

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) $[\text{Ne}]3s1$ b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s2$

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, Números 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. ()

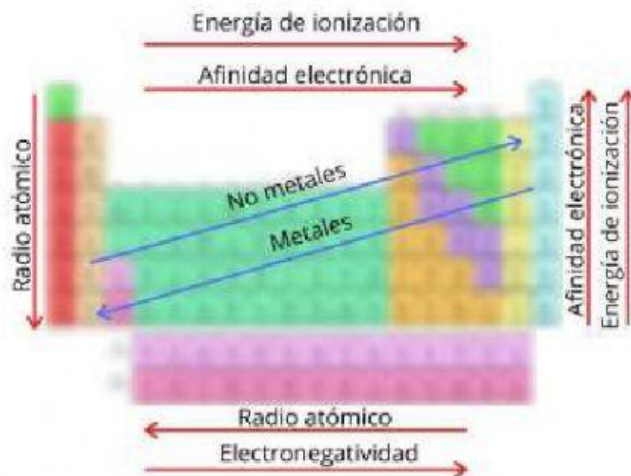


Tabla Periódica de los Elementos

Periodic Table of Elements with color-coded groups and physical states.

Legend:

- Alkalinos** (Alkali metals): Yellow
- Alcalinotérreos** (Alkaline earth metals): Orange
- Metales de transición** (Transition metals): Red
- Lantánidos** (Lanthanides): Light blue
- Actínidos** (Actinides): Dark blue
- Metales del bloque p** (p-block metals): Green
- No metales** (Non-metals): Light green
- Gases nobles** (Noble gases): Very light green
- Solid** (Solid): Grey box
- Liquid** (Liquid): Blue box
- Gas** (Gas): White box
- Synthetic** (Synthetic): Black box

Table Structure:

- Groups (Columns):** 1 (IA), 2 (IIA), 3 (IIIB), 4 (IVB), 5 (VB), 6 (VIB), 7 (VIIB), 8 (VIII), 9 (VIII), 10 (VIII), 11 (IB), 12 (IIB), 13 (IIIA), 14 (IVB), 15 (VA), 16 (VIA), 17 (VIIA), 18 (VIIIA).
- Periods (Rows):** 1 to 7.
- Lanthanide and Actinide Series:** 57 to 71 (Lanthanides) and 89 to 103 (Actinides).

Note: Atomic masses in parentheses are those of the most stable or common isotope.

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