

A.33 *Explica perquè els cristalls covalents i iònics no condueixen l'electricitat en tant que els cristalls metàl·lics sí ho fan.*

A.35 *Explica perquè un cristall metàl·lic és millor conductor de la calor que els altres tipus.*

Un cristall metàl·lic està format per una ret tridimensional d'ions positius entre els quals es mouen lliurement els electrons de valència. La llibertat de moviment d'aquests electrons és la responsable que els metalls siguin bon conductors de l'electricitat.

Simulació

Gif animat en la WEB

En els cristalls covalents i iònics els electrons estan confinats (localitzats) en determinades regions i no tenen llibertat de moviment.