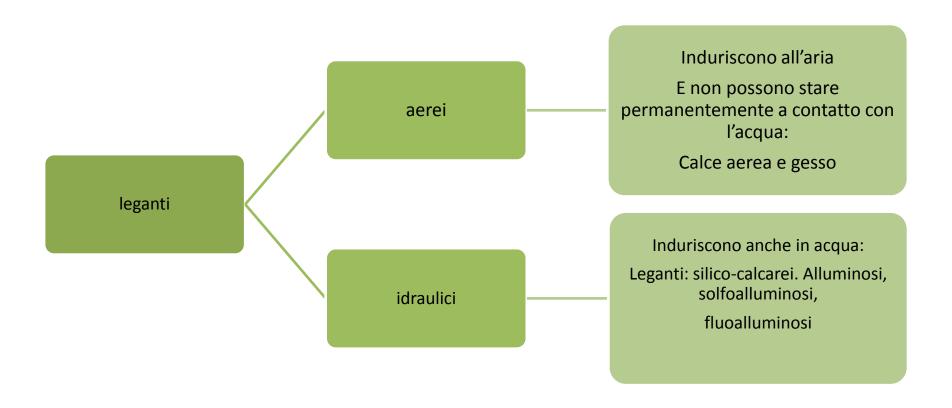
Chimica dei materiali da costruzione: le calci e i gessi

Prof. Ersilia Conte

Materiali leganti

- Nel settore delle costruzioni sono definiti <u>MATERIALI LEGANTI</u> quei prodotti che, mescolati con H₂O, danno origine ad impasti che induriscono progressivamente ed acquistano con il tempo una <u>consistenza</u> <u>lapidea.</u>
- I leganti possono essere utilizzati da soli o con altri materiali (sabbia, ghiaia...), allo scopo di migliorarne le caratteristiche e i costi.

Classificazione dei leganti



Utilizzo dei leganti

- Leganti aerei sono impiegati mescolati con acqua e sabbia (dimensione <5mm) per la produzione ad esempio di malta da intonaco
- Leganti idraulici sono utilizzati nella produzione di calcestruzzo aggiungendo aggregato più grosso (ghiaia e/o pietrisco dimensione >5mm) agli altri componenti
- Malte e calcestruzzi sono dal punto vista quantitativo i materiali più impiegati nel campo delle costruzioni.

Passaggi di indurimento: stagionatura

Stagionatura: appena preparati gli impasti sono plastici, nel tempo perdono la plasticità trasformandosi in masse dure e consistenti. Nel complesso, il fenomeno è detto stagionatura, che si divide in due fasi:

- Presa: trasformazione della sospensione fluida in una massa rigida in grado di trattenere la forma iniziale, durata della presa da qualche minuto fino a qualche giorno. La presa termina quando l'impasto non è più manipolabile..
- 2. Indurimento: fase in cui l'impasto rappreso acquisisce progressivamente resistenza meccanica. Tale fase può durare ore, anni ed anche progredire per un tempo indefinito.

Leganti aerei: Gesso

Per la fabbricazione del *gesso legante* si utilizza il *gesso naturale* ovvero

solfato di calcio biidrato: Ca SO₄ 2 H₂ O - monoclino

Oppure l'anidrite, minerale costituito essenzialmente da:

solfato di calcio anidro CaSO₄ - romboedrico

Che per effetto dell'azione degli agenti atmosferici si idrata lentamente con aumento di volume trasformandosi in gesso naturale.

Le **Rocce gessose** sono la principale fonte di tale composto e comprendono sia le rocce costituite prevalentemente da gesso naturale che quelle costituite prevalentemente da anidrite

Formazione del gesso naturale

I giacimenti di gesso naturale si trovano:

<u>in terreni di natura sedimentaria</u> formati in seguito al deposito di acqua di mare, laguna o lago.

Il solfato di calcio è uno dei sali contenuti in maggiore quantità nelle acque marine, il gesso naturale e l'anidrite sono sempre presenti nel salgemma.

<u>in terreni vulcanici e giacimenti metalliferi</u>, in questi casi i giacimenti si sono formati in seguito all'ossidazione dello zolfo o solfuri metallici e successiva reazione dell'acido solforico o dei solfati solubili con il calcare.

