適当のセツコウを加え、粉碎して粉末としたものである」と記してある。即ちセメントは石灰石、粘土を主原料とし補助原料として軟珪石、鉄滓を加え適正なる調合原料を作り微粉類で焼成し、焼成物である所謂クリンカに石膏を加えて粉末にすれば良いのである。然しこの製造作業工程が極めて重要で高度の科学的管理を必要とするのである。特にこれから述べんとするペロセメントは更に一層嚴重な管理に依り初めて製造し得られる超高級セメントである。

## 2 ペロセメントの意義

ペロセメントのペロとはラテン語の Velox 即ち駿足の意味で早期に力を出すと云うことを意味した日本セメント社において製造している高級セメントの商品名であり日本社湿式工場において初めて製造可能の超高級セメントである。

## 3 ペロセメントの歴史

元来ポルトランドセメントは1842年英人ジョセフ・アスデン (Joseph Aspdin) に依つて発明されたのであるが爾來其の優秀性は他種のセメントを压しセメント界の王座を占め人類文化の向上に寄与するところ頗る大であり一国文化のバロメーターはセメントの消費量によつて推知されるとまで云はれている、しかし其の品質は学術の進歩、技術の発展について逐年上昇して来たもののポルトランドセメントに寄せる期待と信頼とは必ずしも満足すべきものではなかつた。かゝる秋1907年オーストリアの鉄道技師スピンドル (M. Spindel) 氏は普通のポルトランドセメントが早期強度に欠ける点に着目し品質均齊にして然も早期に強度を發揮するセメントの製造をなし嚴重な科学的管理の下に研究を重ねた結果、遂に当時はスピンドルセメントと呼称された高級セメントの製

造に成功した。時あたかも第一次世界大戦が勃発しこのセメントも大なる発展を見ずに終戻したのであるが1924年独乙の有名なドレスデン大学教授ゲーラー氏が高級セメントに就ての論文を発表してこの種セメントの出現を渴望していた時流に一致した為各國において製造が企画されるようになつたのである。

## 4 ペロセメントの本質について

## (イ) セメントの鉱物組成に就て

ポルトランドセメントの主成分はシリカ ( $\text{SiO}_2$ )、アルミナ ( $\text{Al}_2\text{O}_3$ ) 酸化第二鉄 ( $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ) 及び酸化カルシウム ( $\text{CaO}$ ) にしてこれらの成分が化合して珪酸三石灰 ( $3\text{CaO} \cdot \text{SiO}_2$  略記  $\text{C}_3\text{S}$ )、珪酸二石灰 ( $2\text{CaO} \cdot \text{SiO}_2$  略記  $\text{C}_2\text{S}$ ) アルミニ酸三石灰 ( $3\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3$  略記  $\text{C}_3\text{A}$ ) および鉄アルミニ酸四石灰 ( $4\text{CaO} \cdot \text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3$  略記  $\text{C}_4\text{AF}$ ) を構成し、鉱物学的にはアリット (Alit)、ペリット (Belite) セリット (Celite) 及び硝子部分より成立していると考えられて来たが、1897年テルネボーム (Tornebolm) が更に研究の結果アリット、ペリット、セリット及びフェリットの4種の鉱物を識別することに成功したが、学者間に於て論争の結果テルネボームの命名したフェリットは其の存在が否定されて結局アリット、ペリット、セリット及び硝子部分から成立している事が認められてアリットは  $\text{C}_3\text{S}$  と  $\text{C}_3\text{A}$  の混晶、ペリットは  $\text{C}_2\text{S}$ 、セリットは残りの  $\text{C}_3\text{A}$  と  $\text{C}_4\text{AF}$  からなつております、更に微量に存在するマグネシア ( $\text{MgO}$ ) とアルカリ ( $\text{Na}_2\text{O}, \text{K}_2\text{O}$ ) は夫々アリット並にセリットに混入していると考えられるようになつた。最近 (1952年) 第3回国際セメント化学シンポジウムにおいてアリットは  $54\text{ CaO} \cdot 16\text{SiO}_2 \cdot \text{Al}_2\text{O}_3\text{MgO}$  ( $\text{C}_{54}\text{S}_{16} \cdot \text{M} \cdot \text{A}$ ) であり組成的には  $\text{CaS} 91\%$   $\text{CaA} 8\%$   $\text{MgO} 1\%$  前後であると考えられるようになり、又ペリットは  $\text{C}_2\text{S}$  ではあるが  $\beta\text{C}_2\text{S}$  が99%で、 $\text{Fe}_2\text{O}_3$  及びアルカリが合計して1%内外を含んでいる。又セリットは  $6\text{CaO} \cdot 2\text{Al}_2\text{O}_3 \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3$  ( $\text{C}_6\text{A}_2\text{F}$ ) であることが確められた。

