

08-11-2021

Angelo A. 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 tuvo 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 flerovio 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.

00-11-2021

Angelo Alejandro Sánchez Pérez

Propiedades Periódicas del grupo VIA.

1º El grupo de los anfígenos o calcógenos es también llamado la familia del oxígeno, se encuentra formado por los siguientes elementos: oxígeno, azufre, selenio, telurio, polonio y livermorio.

2º El nombre de anfígeno en español deriva de la propiedad de algunos de sus elementos de formar compuestos con carácter ácido o básico.

3º Aunque todos ellos tienen seis electrones de valencia, sus propiedades varían de no metálicas a metálicas, en cierto grado, conforme aumenta su número atómico.

Propiedades Periódicas del grupo VIIA.

1º Los halógenos son los cinco elementos no metálicos que se encuentran ubicados en el grupo 17 de la tabla periódica.

2º El término "halógeno" significa "formador de sal" y los compuestos que contienen halógenos son denominados con el nombre de "sales".

3º Todos los halógenos tienen 7 electrones en sus capas externas, lo que les da un número de oxidación de -1 .

08-11-2021

Angelo Alejandro Sánchez Pérez

Propiedades Periódicas del grupo VIIIA:

- 1º Reciben diversos nombres entre ellos: el grupo o los elementos inertes, los gases raros o el más común, los gases nobles.
- 2º Están conformados por el helio, el neón, el argón, el kriptón y el radón.
- 3º En condiciones normales de presión y temperatura se encuentran en estado gaseoso.
- 4º Su última capa está completa, lo que los hace químicamente inertes o estables, es decir, no necesitan combinarse con otros para bajar su energía.
- 5º Su valencia es, lógicamente, siempre 0.