

## 光学顕微鏡によるカルシウムシリケート系鉱物の微視的観察

広島大学工学部 正会員	田澤 榮一
広島大学工学部 正会員	○河合 研至
広島大学大学院 学生会員	梶谷 誠
広島大学工学部 学生会員	井上 貴博

## 1.はじめに

セメントの初期水和における凝集構造発達過程はセメントの硬化過程と密接に関連する。このような微視的観察は、水中浸漬可能なレンズを用いた光学顕微鏡を使用することで可能となる。昨年度まではセメント鉱物の中でも初期水和反応性の高いC<sub>3</sub>Aと速硬性を有するジェットセメントについて実験を行い、合成C<sub>3</sub>Aやジェットセメントの形態変化は練混ぜ水の組成によって異なり、その形態変化はわずかな組成変化によつても生じることを明らかとしてきた<sup>1)</sup>。そこで今年度はセメントの硬化過程と密接に関連するカルシウムシリケート系鉱物について脱イオン水、アルカリ溶液とそれぞれ練混ぜたときの形態変化を光学顕微鏡により観察した。

## 2. 実験方法

カルシウムシリケート系鉱物としてC<sub>3</sub>S, C<sub>2</sub>Sを使用した。混練水として0.1規定NaOH溶液、0.1規定KOH溶液、脱イオン水を用い、C<sub>3</sub>S, C<sub>2</sub>Sの水和にともなう形態変化の観察を行つた。観察には水中浸漬可能な対物レンズを装備した光学顕微鏡を使用し、倍率は対物レンズ40倍、接眼レンズ10倍とした。光学顕微鏡にはカメラをとりつけ写真撮影、またはCCDカメラを介してビデオと接続、録画し、水和反応の経時変化を追いややすくした。併せて、粉末X線回折、示差熱熱重量分析、走査型電子顕微鏡、エネルギー分散型X線分析装置により水和生成物の分析、観察を行い、カルシウムシリケート系鉱物の水和反応について検討した。

## 3. 実験結果および考察

代表的な観察結果及び考察を以下に示す。

C<sub>3</sub>S 3.0gと0.1規定NaOH溶液30mlを練混ぜたときの形態変化を写真1に示す。接水直後から接水2日後まで液相部にCa(OH)<sub>2</sub>の核生成が行われ、その後消滅した。また接水6時間後から一部の粒子において表面にCa(OH)<sub>2</sub>結晶が生成し、その後成長を続けた。接水40時間後からは液相部においてC-S-Hと思われる棒状の水和物が生成しはじめ、その後成長を続けた。

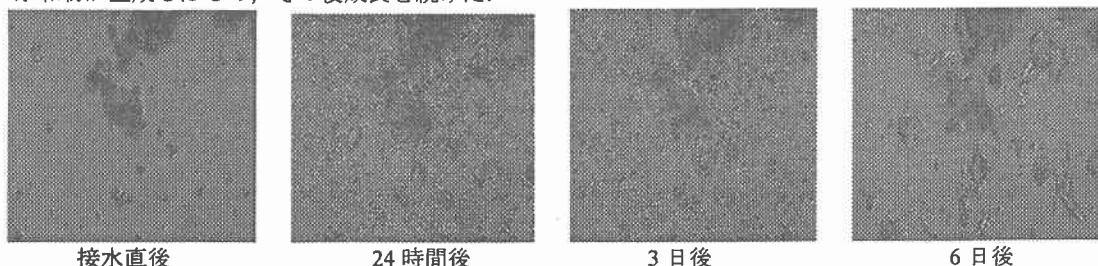


写真1 C<sub>3</sub>S 3.0gと0.1規定NaOH溶液30mlを練混ぜたときの形態変化

C<sub>3</sub>S 3.0gと0.1規定KOH溶液30mlを練混ぜたときの形態変化を写真2に示す。時間の経過とともに液相部ではCa(OH)<sub>2</sub>の核生成が、粒子表面ではゲル状の水和物が生成している。