## (ロ) 鉱物組成がセメントの物理的性状に及ぼす影響について

上述それぞれの鉱物組成が如何なる物理的性状を示すかについては  $\text{C}_3\text{S}$  は水利作用が比較的速いので早期強度を司り空中収縮は稍大きいが水中の膨脹は少い。 $\text{C}_2\text{S}$

\* 大阪市北区梅田町新阪神ビル

は水和作用は緩徐であるから長期強度を増進せしめ水中の膨脹は少いが空中収縮は稍大である。 $C_4AF$  の水和作用は比較的速いが強度に寄与するところは少い、 $C_3A$  は4種の構成化合物中水和作用は最も迅速であるからセメントの凝結及び短期強度に寄与するところ大であるが、汚水、海水其の他の侵蝕液に対する抵抗性が少いのみならず膨脹収縮が大で風化に対する抵抗性が少しい。尚これ等鉱物組成の大体の含有量は ( $C_3S + C_2S$ ) 75~78%にして ( $C_3A + C_4AF$ ) 20%内外であるが、ペロセメントは早期強度に最も寄与する  $C_3S$  を増加し逆に  $C_2S$  を減らすような原料を仕調し優良炭を以て高度に構成して得たる良質焼塊を比較的級度の高い石膏を加えて粉末にすると出来るのである。然してこれ等の工程管理は極めて厳重にしなければ斯界に君臨する最優秀なペロセメントは製造が不可能であり、湿式製造設備で初めて生産が可能である。第1表は日本社アサノペロセメントと普通セメント及び市販セメントの  $C_3S$ ,  $C_2S$  含有量を示す。又この  $C_3S$  と  $C_2S$  の水和の速さは第2表の様にある如く可成りの相違がある。

第1表 アサノペロセメント、アサノ普通セメント及び市販普通セメントの  $C_3S$ ,  $C_2S$  含有量(日本社品)

セメント	組成鉱物	$C_3S$	$C_2S$
アサノペロセメント		63	13
アサノ普通セメント		51	26
市販普通セメント		51	24

第2表  $C_3S$  及び  $C_2S$  の水和の深さ(単位:ミクロン)

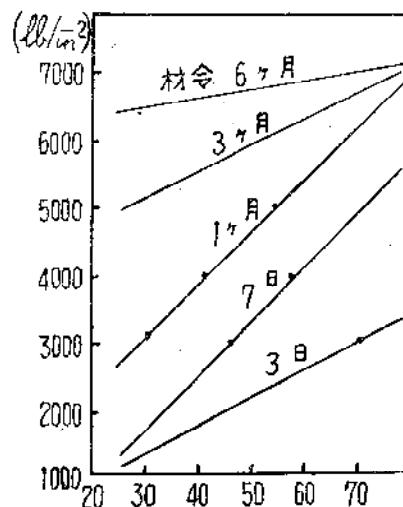
組成鉱物	材 令			
	3時間	1日	7日	28日
$C_3S$	1.68	2.25	4.32	4.44
$C_2S$	—	0.28	0.62	0.83

第3表  $C_3S$  と  $C_2S$  の引張強さ(単位lb/in<sup>2</sup>)

組成鉱物	純セメント			1:3モルタル	
	1日	7日	28日	7日	28日
$C_3S$	440	698	772	270	407
$C_2S$	軟弱	軟弱	98	軟弱	23

