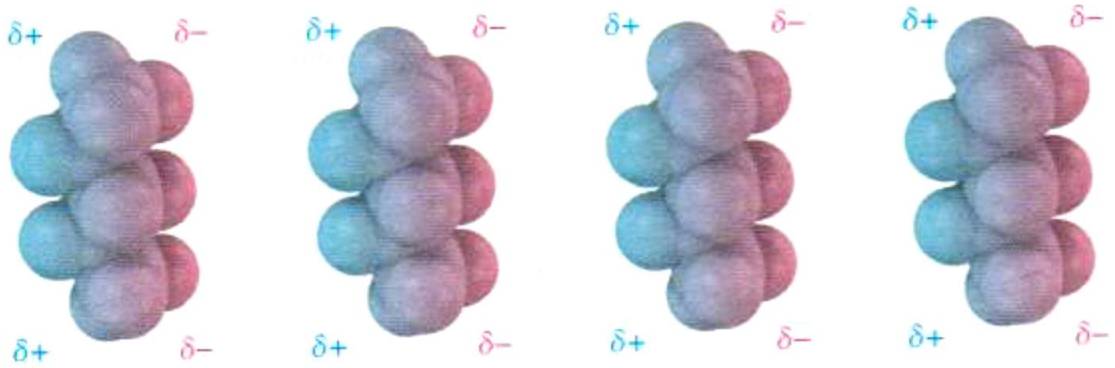
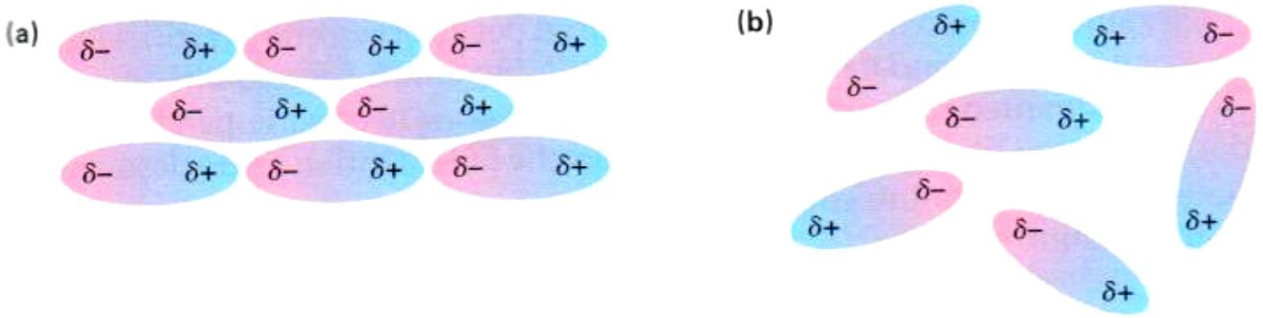
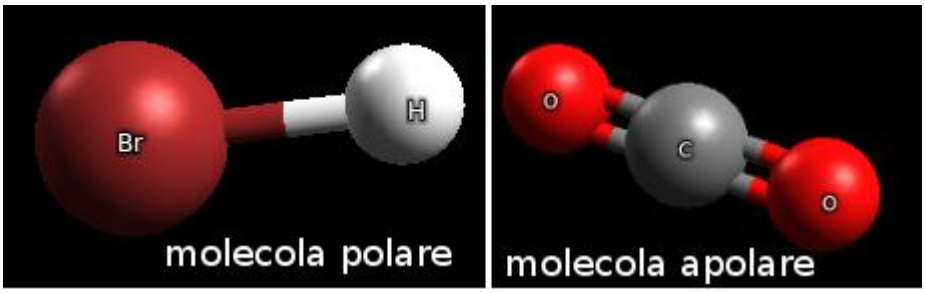
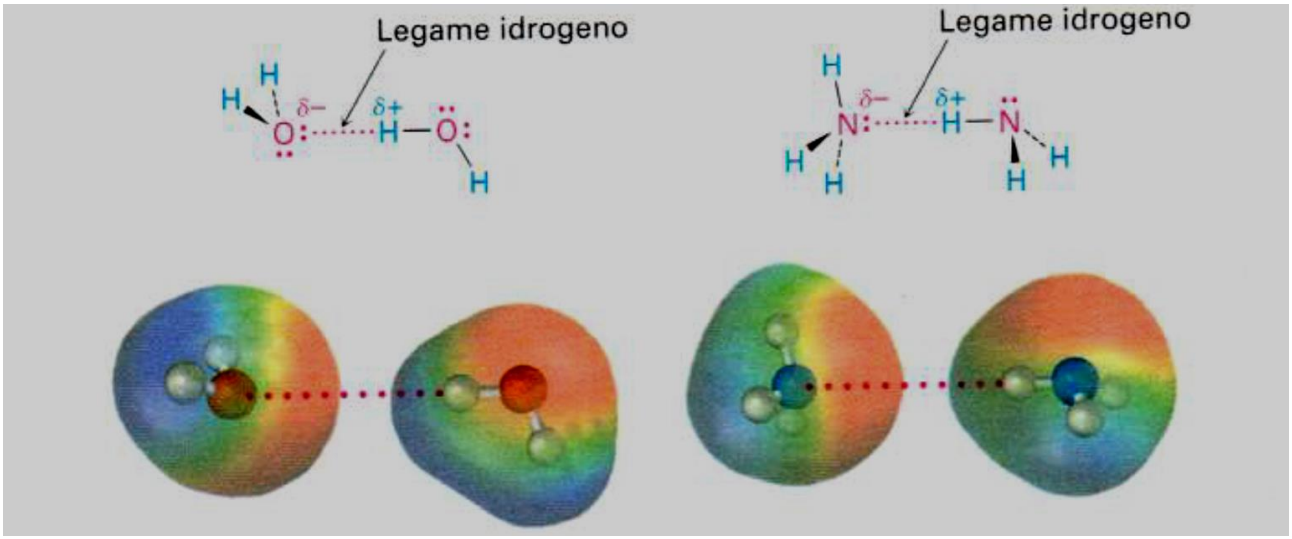


