

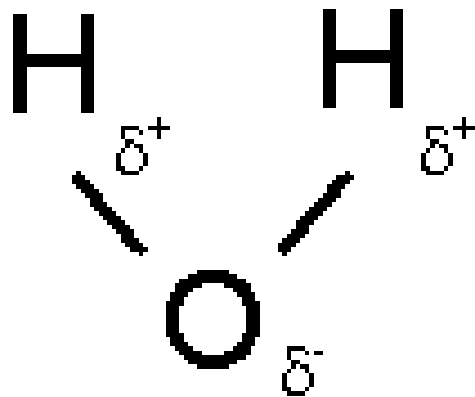


... la Formula è semplice !

Ecodry



Acqua



Punto ebollizione: 100°C, 73,16 K

Densità: 1 g/cm³ bei 4°C

Punto congelam: 0°C, 73, 16 K

inodore - insapore - inodore



L'acqua è fluida ma dovrebbe essere gassosa!

L'acqua ha una tensione superficiale!

L'acqua può sciogliere determinate sostanze!

L'acqua aumenta il volume con il congelamento!

L'acqua ha memoria!

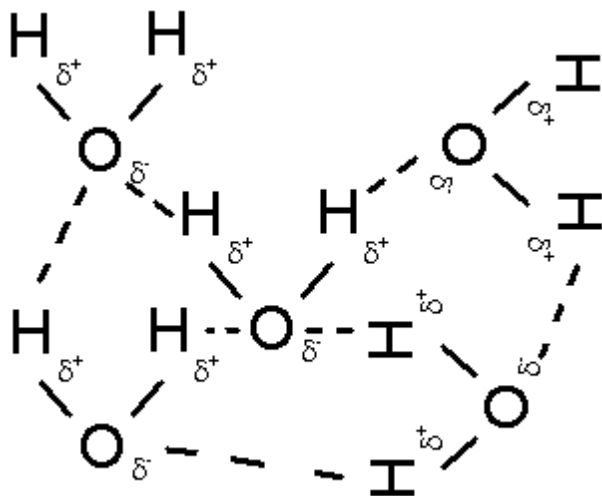
L'acqua aumenta conducibilità attraverso i sali disciolti!

L' acqua trasporta sostanze estranee!



L'acqua è fluida, ma dovrebbe essere gassosa!

Causa:
Formazione di legami ad Idrogeno



E' vero che una singola molecola d'acqua è costituita da solamente tre atomi ma, non appena più molecole d'acqua si uniscono, formano dei legami e si comportano pertanto come una sostanza avente molecole più grandi.



L'acqua ha una tensione superficiale!



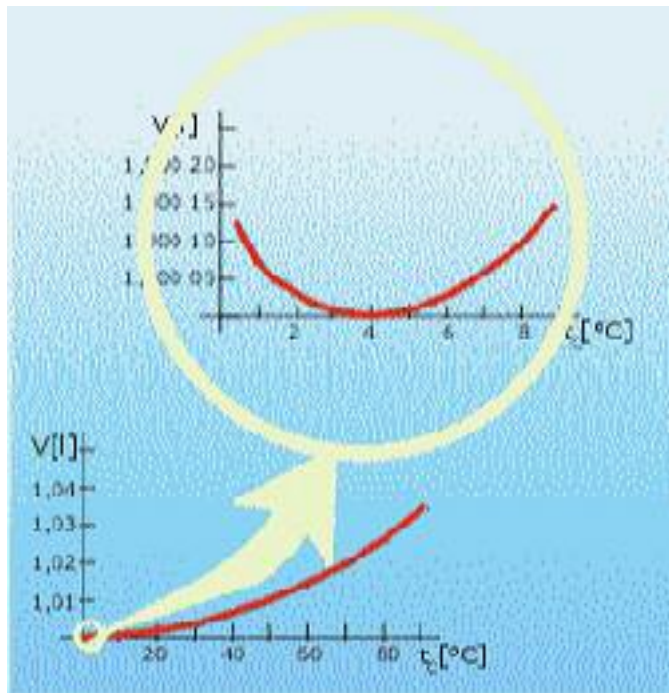
Causa:

Formazione di legami di Idrogeno

Tra le molecole d'acqua si creano forze di attrazione e repulsione. Tuttavia sulla superficie interfacciale a contatto con l'aria, la molecola d'acqua è circondata da altre molecole solamente da un lato, pertanto la forza di repulsione proveniente dal basso è più elevata della forza di repulsione dell'aria. Le molecole che si trovano sulla superficie interfacciale si sollevano e formano una specie di pellicola.