即ち第2表に依ると  $C_3S$  の水利は  $C_2S$  に比し5~10倍速く水との化合が急速に行なわれることを示している、次に  $C_3S$  及び  $C_2S$  の大々の鉱物組成の強度を比較すると第3表の如きである。

第3表の強度においては  $C_3S$  と  $C_2S$  との差は甚しく、早期強度発生には如何に  $C_2S$  が大切であるかが判る、第1図は R. H. Bogue (The chemistry of Portland Cement p 493 Fig 235) に依る、焼塊中の  $C_3S$  の含有量に依るモルタル圧縮強度(lbm<sup>-2</sup>)の関係を示す。



クリンカ中の  $C_3S$  の量(%)  
第1図 クリンカ中の  $C_3S$  の圧縮強さ

元来セメント製造に当つては、上記構成化合物の性状性質より帰納して其の成分を決定するのが常道であり、セメント製造理論に欠けるところがあれば成分上如何に考慮を払うとも原料の選択、製造工程の管理に非科学的な点があり又は粗雑であり或は製造設備が不完全である場合には出来たクリンカは局部的には高石灰活性部分と低石灰緩水硬性部分との混合物となり其の上化合不完全の為に悪影響のある遊離石灰の量が多くなる。ペロセメントは成分上の根本理念として構成化合物の性質を充分考慮しセメントとして最も大切な高活性化合物である  $C_3S$  の量を可能なる最大量に保ち  $C_3A$  は其の長所と短所とを考慮して、最適の量に止め且つ構成化合物の均齊な分布を目標としている。これがためには諸原料の精選、適正な原料調合、調合原料の絶対均一、調合原料の完全焼成、クリカンの急冷および適度の微粉碎等の科学的管理並にこれに適合する優秀な設備が不可欠である。高級セメントの発明者スピンドルは普通セメントを製造する多数の工場で高級セメントを製造しよう思つて、例えば見掛けの良好な焼塊を微細に粉碎したとしても眞の高級セメントにはならない、眞の高級セメントを製造し

## 生産と技術

ようとするには最新式の工場設備によつて始めて成功することに氣付くであらう。高級セメントの価値はクリンカの化学組成にあつて微粉碎ではないと呪破したのである、我が国でも昔間に早強ポルトランドと称して現われているセメントには上記スピンドルの指摘したよな普通ポルトランドセメントクリンカを只微粉碎した所謂微細セメントの多いことは警戒すべきで仮令表面上早強セメントの規格条項に合格しても初期強度以外の一般セメン

ト品質に於て決して油断が出来ずコンクリートにした場合種々のトラブルが起る遠因を作るのである。

### 5 ベロセメントの化学成分及び物理的性状

第4表にベロセメントと普通セメント及び市販普通セメントの化学成分と化合物組成を示し第5表に夫々の物理試験成績を示す。

第4表 ベロセメント、普通セメント及び市販普通セメントの化学成分と化合物組成(日本社品アサノセメント)

品名	化 学 成 分 (%)								化合物組成				
	強熱減量	不溶解残分	シリカ	アルミナ	酸化鉄	石灰	マグネシア	無水硫酸	合計	C <sub>3</sub> S	C <sub>2</sub> S	C <sub>3</sub> A	C <sub>4</sub> AF
JisR5210(早強)	<4.0						<5.0	<2.8					
アサノベロセメント A	0.86	0.61	21.26	4.98	2.88	65.44	1.52	2.00	99.55	60	16	8	9
〃 B	1.26	0.43	21.15	5.01	2.74	65.79	1.03	2.09	99.50	64	12	9	8
〃 C	1.25	0.44	21.16	5.24	2.74	65.84	1.24	1.89	99.80	63	13	9	8
〃 D	1.22	0.30	21.01	5.28	2.80	65.73	1.17	2.09	99.60	64	12	9	9
〃 E	1.26	0.31	20.99	5.34	2.90	65.83	1.00	1.98	99.65	66	11	9	9
平均	1.17	0.42	21.11	5.17	2.82	65.73	1.19	2.01	99.62	63	13	9	9
JisR5210(普通)	<4.0						<5.0	<2.5					
アサノ普通セメント 平均	0.93	0.41	22.28	5.29	3.00	64.85	1.28	1.43	99.47	51	26	9	9
28年度市販普通セメント	1.62	0.59	21.71	5.24	3.21	63.81	1.69	1.53	99.39	51	24	9	10

