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:

LIVEWORKSHEETS