

54. A nível de ilustração, os núcleos dos átomos são considerados ilhas mergulhadas em um mar de elétrons. Essa comparação nos leva a concluir que se trata de uma ligação química

- A) metálica.
- B) iônica.
- C) covalente polar.
- D) covalente apolar.

Assunto: Ligações Químicas

Na ligação metálica, os metais tendem a perder elétrons, formando cátions. Esse “mar de elétrons” livres mantém os cátions ligados entre si, formando um retículo cristalino. Esses elétrons deslocalizados explicam a condutividade elétrica nos metais, mesmo na fase sólida.

Item: A