第5表 ベロセメント、普通セメント及び市販普通セメントの物理試験表  
(日本社品アサノセメント)

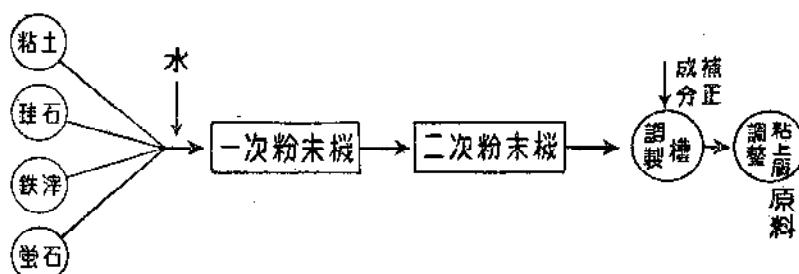
品名	比重	粉末度		凝結					安定度 パツ ト 温 水 煮 沸	強さ kg/cm <sup>2</sup>							
		比 重 cm <sup>2</sup> /g	表 積 ルイ %	室 温 oc	温 度 %	水 量 %	始 時 分	終 時 分		曲 げ 強 さ	正 結 強 さ						
										1	3	7	28				
JisR5210 (早強)	>3.05	>3000	<10.0	20±3	>80		>1-0	<10-0	完	>10	>25	>40	>60	>40	>90	>180	>280
アサノベロ セメントA	3.12	3910	2.0	20.4	96.27.7	1.48	3-01	完	239	22.8	41.6	58.2	71.4	79	200	308	438
〃 B	3.13	4210	2.0	20.5	94.27.6	2-01	3-29	〃	239	22.0	45.1	61.9	75.1	74	210	325	451
〃 C	3.12	3970	2.4	20.4	95.27.5	2-20	3-36	〃	234	21.4	44.8	58.7	74.4	72	199	324	455
〃 D	3.12	4180	2.5	20.5	96.25.4	1-44	3-04	〃	244	21.8	43.8	58.1	74.5	71	198	312	442
〃 E	3.11	4080	1.4	20.4	96.26.2	1-43	2-57	〃	248	23.9	44.1	58.8	75.3	78	214	328	463
平均	3.12	4070	2.1	20.4	95.26.9	1-55	3-13	〃	241	22.4	43.9	59.1	74.1	75	204	319	450
JisR5210 (普通)	>3.05	>2300	<10.0	20±3	>80		>1-0	<10-0	完		>12	>25	73.6		>45	>90	>200
アサノ普通 セメント平均	3.15	3160	2.9	20.1	96.26.1	2-03	3-19	完	243	30.4	45.8	68.9		121	215	380	
28年度市販普 通セメント平 均	3.16	3340	3.1	20.5	94.26.4	2-35	4-06	完	252	23.6	38.8	61.3		89	172	331	

以上第4表 第5表よりして如何にペロセメントが普通セメントに比し優秀であるかが窺知される。

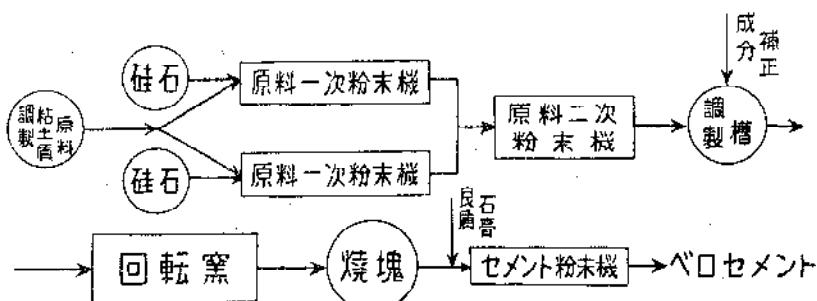
## 6 ペロセメントの製造に就て

原料として石灰石（純度高きもの）粘土、珪石、鉄滓及び螢石（fluxとして使用）を使用するが普通セメントの製造使用原料に比し其の品質は特に吟味し良質のものを使用する、又仕調される原料は超微細としなければならない。即ち原料の反復粉碎を必要とする第2図及び第3図はペロセメント用原料調製法の一例を示す。