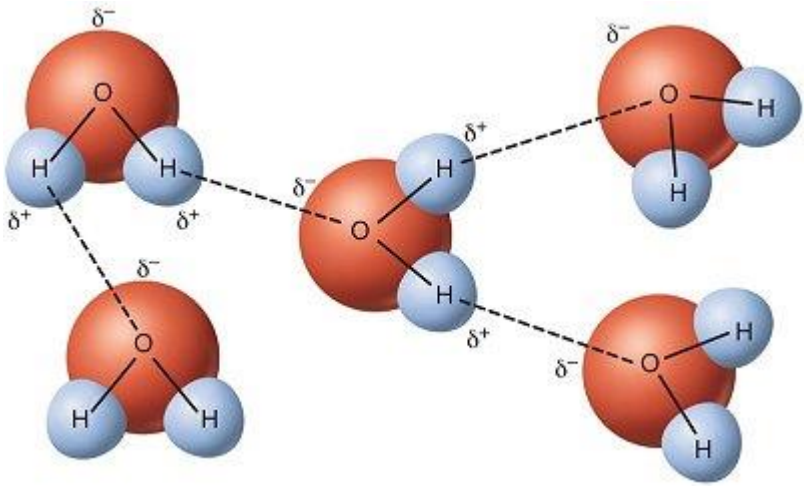
Legami di van der Waals

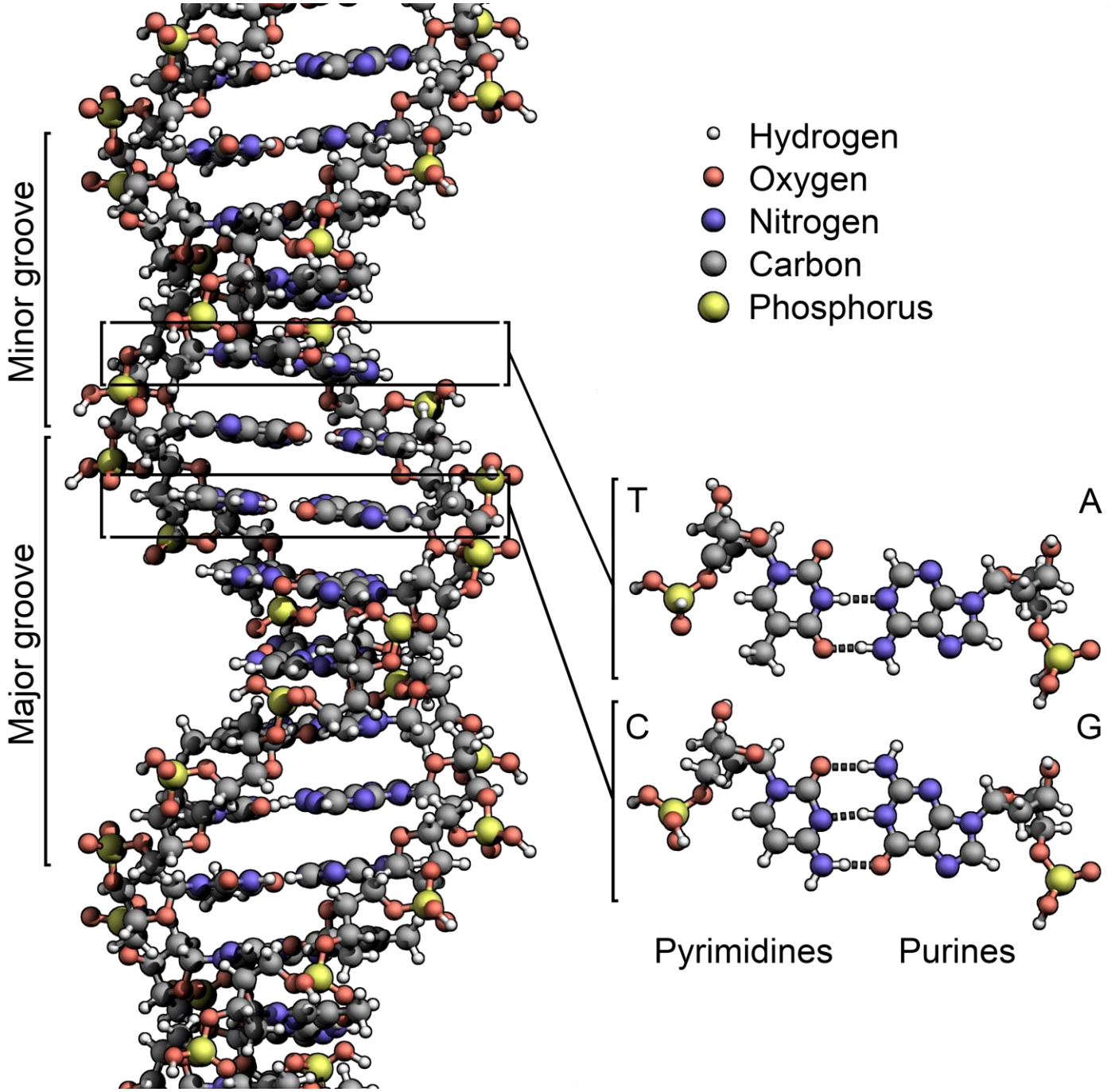


Interazione dipolo-dipolo

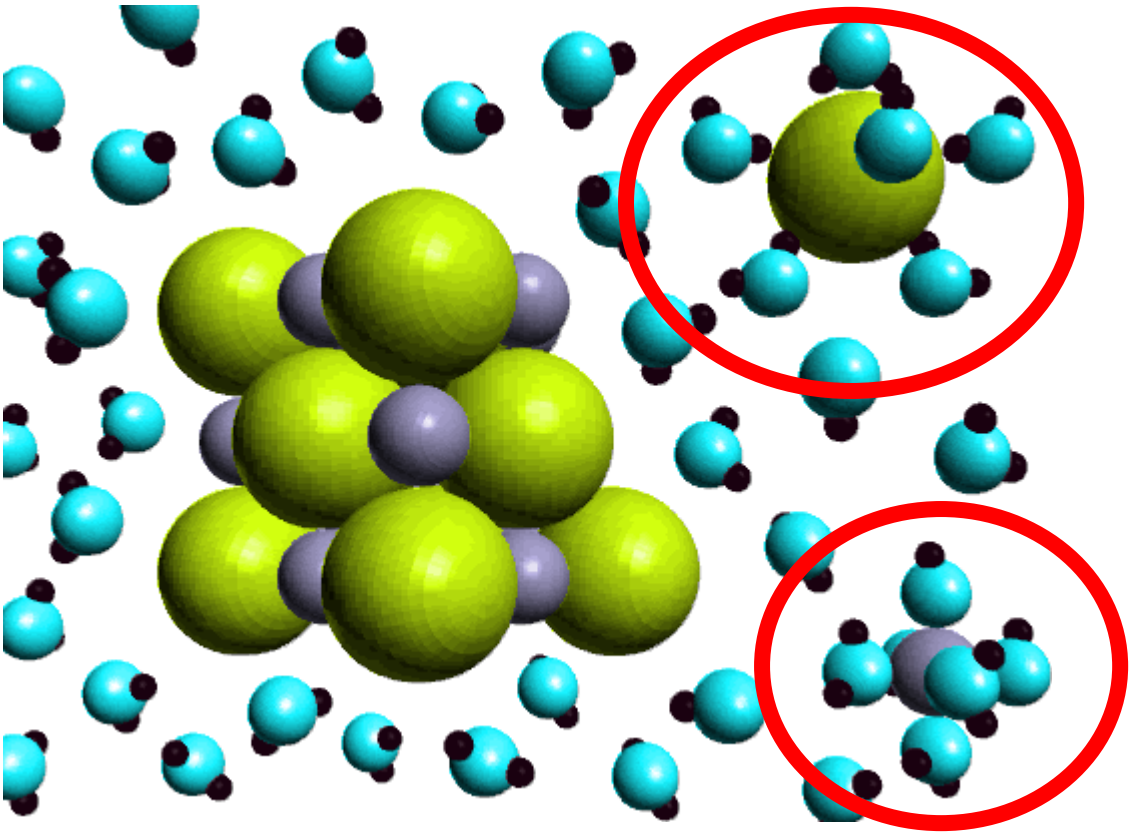



Legame idrogeno
Legame idrogeno

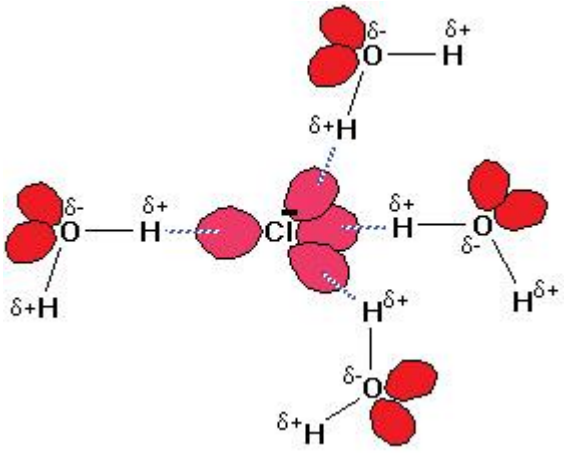


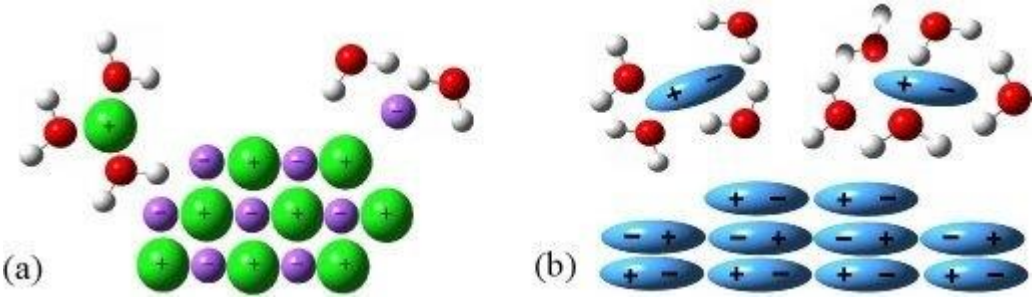

Minor groove
Major groove
