

Angelo Alejandro Sánchez Pérez

Propiedades periódicas del grupo IIIA:

1° Son llamados boroides, debido al boro.

2° En esta familia, solo el boro es un metaloide; los demás son metales bastante blandos de apariencia plateada con tendencia a compartir electrones.

3° Son buenos conductores del calor y la corriente eléctrica.

4° El aluminio es muy abundante en la corteza terrestre y el más usado en el mundo debido a su gran resistencia a la corrosión.

08-11-2021

Angelo Alejandro Sánchez Pérez

Propiedades Periódicas del grupo IVA:

1^o Son llamados carbonoides como el grupo del carbono.

2^o El carbono es el elemento más conocido de este grupo debido a que es un elemento fundamental de la química orgánica.

3^o El silicio es uno de los elementos más abundantes en la corteza terrestre, además de eso toma gran relevancia en la sociedad a partir del siglo XX, ya que es el elemento principal de los circuitos integrados.

4^o Al bajar en el período, estos elementos van teniendo características cada vez más metálicas. El carbono es un no metal, el silicio y el germanio son semimetales, y el estaño, el plomo y el flerbio son metales.

Propiedades Periódicas del grupo VA:

1^o La familia del nitrógeno o nitrogenoides, este grupo está formado por los elementos: nitrógeno, fósforo, arsénico, antimonio y bismuto.

2^o Debido a su configuración electrónica, estos elementos no tienden a formar compuestos iónicos, más bien forman enlaces covalentes.