L'acqua aumenta il volume con il congelamento.



Causa: Struttura dell'acqua

La formazione di legami ad Idrogeno dipende dal movimento delle particelle, dalla pressione, dalla temperatura. A 4 C° (con pressione normale a livello del mare) il movimento è ottimale, così che tra le molecole d'acqua, si forma un contatto molto stretto. Inoltre la densità dell'acqua è massima a queste temperature.



L'acqua ha memoria.



Causa:
Ancora sconosciuta

Da anni il prof. Bernd H. Kröplin dell'Istituto per la Statistica e la Dinamica dell' Università di Stoccarda studia con collaboratori gli effetti dei campi energetici sull'acqua, come ad es. i magneti o i campi elettrici.

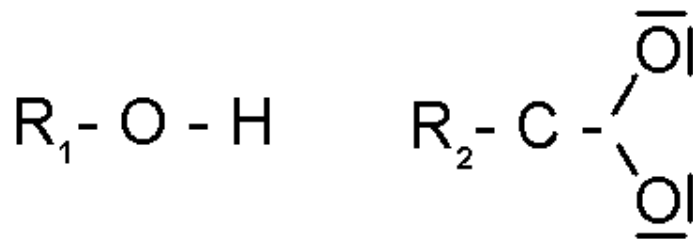


L'acqua può sciogliere determinate sostanze!

Causa:

Polarità delle Molecole di tali sostan.

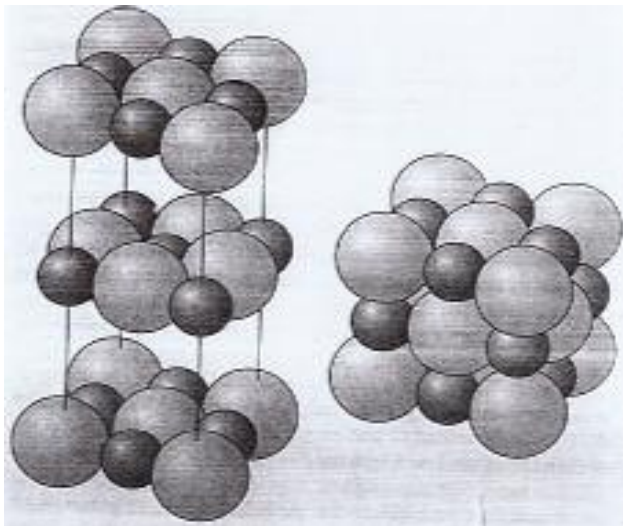
wasserlöslich:



Le molecole che sono polari, come i composti con residui di -OH-, -COO- o NH_3^+ - sono idrosolubili. Questi residui formano con l'acqua dei legami ad Idrogeno. Sostanze idrosolubili sono ad es. sali quali NaCl, sali cioè, che provengono dal terreno oppure dal materiale di costruzione utilizzato.



L'acqua aumenta la conducibilità attraverso i sali disciolti!



La struttura che possiede la minima carica energetica è quella in cui Cationi e Anioni sono più vicini possibili.

Tipica è la struttura del corpo solido ionico, il sale da cucina che ben conosciamo, cioè il cloruro di sodio, che si ricava dalle miniere e dal mare.



L'acqua trasporta sali!

una delle condizioni che contrib. all'umidità acedente nelle murature!

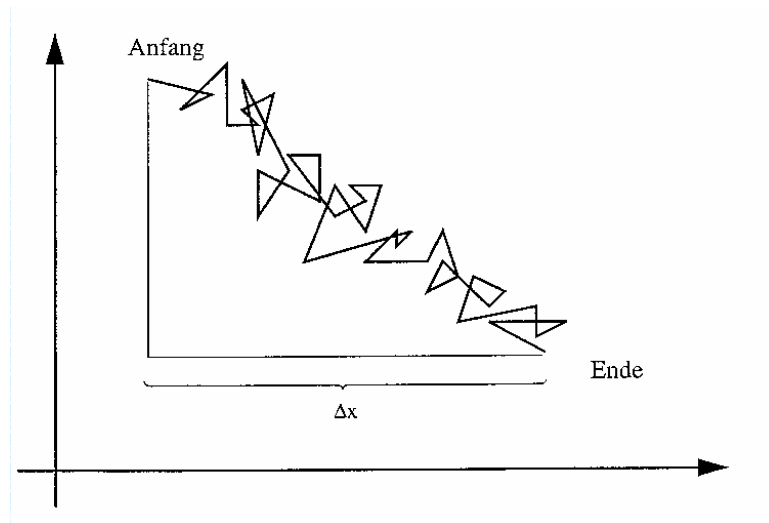
Cause:

Il sale disciolto crea immediatamente un composto con le molecole d'acqua.

L'acqua aumenta la conducibilità. Nei muri si crea un campo potenziale con un'interazione tra legame ionico e fattori energetici provenienti dall'esterno, come ad es. i cicli Giorno/Notte e quelli stagionali, condizioni di pressione atmosferica e variazioni di temperatura, nonché effetti di pressione acustica. Le minime ampiezze influenzano il campo potenziale, che aumenta la sua estensione in modo continuo mediante delle spinte verticali. Si creano in tal modo dei piccolissimi movimenti che, a lungo andare per la loro quantità, causano massicce migrazioni d' acqua e di particelle in essa contenute.



Moto molecolare Browniano



Il moto molecolare Browniano agisce proprio sulla sup. interfacciale presente tra la muratura umida e quella asciutta. In tale modo l'umidità si porta sempre più in alto!

Questo fenomeno è denominato Moto Browniano oppure anche moto molecolare disordinato.



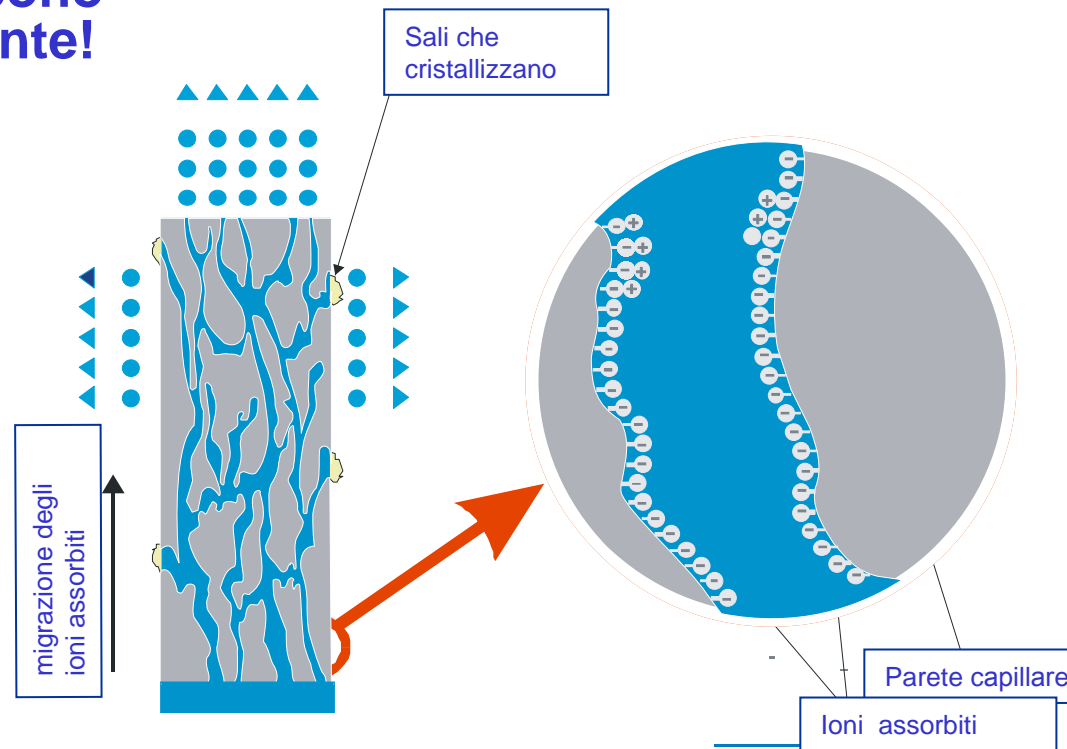
4 fattori contribuiscono all'umidità ascendente!

Acqua

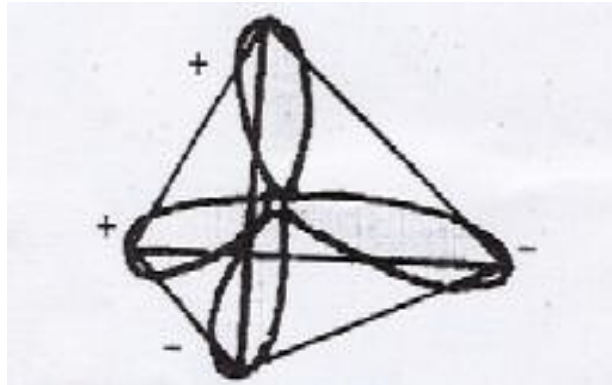
+ Sale

+ + Tempo

+ + + Mat.costr.

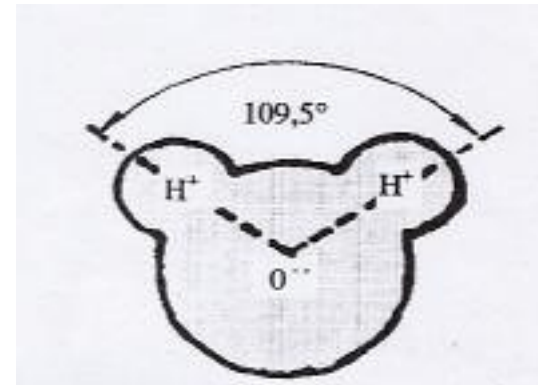


Anche l'energia ha un ruolo importante ed interagisce con tutti gli altri elementi energetici di un'abitazione!



(orbitale dell'elettrone- diagramma dell' energia- acqua in stato eccit.)

8 Tetraedro del cristallo liqui. stabile



angolo legame dell'acqua, tra due molecole di H

stella dell'ottaedro in stato di eccitazione

Ecodry delta emette impulsi modulati a onde lunghe. La molecola d'acqua subisce un cambio di carica, nel contempo le molecole che si imbattono nella risonanza modificano la loro forma. Gli elementi del legame ionico perdono temporaneamente la loro struttura e sulle membrane cellulari dei capillari si scioglie la concatenazione di tali legami mediante un costante trasferimento di polarità. Il segnale elettromagnetico produce un effetto simile a un'implosione che fa perdere negli elementi del legame la forza di tenuta reciproca e viene a cessare l'effetto ascendente.

un lungo processo

Ecody



Quasi tutti questi fenomeni relativi all'acqua contribuiscono alla formazione di umidità ascendente.

Noi di ECODRY conosciamo questo processo, lo controlliamo e sappiamo come agire su di esso

Con i nostri impulsi elettromagnetici generati dal nostro ECODRY *delta* distruggiamo la catena elettrofisica costituita da molecole d'acqua e sale e trasformiamo il processo di filtrazione dell'umidità in un processo di deumidificazione.

In che modo? Ve lo possiamo anche spiegare, ma poi deve rimanere un pò anche il nostro segreto!

Migliaia di prove dimostrano che funziona!