Hydrogen
Oxygen
Nitrogen
Carbon
Phosphorus
T
A
C
G
Pyrimidines
Purines

Solubilizzazione



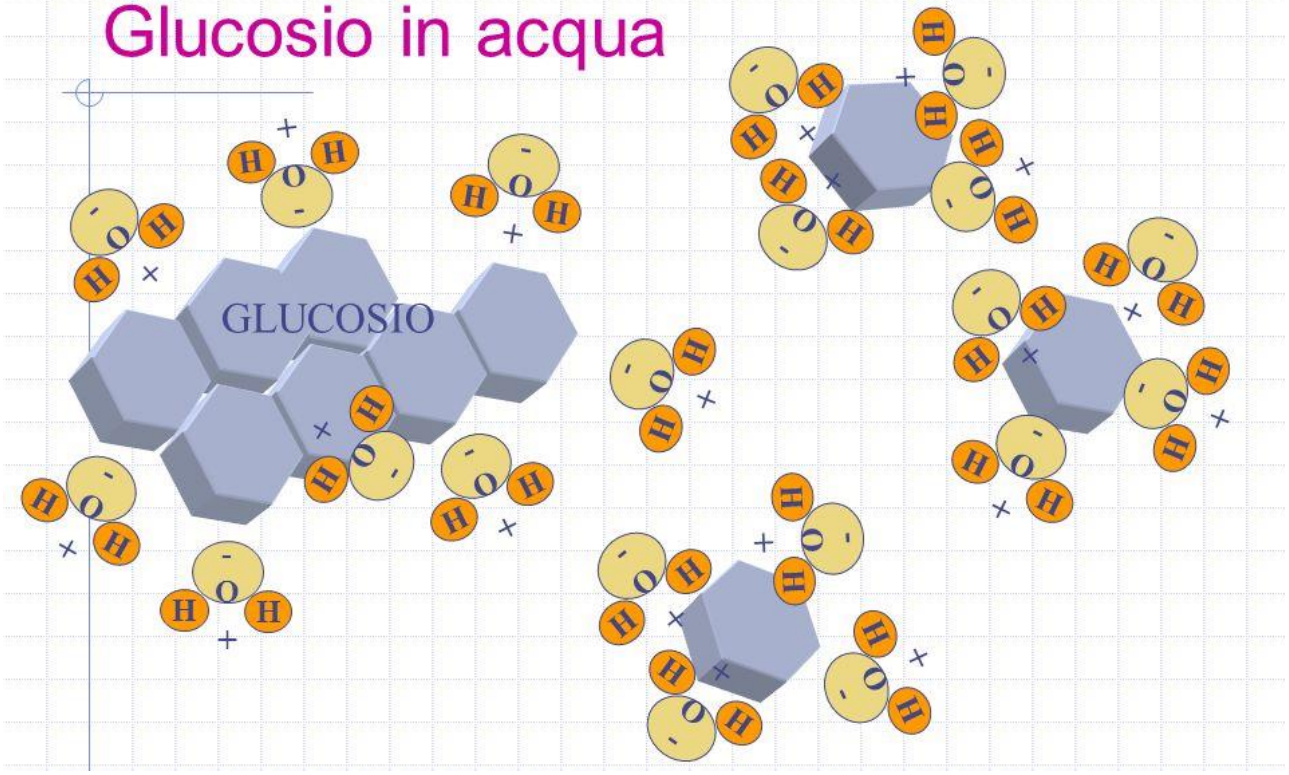
L'immagine mostra un cristallo di Cloruro di sodio che viene dissolto da molecole d'acqua. Il polo negativo delle molecole d'acqua circonda gli ioni Na^+, mentre il polo positivo gli ioni Cl^-.

