

行	名称	ふりがな	解説
ゆ	誘導期	ゆうどうき	エーライト*の水和過程における二つの発熱段階のうち、水と接触してから数分以内の急速な水和反応に続いて起きるゆるやかな水和反応の間の数時間をいう。
よ	溶解度積	ようかいどせき	水に溶けてイオンに分かれる電解質 Mv_1Xv_2 は飽和溶液中では次のように解離している。 $Mv_1Xv_2 \rightleftharpoons v_1M^{z_1+}v_2X^{z_2-}$ このとき、溶液中のイオンの濃度 $[Mz^{1+}]v_1$ と $[Xz^{2-}]v_2$ の積 K_{sp} を溶解度積という。ここで z_1 、 z_2 はイオンM、Xの価数であり、 $v_1z_1=v_2z_2$ の関係がある。溶解度積は温度、圧力だけによる定数であって、難溶性塩の溶解度積は化学分析とくに沈殿滴定において重要な値である。
	溶解熱	ようかいねつ	定温定圧で溶質が溶媒に溶けるときに発生または吸収する熱量のこと。混合熱の一種である。
	養生	ようじょう	コンクリートの硬化作用を十分に発揮させるため、適当な温度と湿度を確保し、外力が加わらないように保護しておくこと。コンクリートの圧縮強度*は養生温度によって変化する。