

PROPIEDADES DEL ENLACE QUÍMICO

Indica qué tipo de enlace (iónico, metálico, covalente molecular o covalente reticular) asocias a cada propiedad descrita.

1. Son sólidos a temperatura ambiente, a excepción del mercurio que es líquido:
2. Tienen bajos puntos de fusión y ebullición:
3. Conducen la electricidad siempre:
4. Son duros, pero frágiles:
5. En estado sólido no conducen la electricidad, pero sí en fundidos o disueltos en agua:
6. Poseen los mayores puntos de fusión y ebullición:
7. Son dúctiles y maleables:
8. Forman una red de átomos:
9. Forman una red de cationes y aniones:
10. Forman una red de cationes con una nube de electrones compartida: