Profesor: **Marco Flores** **Curso: química**
Año: **Semana: 6**
Tema: **tabla periódica** **Fecha: 26/04/2021**

Se tiene 2 elementos, con sus respectivas configuraciones electrónicas:
a) [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, 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. ( )

LIVEWORKSHEETS

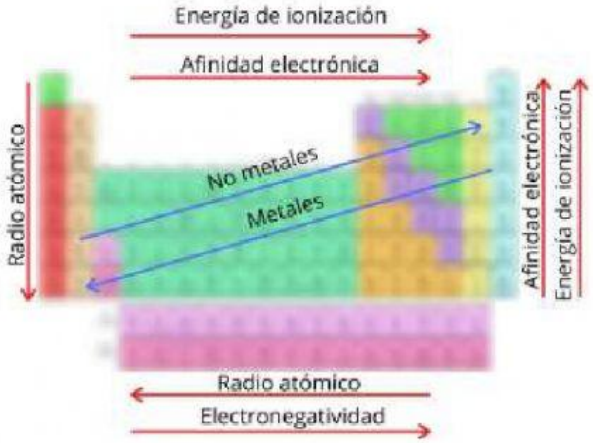
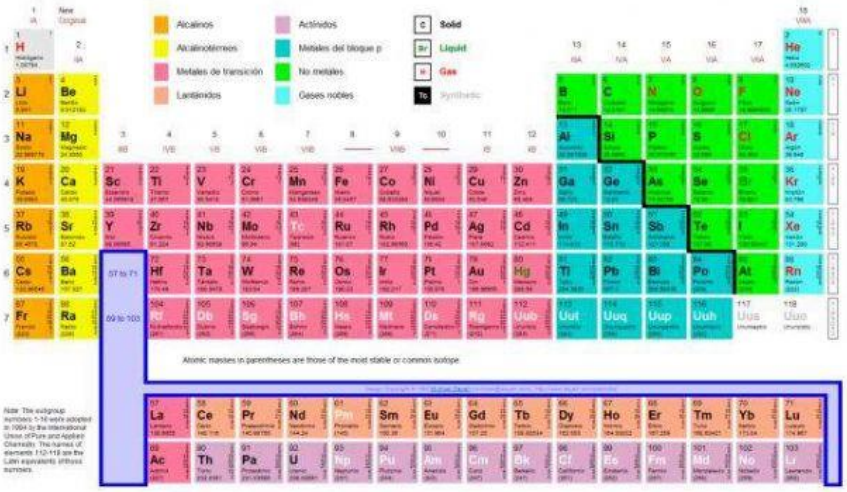


Tabla Periódica de los Elementos



LIVEWORKSHEETS