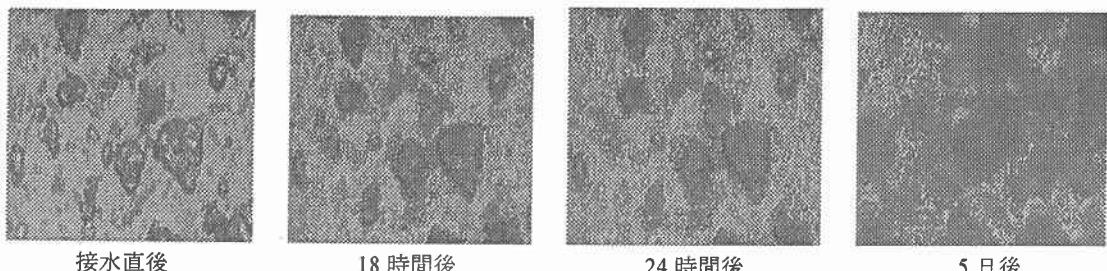


写真 2  $\text{C}_3\text{S}$  3.0g と 0.1 規定 KOH 溶液 30ml と練混ぜたときの形態変化

$\text{C}_3\text{S}$  3.0g と脱イオン水 30ml を練混ぜたときの形態変化を写真 3 に示す。接水後 24 時間程度から粒子表面において C-S-H と思われる水和物が生成しているが、液相部では変化は見られない。

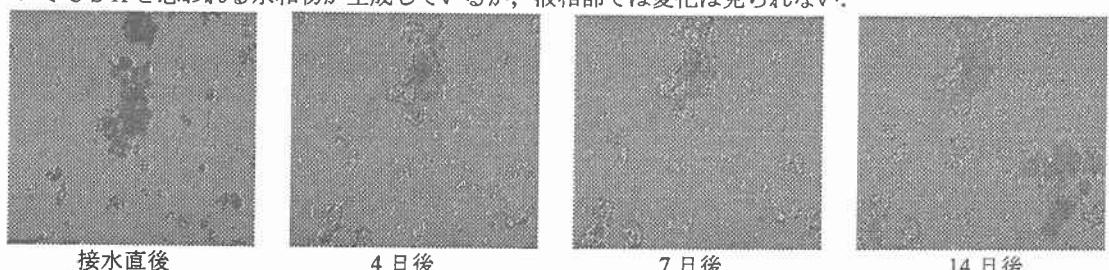


写真 3  $\text{C}_3\text{S}$  3.0g と脱イオン水 30ml を練混ぜたときの形態変化

以上の結果より、液相部での  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  または C-S-H の核生成は溶液中に充分な OH イオンが存在する場合についてのみ起こり、粒子表面および周辺では活発に水和物の生成が行われることがわかる。また  $\text{C}_3\text{S}$  を KOH と練混ぜたときの接水 4 日後の走査型電子顕微鏡写真を写真 4 に示す。網の目状の C-S-H TYPE II とその表面から析出した  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  を見ることができる。また示差熱熱重量分析では  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 、C-S-H の吸熱ピークが確認され、観察結果と一致したが、粉末 X 線回折においては C-S-H の存在は確認できなかった。これは C-S-H が低結晶相であり回折ピークが現れにくいためであると思われる<sup>2)</sup>。また、観察からは  $\text{C}_3\text{S}$  と  $\text{C}_2\text{S}$  について反応速度に顕著な差は見られなかつたが、機器分析からは  $\text{C}_2\text{S}$  の水和物の生成量、生成速度が  $\text{C}_3\text{S}$  のそれより明らかに低いことが確認された。

#### 4. 結論

カルシウムシリケート系鉱物の水和反応は溶液中のイオン強度の影響を強く受けることが分かった。すなわち、イオン強度が高い場合には液相部ならびに粒子表面で  $\text{Ca}(\text{OH})_2$  または C-S-H の核生成がおこり、イオン強度が低い場合には粒子表面およびその近傍においてのみ水和物が生成した。

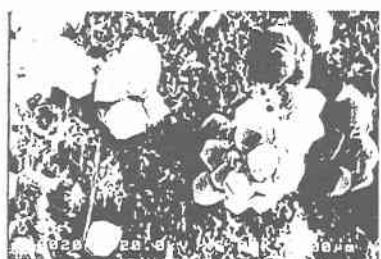


写真 4

$\text{C}_3\text{S}+\text{KOH}$  4 日後の SEM 写真

【参考文献】1)河合研至他：光学顕微鏡を用いたセメントの初期水和形態に関する検討、第 48 回土木学会中国支部研究発表会発表概要集、pp533~534、1996、5.

2)荒木康夫：セメントの材料化学、大日本図書、pp125~129、1984.