ACTIVIDADES ÁTOMOS

NOMBRE ALUMNO: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_GRADO: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_GRUPO: \_\_\_\_\_ FECHA: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Los átomos de un mismo elemento químico tienen todos en su núcleo el mismo número de:

2. Un átomo tiene 12 protones, 13 neutrones y 12 electrones. ¿Cuál es su número atómico?

 A. 12

 B. 13

 C. 24

 D. 25

 3. Los isótopos oxígeno-16, oxígeno-17 y oxígeno-18, se diferencian en:

 A. El número de protones

 B. El número atómico

 C. El número de neutrones

 D. El número de electrones

4. Un átomo de volframio (W) tiene 74 protones y 108 neutrones. ¿Cuál es su representación adecuada?

5. Señala las afirmaciones correctas:

 A. El número másico de un átomo es la suma del número de protones, neutrones y electrones

 B. Todos los átomos de un mismo elemento químico tienen el mismo número de neutrones

 C. Los isótopos de un elemento químico tienen el mismo número atómico

 D. Los isótopos de un elemento químico tienen el mismo número másico

 E. Los isótopos de un elemento químico tienen distinto número de neutrones

Actividades: Utiliza el modelo interactivo y responde

1. ¿Cuántos electrones poseen los átomos de argón (Ar), de número atómico 18, en su capa o nivel de energía más externo?:

 A. 2 electrones B. 6 electrones

 C. 8 electrones D. 18 electrones

2. ¿Cuál de las siguientes configuraciones electrónicas corresponde al átomo de Sodio (Na), de número atómico 11? (En la notación se indican los niveles por números colocados como coeficientes y los índices de las letras indican el número de electrones en ese subnivel):

 A. 1s2 2s2 2p6 3s2

 B. 1s2 2s2 2p6 3s1

 C. 1s2 2s2 2p5 3s2

 D. 1s1 2s3 2p6 3s1

3. ¿Qué electrones de la corteza de átomo de bromo (Br) influyen más notablemente en sus propiedades químicas?, número atómico 35:

 A. Los del nivel 2

 B. Los del subnivel 3d

 C. Los del orbital 1s

 D. Los del nivel 4

4. ¿Qué tienen en común las configuraciones electrónicas de los átomos de Li, Na, K y Rb?:

 A. Que poseen un solo electrón en su capa o nivel más externo

 B. Que poseen el mismo número de capas o niveles ocupados por electrones

 C. Que tienen completo el subnivel s más externo

 D. Sus configuraciones electrónicas son muy diferentes y no tienen nada en común

5. ¿Qué tienen en común las configuraciones electrónicas de los átomos de Ca, Cr, Fe, Cu y Zn? Señala las afirmaciones correctas:

 A. Todos tienen el mismo número de capas o niveles ocupados por electrones

 B. Tienen el mismo número de orbitales ocupados por electrones

 C. Todos tienen el mismo número de electrones en su nivel más externo

 D. Tienen pocos electrones en su nivel más externo.

ACTIVIDADES ÁTOMOS

NOMBRE ALUMNO: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_GRADO: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_GRUPO: \_\_\_\_\_ FECHA: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. El número atómico de un elemento indica:
2. El número de neutrones en el núcleo B. El número de protones en el núcleo
3. El número total de neutrones y de protones en su núcleo D. La masa total del átomo

 2.- En química, un elemento es:

 A. Una fuerza de la naturaleza. B. Una substancia pura formada por un único tipo de átomos.

 C. Una substancia pura formada por la combinación de dos o más átomos diferentes.

 D. Una mezcla homogénea de diversas substancias.

 3.- Indica el orden correcto, de menor a mayor, de la masa del protón, neutrón y electrón:

 A. Protón < electrón < neutrón B. Electrón < neutrón < protón

 C. Neutrón < protón < electrón D. Electrón < protón < neutrón

4.- Isótopos son:

 A. Átomos con el mismo número de neutrones pero diferente número de protones.

 B. Átomos con el mismo número atómico pero diferente masa atómica.

 C. Átomos con el mismo número de protones pero diferente número de electrones.

 D. Átomos con la misma masa atómica pero diferente número atómico.

5.- Consulta la Tabla Periódica e indica que elemento tiene en sus átomos 6 protones:

 A. Litio B. Boro C. Carbono D. Helio

6.- ¿Qué símbolo le corresponde al Hierro?

 A. Hi B. H C. Fe D. Ho

 7.- ¿Qué símbolo tiene el Mercurio?

 A. Hg B. Md C. Mn D. Mg

 8.- ¿Qué símbolo tiene el Oro?

 A. Os B. O C. Ho D. Au

 9.- Los grupos de la Tabla Periódica disponen los elementos:

 A. Horizontalmente B. En casillas del mismo color

 C. Verticalmente D. Ninguna de las anteriores

 10.- Los períodos de la Tabla Periódica disponen los elementos:

 A. Horizontalmente B. En casillas del mismo color

 C. Verticalmente D. Ninguna de las anteriores

11.- El número atómico de un elemento es 28. ¿Cuantos protones tiene en su núcleo?

 A. 29 B. 28 C. 27 D. El mismo número que el de neutrones

12.- En la lista siguiente, hay un elemento con el símbolo equivocado. ¿Cuál es?

 A. Níquel (Ni) B. Silicio (Si) C. Carbono (Ca) D. Helio (He)

13.- El elemento 101 recibió su nombre en reconocimiento de un científico. ¿Quién era?

 A. Bohr B. Mendeleiev C. Rutherford D. Seaborg

14.- El plutonio forma parte de la familia:

 A. Actínidos B. Metaloides C. Gases nobles D. Lantánidos