

A.34 *Encara que un cristall iònic no condueix l'electricitat, sí que ho fa si està dissol o si s'aconsegueix fondre. Explica el perquè.*

Un cristall iònic està format per una ret tridimensional d'ions positius i negatius alternats que no tenen llibertat de moviment per la qual cosa el cristall no condueix l'electricitat.

Quan el cristall es dissol en un dissolvent polar els ions tenen llibertat de moviment per la dissolució i aquesta pot conduir l'electricitat

[simula](#)

[Simulació en la WEB](#)

Els ions també tenen llibertat de moviment si aconseguim fondre el cristall