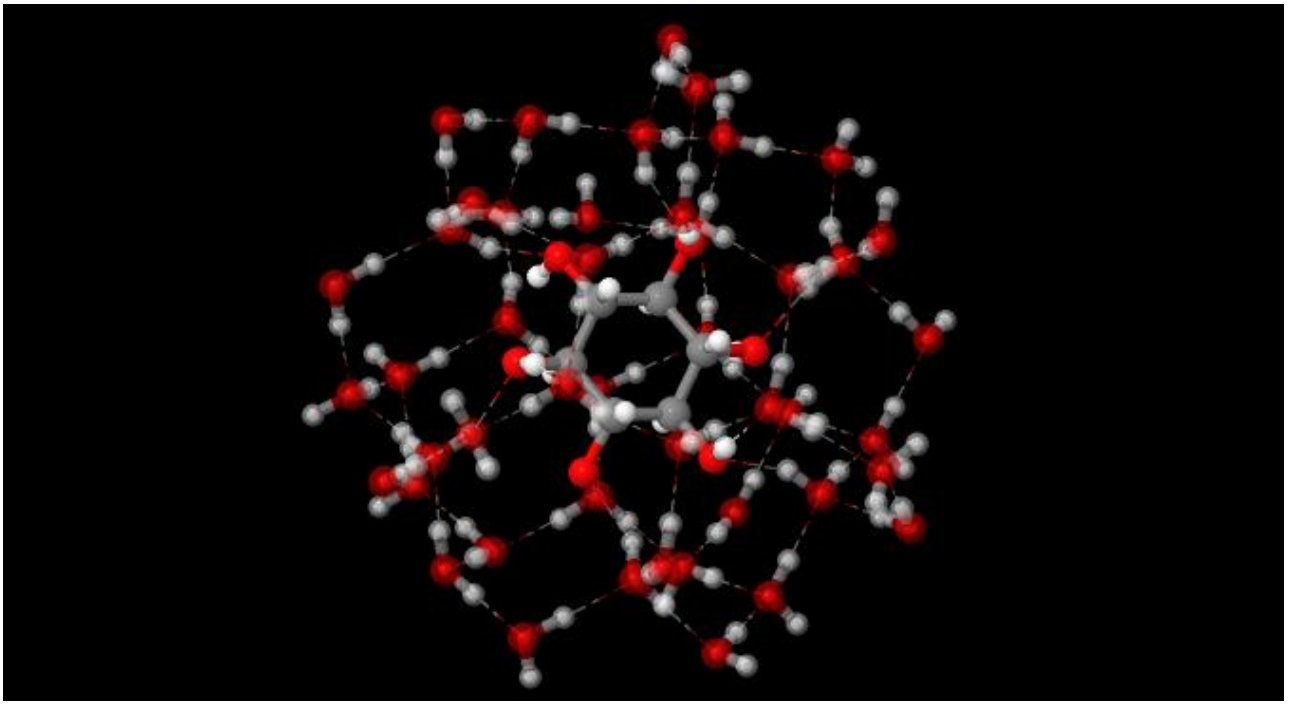




a) Solvatazione di ioni. B) solvatazione di molecolare polari.