Fabbricazione del gesso:

La fabbricazione del legante è basata sul riscaldamento della pietra da gesso a 128°C, il solfato di calcio biidrato perde una molecola e mezzo di acqua di cristallizzazione; si ha così la trasformazione in gesso da presa:

 $CaSO_4 2H_2O \rightarrow CaSO_4 0,5H_2O + 1,5 H_2O$

polverizzato ed impastato con acqua, riprende l'acqua perduta, cioè indurisce formando un cristallino compatto. La presa avviene con aumento di volume.

Fasi della fabbricazione del gesso

- 1. Frantumazione gesso naturale proveniente da cave o miniere
- 2. Macinazione (gesso crudo)
- 3. Immagazzinamento nei silos di raccolta
- 4. Cottura (gesso cotto)
- 5. Aggiunta additivi (eventuale)
- 6. Insaccamento

Processi industriali

I processi industriali di preparazione del gesso semiidrato (gesso cotto) si suddividono in:

procedimenti a secco cottura diretta in forni rotanti oppure cottura indiretta in caldaia. Al termine del processo si ottengono particelle molto fini a causa della rapida eliminazione di acqua, prevalentemente costituite da solfato di calcio semiidrato β (presa lenta).

<u>procedimenti ad umido</u> a pressione in autoclave oppure a pressione atmosferica in soluzione saline o acidi diluiti, si ottiene prevalentemente solfato di calcio semiidrato α (presa rapida)

Azione legante: Presa

L'azione legante del Gesso si basa sulla capacità di riacquistare l'acqua persa nel riscaldamento durante il fenomeno di presa.

 $CaSO_4 O,5H_2O + 1,5 H_2O \rightarrow CaSO_4 2H_2O$

Il gesso cotto in H₂O si reidrata formando una soluzione soprassatura di biidrato dalla quale precipita in masse cristalline aghiformi.

Il processo avviene in modo rapido e progressivo ed è un **processo esotermico** (sviluppo di calore).

Espansione e contrazione

La presa del gesso avviene nel complesso con aumento di volume del 2-5 %, che è vantaggioso per molte applicazioni (es. stampi).

In effetti si hanno due fasi successive:

- (a) <u>fase di contrazione</u>: durante l'impasto la reazione tra acqua e gesso emidrato avviene con riduzione di volume pari a circa il 7 %.
- (b) <u>Fase espansione</u>:durante l'indurimento a seguito della crescita disordinata dell'ammasso di cristalli.

Limiti

Il gesso indurito resiste molto bene negli interni e negli ambienti asciutti è inadatto ad essere impiegato

- in ambienti umidi dato che il composto è solubile
- In condizioni di T> 40-50 °C, dato che tendono a perdere acqua di cristallizzazione quindi compattezza.
- In ambienti ammoniacali (stalle,...) a causa della formazione di solfato di ammonio, fortemente igroscopico, con conseguente perdita di consistenza.

$$CaSO_4 2NH_3 + H_2O + CO_2 \rightarrow (NH_4)_2SO_4 + Ca CO_3$$

Additivi

 acceleranti e ritardanti5. idrofughi la presa

2. impermeabilizzanti

6. inibitori della dilatazione

3. fluidificanti

7. fungicidi/germicidi/ins etticidi

4. plasticizzanti

8. aeranti / disareanti

Rallentanti

- 1. Sostanze che diminuiscono la solubilità dell'emidrato
 - Es. gicerina, alcool, acetone, etere, zucchero, acidi deboli e loro sali (acetico, citrico, fosforico, lattico)
- Composti organici ad elevato peso molecolare che agiscono da colloidi protettori, agiscono sull'accrescimento cristalli
 - Es.cheratina, caseina, albumina, gomma arabica, gelatina,...

Acceleranti

Per accelerare la presa del gesso è necessario:

- 1. aumentare la solubilità dell'emidrato
- 2. diminuire la solubilità del biidrato

Es.: Tutti i solfati (MeSO4) sono acceleranti che diminuiscono la solubilità del biidrato facilitandone la precipitazione per effetto dello "ione a comune"

Impieghi del gesso

- additivo nel cemento
- intonaco per interni (pareti e soffitti)
- blocchi per tramezze interne non portanti
- lastre piane o forate per doppie pareti isolanti e fonoassorbenti
- gesso espanso (isolante termico, acustico)