**Contesta la opción correcta según corresponda. QUÍMICA 1**

1.- Son Minúsculas partículas esféricas, indivisibles e inmutables.

a) 1808 John Dalton b) 1911 E. Rutherford c) 1897 J.J. Thomsom

2.- Autor que indica que el átomo está formado por electrones que giran.

a) 1911 E. Rutherford b) 1913 Niels Borhr c) 1897 J.J. Thomsom

3.- Para este autor el átomo tiene electrones girando en niveles definidos.

a) 1913 Niels Borhr b) 1911 E. Rutherford c) 1897 J.J. Thomsom

4.- Dedujo que el átomo debía ser una esfera cargada +

a) 1897 J.J. Thomsom b) 1911 E. Rutherford c) 1808 John Dalton

5.- En el ámbito doméstico es utilizado principalmente como desinfectante.

a) Alcohol b) Sal común c) Amoniaco

6.- Es un químico usado en casa

a) Verdura b) frutas c) Desodorante

7.- Se utiliza también como condimento de alimentos ácidos.

a) Alcohol b) Vinagre c) Amoniaco

8.- Es muy utilizado, además, para desecar carnes y pescados más condimentos.

a) Alcohol b) Vinagre c) Sal común

9.- Es muy utilizado, en licores y más condimentos

a) Alcohol b) Vinagre c) Sal común

10.- Para la fabricación de abonos, aunque a nivel doméstico lo empleamos como producto de limpieza o en tintes de cabello.

a) Bicarbonato b) Sosa Cautica c) Amoniaco

11.- Se utiliza para que los pasteles esponjen.

a) Bicarbonato b) Sosa Cautica c) Amoniaco

12.-Es un limpiador de cocinas

a) Bicarbonato b) Sosa Cautica c) Amoniaco

13.- Se utiliza en el ámbito doméstico como desatascante de tuberías, limpiador y para la fabricación de jabón casero.

a) Bicarbonato b) