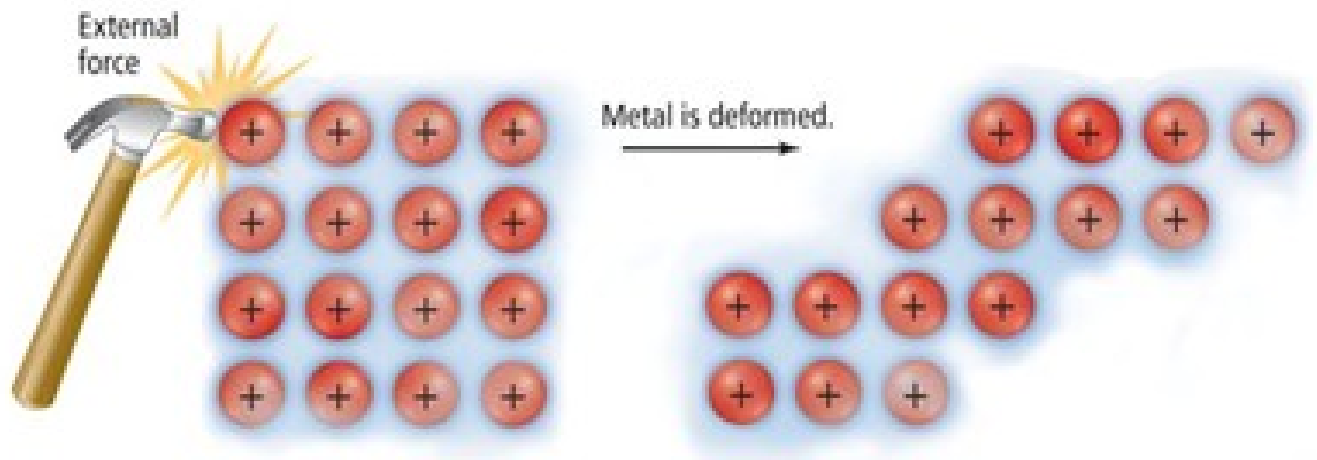


A.31 *Explica perquè un cristall metàl·lic és pot deformar sense trencar-se (és dúctil i mal·leable) en tant que un cristall iònic es trenca al ser colpejat (és fràgil).*

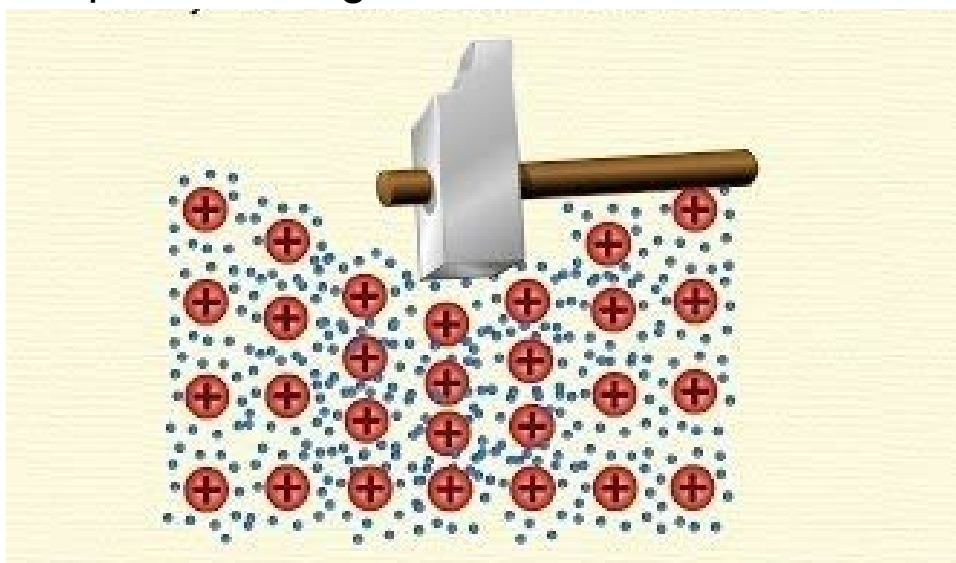
Un cristall metàl·lic està format per una ret tridimensional d'ions positius entre els quals es mouen lliurement els electrons de valència en tant que un cristall iònic està format per una ret tridimensional d'ions positius i negatius alternats.



En un cristall metàl·lic els ions positius es poden desplaçar uns respecte a altres, sense que apareguen forces de repulsió, ja que que sempre queden rodejats per electrons

A.31 Explica perquè un cristall metàl·lic és pot deformar sense trencar-se (és dúctil i mal·leable) en tant que un cristall iònic es trenca al ser colpejat (és fràgil).

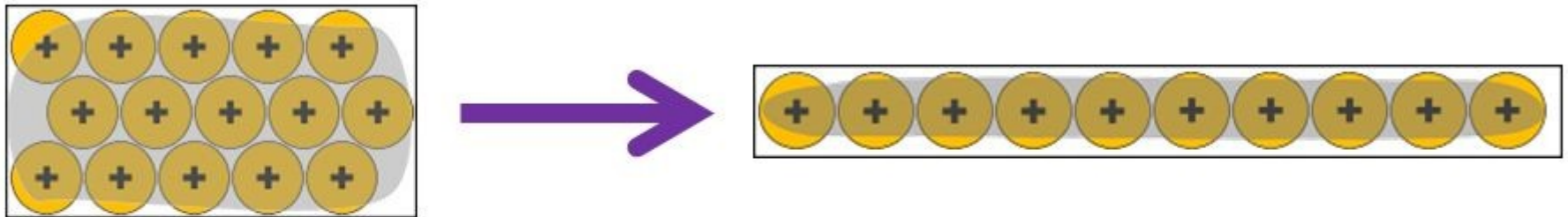
Un cristall metàl·lic està format per una ret tridimensional d'ions positius entre els quals es mouen lliurement els electrons de valència en tant que un cristall iònic està format per una ret tridimensional d'ions positius i negatius alternats.



En un cristall metàl·lic els ions positius es poden desplaçar uns respecte a altres, sense que apareguen forces de repulsió, ja que sempre queden rodejats per electrons

A.31 Explica perquè un cristall metàl·lic és pot deformar sense trencar-se (és dúctil i mal·leable) en tant que un cristall iònic es trenca al ser colpejat (és fràgil).

Un cristall metàl·lic està format per una ret tridimensional d'ions positius entre els quals es mouen lliurement els electrons de valència en tant que un cristall iònic està format per una ret tridimensional d'ions positius i negatius alternats.



En un cristall metàl·lic els ions positius es poden desplaçar uns respecte a altres, sense que apareguen forces de repulsió, ja que que sempre queden rodejats per electrons