第2図に示す様にペロ焼塊を製造するには成分を矯正にする為に粘土類を先ず仕調する、そして所望の成分し



第2図 粘土質原料仕調法（一例）



第3図 ペロセメント原料調製（一例）

た上石灰石に一定の割合で逆送混合し粉碎するのであるが、この粉碎物は更に成分を入念に矯正し回転窯に給養して良質炭（7000Kcal/kg）の微粉炭を以て焼成するとペロ焼塊が出来るのでこのものに良質石膏を加え粉碎すると良い。焼成温度は普通焼塊の焼成温度に比し約100～150°C高い。但しこの製造工程は高度の科学的管理と厳格な品質管理が要望されるのである。

## 7 ペロセメントの特徴及び經濟的利点

### (イ) タイムセーヴァーとしてのペロセメント

普通セメントは充分硬化するに28日を要すると見做されている、従つて短れて設計強度の基準も4週強度に期間に工事を行う様な場合には支障を生ずる、特に道路の如きは舗装中は交通の遮断を余儀なくされる。この点ペロセメントは早期に高強度を発揮して材令7日で普通セメントの28日の強度に達するから工事の進捗上大いに役立ち、従つて経費を節約し得るので得策である。参考迄に普通ポルトランドセメントと早強ポルトランドセメントとの型枠置期間標準日数を示すと第6表の如きである（註 本表は土木学会制定無筋コンクリート標準示方書第55条の解説にある。）

第6表 型枠置期間標準日数表

	構造物側面の型枠	構造物底面の型枠	スパン6m未満のアーチのセントル	スパン6m以上のアーチのセントル
普通ポルトランドセメント	4 日	7 日	10～15日	14～21日
早強ポルトランドセメント	2 日	4 日	7～10日	8～14日

又土木学会制定のコンクリート道路標準示方書49条には養生（交通開始までの）期間を第7表の様に規定している。

第7表 交通開始迄の期間

普通ポルトランドセメント・高炉セメントシリカセメントを用いる場合	14日
早強ポルトランドセメントを用いる場合	7日

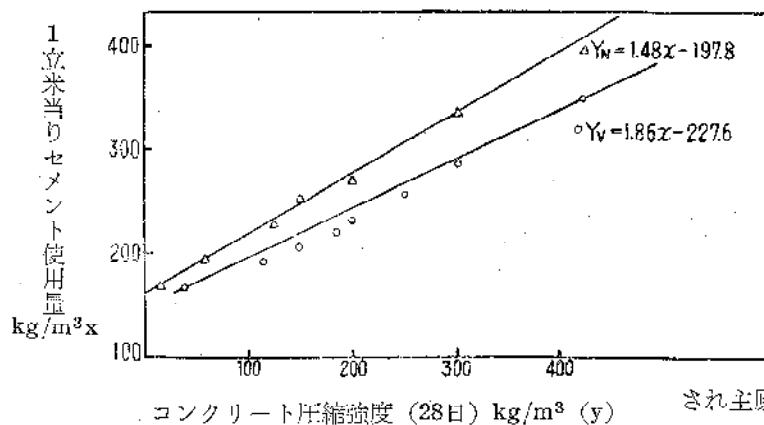
何れの場合に於てもペロセメントは普通セメントの場

合に比し7日～8日の期間で型枠を取り外すことが出来、工事期間を短縮することが出来る。

### (ロ) セメントセーバーとしてのペロセメント

ペロセメントを用いたコンクリートはウォーカビリティが非常によく、且つ普通セメントを使用した場合に比べてセメント使用量が少くすむ利点がある。第4図は普通セメントとペロセメントの1m<sup>3</sup>当たり使用量と28日圧縮強度との関係図である。本試験結果は多摩川産骨材を使用してスランプを15cmとしコンクリート1m<sup>3</sup>当たりセメ

