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

Ficha Ciencias Naturales

Seleccione una alternativa como correcta.

1 Los átomos están constituidos por:

I. Electrones II. Protones
III. Fotónes IV. Neutrones

A I, II y III

C I, II y IV

B II, III y IV

D I, III y IV

2 El Arsénico (As) es un elemento químico que tiene 33 protones, 33 electrones y 42 neutrones. ¿Cuál será su número másico?

A 33

C 42

B 66

D 75

3 Para el elemento químico de la pregunta anterior ¿Cuál será su número atómico?

A 33

C 42

B 66

D 75

4 Con qué nombre se reconoce el modelo atómico de Thomson?

A Budín de pasas

C Esfera Maciza

B Planetario

D Nuclear

5 Átomo es una palabra griega que cuyo significado es:

A Sin partes

C Sin partículas

B Sin división

D Muy pequeño

6 ¿Cuál es el número másico de un átomo si este posee 35 electrones y 45 neutrones?

A 10

C 45

B 35

D 80

7 En la tabla periódica, los elementos químicos están ordenados según

A Masa atómica

C Carga

B Radio atómico

D Número atómico

8¿Cuál d las siguientes descripciones se ajusta al modelo atómico de Thomson?

A Es una esfera de materia de carga positiva uniforme con electrones incrustados que neutralizan la carga.

B Está formado por parejas de protones y electrones en igual cantidad

C Posee u núcleo formado por neutrones y protones

D El átomo es completamente indivisible

LIVEWORKSHEETS

9 ¿Quién descubrió los neutrones?

A Niels Bohr

C Joseph Thomson

B James Chadwick

D Erenst Rutherford

10 ¿Quién fue el primero científico en describir al átomo como una estructura eléctrica (con cargas)?

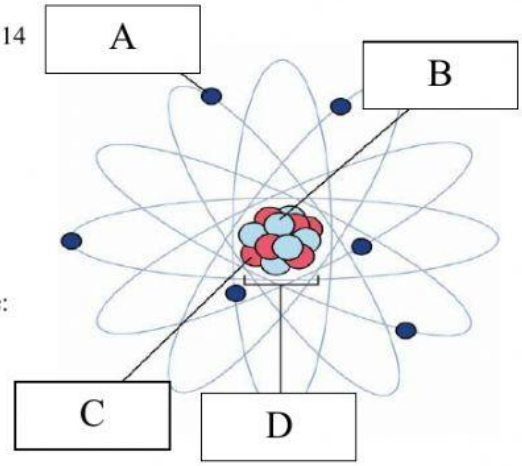
A Thomson

C Dalton

B Bohr

D Rutherford

Con la siguiente imagen responda las preguntas 11, 12, 13 y 14



11 Lo que señala la letra A, Corresponde a:

A Electrón

C Protón

B Neutrón

D Fotón

12 Lo que señala la letra B tiene carga positiva. Corresponde:

A Electrón

C Protón

B Neutrón

D Fotón

13 Lo que señala la letra C, Corresponde:

A Electrón

C Neutrón

B Protón

D Fotón

14 La siguiente definición "Fuerza que mantiene unidos a los átomos en las moléculas" corresponde a

A Enlace químico.

C Enlace covalente.

B Enlace Iónico.

D Enlace puente de hidrógeno.

15 Con respecto al enlace covalente es correcto afirmar que

A Forma compuestos solamente metálicos.

C Se debe a grandes diferencias de electronegatividad.

B Forma compuestos iónicos

D Se comparten electrones

16 El enlace iónico se caracteriza porque

A Se da entre átomos con electronegatividades similares.

B Se da entre átomos con electronegatividades muy distintas.

C Se da entre átomos con igual electronegatividad.

D Se da entre compuestos metálicos.

17 ¿Qué característica corresponde al enlace químico de una molécula de HCl?

A Se comparten electrones a pesar de que sus electronegatividades son diferentes.

B Los electrones del enlace se comparten por igual entre H y Cl.

C El cloro capta completamente el electrón del átomo de hidrógeno.

D Es covalente, pero las electronegatividades de sus átomos no juegan ningún papel.

LIVEWORKSHEETS