Química 4to 2da TT
Escuela 789

Lewis, Ivana
mail: ivanaglenis@gmail.com

Estimados estudiantes, es necesario que cuando envíen las actividades le escriban el nombre y apellido completo ya que no los conozco. Fecha de entrega límite 30 de abril

Trabajo practico N° 2: seguimos estudiando la tabla periódica y los elementos

Problema n° 1) Indicar los símbolos de los siguientes elementos:

a) Cálcio	b) Neón	c) Aluminio	d) Mercurio	e) Oro
f) Plata	g) Níquel	h) Radio	i) Fósforo	j) Nitrógeno
k) Azufre	l) Potasio	m) Magnesio	n) Litio	o) Arsénico
p) Bromo	q) Cinc	r) Hierro	s) Cloro	t) Estaño
u) Helio				

Ver solución del problema n° 1

Problema n° 2) Dados los siguientes símbolos, indicar el nombre del elemento que representan:

a) Li	b) Be	c) Mg	d) O	e) Zn	f) S
g) F	h) Pb	i) Ca	j) B	k) Al	l) Si
m) Sr	n) Mn	o) C	p) Na	q) Cr	r) H

Ver solución del problema n° 2

Problema n° 3) Indicar cuántos protones, neutrones y electrones tiene cada uno de los siguientes átomos:

59 Ni^{28}	75 AS^{33}	52 Cr^{24}	80 Br^{35}
7 N^{14}	7 N^{15}	6 C^{12}	6 C^{14}

¿Por qué hay dos átomos de nitrógeno y dos de carbono?

Ver solución del problema n° 3

Problema n° 4) Dibujar de acuerdo al modelo atómico de Rutherford-Bohr, los átomos de los siguientes elementos:

	Z	A
Li	3	7
Mg	12	24
Ne	10	20
F	9	19
Na	11	23
S	16	32
He	2	4
O	8	16

Responder el siguiente cuestionario:

Pregunta n° 1) ¿Qué relación existe entre un grupo de la clasificación periódica y el número de electrones de la última capa de los átomos de elementos pertenecientes al mismo?

Pregunta n° 2) ¿Cuáles son los elementos anfóteros?

Ver respuesta de las preguntas n° 1 y 2

Pregunta n°3) ¿ qué son los cationes? Y ¿Los aniones?