ント使用量を数種類選んで水セメント比をこれに応じて変化した実験結果を示す、即ち同一スランプ及び強度の



第4図 ベロセメント及び普通セメントの1m<sup>3</sup>当り使用量とコンクリート28日圧縮強度との関係(日本社品)

コンクリートを得るにベロセメントを使用すれば普通セメントの約85%ですむ。換言すればセメントの使用量を約15%減少せしむることが出来る。このことは1m<sup>3</sup>当りのセメント使用量を許される最低限にとるならば構造断面の縮少も可能となることを意味する、即ちベロセメントの価格が多少高くても工事の規模によってこれを相殺することが出来るしベロセメントの早強性に基く型枠存置期間の短縮という利点が加はつて工事費の削減が可能である。

#### (八) ベロセメントの水密性

コンクリートが侵食水又は悪水に依り破壊され主原因は其の水密性の不良に起因することが多い、この点ベロセメントは防水剤を加えなくとも如何なる防水剤を加えた普通セメントコンクリートよりも水密性に富んでいる。第8表は日本社アサノベロセメント及びコンクリートの透水度試験成績表を示したものであり、そ

第8表 コンクリートの透水試験成績表  
(試験体の透水面積 200cm<sup>2</sup> 厚さ 10cm)

セメントの種類	コンクリート配合割合	水セメント比	透水圧力気圧	透水量 cc/br		
				3	7	28
アサノベロセメント	1 : 2 : 4	0.7	3	0	0	0
	"	0.8	"	31	3	0
	1 : 3 : 6	0.9	"	244	0	0
	"	1.0	"	217	54	18
普通セメント	1 : 2 : 4	0.6	"	615	82	1
	"	0.7	"	674	227	24
	1 : 3 : 6	0.8	"	—	3,002	1,340
	"	0.9	"	—	9,295	2,910
シーカー(+ 5%)	1 : 2 : 4	0.7	"	323	119	4
トリコザール(+ 5%)	1 : 2 : 4	0.7	"	35	10	0
カルル(+ 5%)	1 : 2 : 4	0.7	"	63	1	0
セライト(+ 5%)	1 : 2 : 4	0.7	"	121	2	0
珪藻土(+ 5%)	1 : 2 : 4	0.7	"	—	18	—

の優秀性を物語つている。

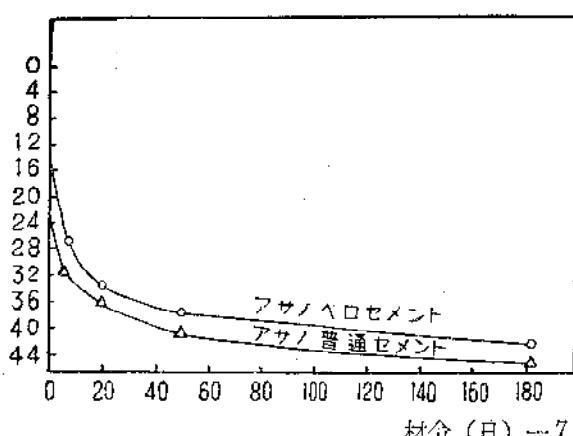
#### (二) ベロセメントの低収縮性

ベロセメントは上述した様に科学的、且、合理的な製造法と管理とによって其の焼塊の化学的、鉱物的本質に重点を置いており粉末度は多少細くても収縮が少さいことは第5図及び第6図に示す通りである、其他ベロセメントの化学的侵蝕に対する抵抗性特に海水又は硫酸塩に対する抵抗性は普通セメントに比し優秀である。