Glucosio in acqua

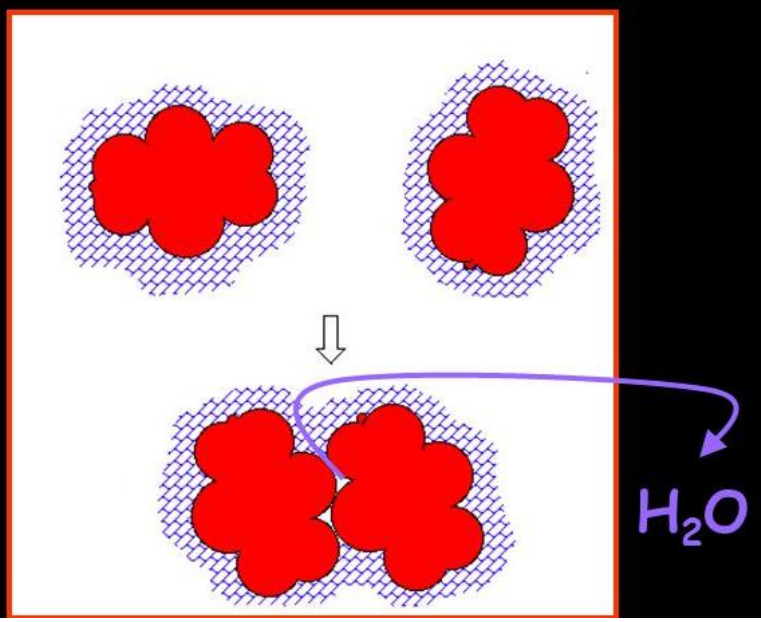


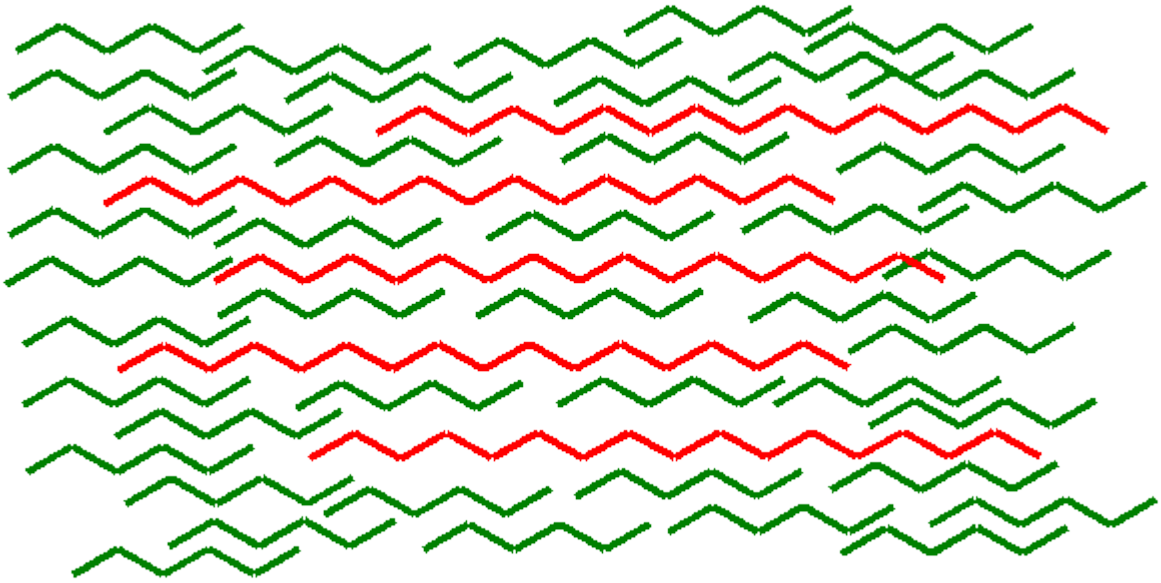


interazione idrofobica → non si tratta realmente di un tipo di legame, ma di una interazione fra l'acqua e una molecola apolare, modulata da variazioni di entropia

Le molecole d'acqua che circondano molecole apolari formano uno stretto reticolo di molecole connesse da ponti H, in cui moti e orientazioni sono fortemente limitati

Ciò si traduce nella tendenza che le molecole apolari mostrano di unirsi tra di loro escludendo l'acqua...






MACRO
MICRO
Olio
Acqua
OGNI SIMILE SCIOGLIE IL SUO SIMILE!