

Profesor: Marco Flores
Año:
Tema: tabla periódica

Curso: química
Semana: 6
Fecha: 26/04/2021

Se tiene 2 elementos, con sus respectivas configuraciones electrónicas:

a) [Ne]3s1 b) 1s²2s² 2p⁶ 3s2

señala verdadero (V) o falso (F), según corresponde:

I. Ambos elementos son representativos ()

II. El primero elemento es un anfígeno ()

IV. El segundo elemento está en el periodo 3 ()

1. Determina el grupo y periodo para el elemento que presenta 15 electrones en el nivel N.

2. Respecto a las afinidades electrónicas del F(g), Cl(g) y O(g), elementos en estado atómico, Número atómicos F = 9, O = 8, Cl= 17 señala V o F según corresponda.

I. La afinidad electrónica del O(g) es mayor que la del F(g) ()

II. La afinidad electrónica del Cl(g) es mayor que la del F(g) ()

III. La afinidad electrónica del F(g) es la mayor de todas. ()

18. Respecto a los elementos E, Q, R, indique, ¿cuáles de las siguientes proposiciones son correctas? Números atómicos: E = 15, Q = 33, R = 35

I. La electronegatividad del elemento R es mayor que la del elemento Q. ()

II. El número de oxidación mínimo del elemento Q es igual a -1. ()

III. La primera energía de ionización del elemento Q» es mayor que la del elemento E. ()

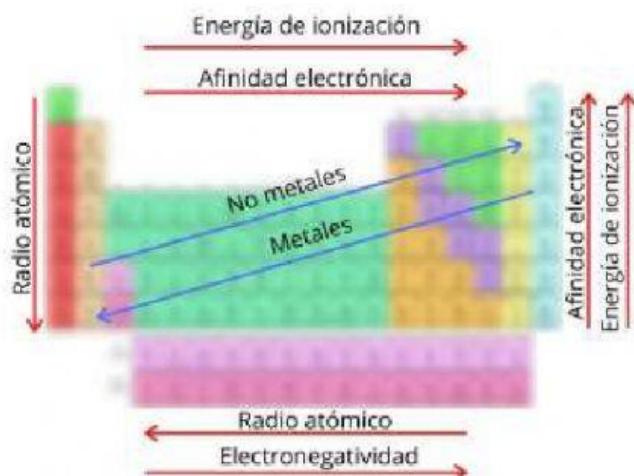


Tabla Periódica de los Elementos



Periodic Table of Elements

Legend:

- Alcalinos
- Alcalinotérreos
- Metales de transición
- Lantánidos
- Activos
- Métallos del bloque p
- No metales
- Gases nobles
- Solid
- Líquido
- Gas
- Synthetic

Note: The elements 1-10 were adopted in 2004 by the International Union of Pure and Applied Chemistry. The elements 112-115 are the last elements without IUPAC names.

“VERDAD para la INTELIGENCIA... BONDAD para el CORAZÓN”