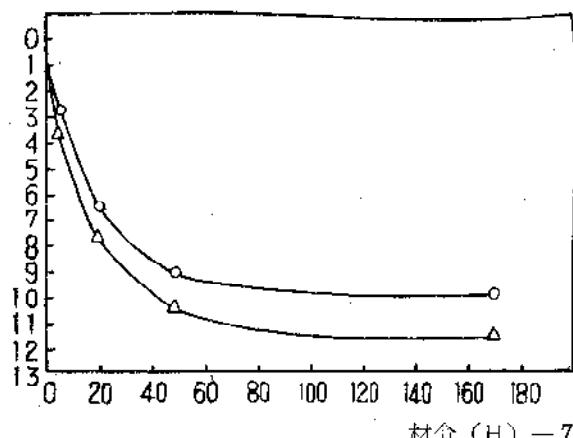
### 8 ベロセメントコンクリートの 温度上昇及び酷寒期に於ける

#### 工事に就て

日本セメント株式会社研究所の研究に依れば完全断熱状態に近いコンクリートの温度上昇試験を昭和10年以来研究しているがその結果は第9表に示す如く最高6.3°Cの温度上昇を示している。即ちこの結果よりして厳冬時普通セメントで施工が困難な場合ベロセメントを使用すれば工事を進めるのに好都合と言えよう(註 時間に用いたコンクリートの供試体は直徑30cm 高さ25cmの円筒形のものでその配合は(A)は1:2.29:4.58(B)は1:2.37:4.74にしてスランプは大々8cm 水セ



第5図 純セメントによるベロセメント及び普通セメントの収縮比較(日本社研究所試験結果)  
純セメント収縮率(%) × 10²



第6図 軟練モルタルによるベロセメント及び普通セメントの収縮比較(日本社研究所試験結果)軟練モルタルによる収縮率(%) × 10²

第9表 コンクリート断熱温度上昇状況

材 令	アサノベロ セメント	アサノ普通 セメント(A)-(B)	
		(A)	(B)
0分	0.0°C	0.0°C	0.0°C
6時間	6.7	5.4	+1.3
12時間	11.6	9.7	+1.9
1 日	21.4	17.7	+3.7
2 日	35.3	29.0	+6.3
3 日	40.13	4.5	+5.6
4 日	41.83	7.0	+4.8
5 日	43.33	9.0	+4.3
6 日	44.54	0.6	+3.9
7 日	45.5	41.6	+3.9
実験開始温度	19.6	19.3	—

メント重量比は53%であった。

尚このベロセメントを使用した寒冷工事の代表的実例としては満州松花江の鉄道工事に零下40°Cの酷寒を克服して見事完成したことを以てしても如何に酷寒時の工事にベロセメントが適当であるかが立証されている。尚上述の優秀性の外に色々秀れた利点があり特に最近脚光をあびて来たP.S.コンクリート等はベロセメントを使用して初めて製作可能である事実を以てしても如何にすぐれているかが判る。

以上ベロセメントに就ての概念を略述したが、該セメントに関し多少の知識を得て頂ければ筆者望外の幸と思う次第である。

(40頁より続く)

尋るかどうか知らないが面白い研究を紹介したい。

胃腸から吸収せられたアルコールは血液から肝臓に入るか、肝臓から血液内に入るか何れにしても飲酒後血液内にアルコールがありその酔いの程度に応じ血中アルコールが1cc中1~4mg程度あり5mg/ccでは致死量とはクラシックな研究結果でしばしば引用せられるところである。

最近北海道大学の桜井正夫氏(北海医、27巻781昭27)は家兎を用いて肝臓の有無とアルコールの関係を見てい る。

家兎の肝臓を完全に遮断したものにアルコールを給与して血液中のアルコール濃度を計ると肝臓を遮断しないものに較べて血中アルコールの低下が著しく遅延する、しかしやはり血中アルコールの消失は見られる。

肝臓を約20%残すと健常時に較べアルコールの酸化係数は殆んど変化なく、肝臓18%ではやゝ減少し肝臓残存率15%以下では著しくアルコールの酸化係数は低下するという。

この結果から結論して肝臓はアルコール代謝の主役を演ずるものとは考へられるがこれのみでアルコール酸化を営む器官とは考えられないとしている。この結果は一般人はどう見るであろうか。ノイローゼ気味の人では肝臓の悪いということはもうそれが健全肝臓の20%以下になつているのではなかろうかと心配することであり、神経の太い人物にあつては肝臓が20%以下になるまではまだ酒を呑めることははあるまい、まづそれまではとも併証するのではなかろうか。

(筆者は阪大工学部教授)