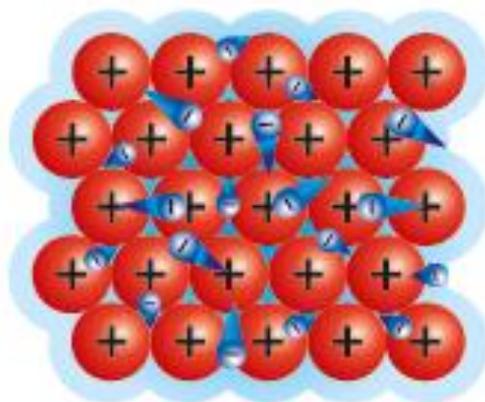


Formando cristales metálicos: elementos metálicos

| | | | | | | | | | |
|---|----------|----------|-----|----------|----------|----------|----------|----------|----------|
| | 1 | 2 | ... | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 |
| 1 | 1 H | | | | | | | | 2 He |
| 2 | 3 Li | 4 Be | | 5 B | 6 C | 7 N | 8 O | 9 F | 10 Ne |
| 3 | 11 Na | 12 Mg | | 13 Al | 14 Si | 15 P | 16 S | 17 Cl | 18 Ar |
| 4 | 19 K | 20 Ca | ... | 31 Ga | 32 Ge | 33 As | 34 Se | 35 Br | 36 Kr |
| 5 | 37 Rb | 38 Sr | ... | 49 In | 50 Sn | 51 Sb | 52 Te | 53 I | 54 Xe |
| 6 | 55 Cs | 56 Ba | ... | 81 Tl | 82 Pb | 83 Bi | 84 Po | 85 At | 86 Rn |
| 7 | 87 Fr | 88 Ra | ... | — | — | — | — | — | — |



- Todos los metales conducen la corriente eléctrica.
- La mayor parte de los metales poseen uno, dos o tres electrones en la capa más externa de sus átomos. En un cristal metálico, las partículas que constituyen la red son átomos (iones positivos) que han perdido esos electrones externos, los cuales están deslocalizados por todo el cristal (se dice que constituyen un «mar de electrones»), es decir, no pertenecen a un átomo en concreto.
- Los metales conducen la corriente eléctrica porque estos electrones se pueden mover con facilidad por todo el cristal.
- La mayoría de los metales son duros, porque sus átomos forman uniones muy compactas, y son dúctiles y maleables.
- Este tipo de unión recibe el nombre de **enlace metálico**.