

A.32 *Explica perquè un cristall iònic es pot dissoldre en un dissolvent polar com l'aigua en tant que els cristalls covalents i metàl·lics no ho fan.*

Un cristall iònic està format per una ret tridimensional d'ions positius i negatius alternats. Les molècules del dissolvent polar atrauen als ions i desmunten el cristall.

La part positiva de molècules del dissolvent atrauen al ió negatiu, l'arranquen del cristall i l'envolten. La part negativa de molècules del dissolvent atrauen al ió positiu, l'arranquen del cristall i l'envolten.

Com que els ions queden envoltats per molècules del dissolvent no es tornen a unir

Dissolució cristall iònic

Dissolució cristall iònic en la WEB

En un cristall covalent no hi ha ions amb els que pugen interaccionar les molècules del dissolvent. En un cristall metàl·lic els ions positius estan envoltats per electrons i tampoc poden interaccionar amb les molècules del dissolvent