Escuela Los Rastrojos
Ciencias Naturales: 8° Básico
Profesor: José Silva Pinto

Ficha Ciencias Naturales

Seleccione una alternativa como correcta.

1 En la tabla periódica actual, como consecuencia de los criterios de ordenamiento, ¿qué características tienen los elementos químicos ubicados en el mismo grupo?

A Presentan el mismo número atómico.
B Poseen propiedades química similares.
C Tienen la misma cantidad de electrones.
D Se ordenan de mayor a menor número másico.

2 En la tabla periódica, los elementos químicos están ordenados según:

A Masa atómica.
B Radio atómico.
C Número atómico.
D Electronegatividad.

3 ¿Qué característica poseen los elementos no metálicos?

A Se a la izquierda en la tabla periódica.
B Reaccionan violentamente con el agua.
C Son malos conductores de la electricidad y el calor.
D Son sólidos a temperatura ambiente.

4 "A excepción del mercurio, la mayoría son sólidos a temperatura ambiente. Presentan un brillo particular, son dúctiles, maleables y buenos conductores de electricidad y calor". La definición corresponde a los elementos:

A No metálicos. B Metálicos. C Gas noble. D Metaloide.

5 ¿Cuáles son los elementos químicos más abundantes en la corteza terrestre?

A Oxígeno y silicio.
B Hidrógeno y helio.
C Oxígeno y carbono.
D Carbono e hidrógeno.

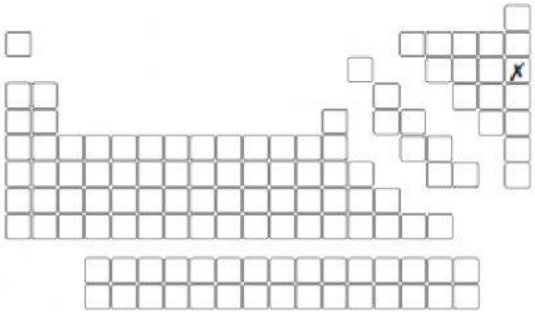
6 ¿Cuáles elementos químicos están presentes en el cuerpo humano?

A Magnesio y potasio.
B Hidrógeno y azufre.
C Oxígeno y magnesio.
D Hidrógeno y carbono.

7 Los gases nobles se caracterizan por:

A Ser muy reactivos.
B Tener estructuras electrónicas estables.
C Aceptar fácilmente un electrón.
D Formar moléculas gaseosas diatómicas.

8 En la siguiente tabla periódica se señala un elemento con la letra X:
A partir de su ubicación en la tabla periódica, ¿Qué se puede inferir respecto del elemento señalado con la letra X?



A Pertenece al grupo de lantánidos.
B Pertenece al grupo de los metales.
C Se ubica en el periodo 3 y en el grupo 18.
D Se ubica en el grupo 7 y en el periodo 18.

LIVEWORKSHEETS

9 ¿Cuál de las siguientes relaciones con respecto al átomo es incorrecta?

A Neutrón-carga eléctrica neutra.

B Núcleo-carga eléctrica negativa.

C Protón-carga eléctrica positiva.

D Electrón-carga eléctrica negativa.

10 De las siguientes afirmaciones, ¿cuál describe correctamente a los protones?

A Partículas con carga positiva que se localizan fuera del núcleo atómico.

B Partículas con carga negativa que se localizan fuera del núcleo atómico.

C Partículas con carga positiva que se ubican al interior del núcleo atómico.

D Partículas eléctricamente neutras que se ubican al interior del núcleo atómico.

11 ¿Qué partícula orbita al núcleo atómico?

A Protón. B Neutrón. C Electrón. D Rayos alfa.

12 El óxido de silicio es una de las materias primas para la fabricación del vidrio, ¿de dónde extraerías este compuesto químico?

A Del aire.

B Del agua de mar.

C De la corteza terrestre.

D De los organismos vivos.

13 ¿Cuál es la explicación de la conductividad térmica y eléctrica, así como del brillo, la maleabilidad y la ductilidad en los metales?

A Poseen densidades elevadas.

B Presentan átomos estrechamente unidos.

C Forman una red donde los electrones se desplazan alrededor de sus átomos.

D Sus átomos presentan cargas eléctricas opuestas, por lo que existen como sustancias sólidas.

14 ¿Qué elementos químicos se encuentran principalmente en los seres vivos?

A Silicio y oxígeno.

B Hidrógeno y helio.

C Oxígeno y carbono.

D Carbono y aluminio.

15 ¿Cuál de las siguientes opciones explica por qué aumenta el radio atómico al descender por un grupo en la tabla periódica cuando aumenta el valor de Z?

A El núcleo atómico es más grande.

B La cantidad de neutrones aumenta.

C Es una característica exclusiva de los elementos gaseosos.

D El último electrón se ubica en un nivel más lejano al núcleo.

16 ¿Cuál afirmación es correcta al comparar dos gases nobles, como el helio (Z=2) y el argón (Z=18)?

A El argón pertenece al grupo VIIA.

B El argón tiene mayor radio atómico que el helio.

C El helio tiene mayor radio atómico que el argón.

D El helio y el argón tienen el mismo radio atómico.

LIVEWORKSHEETS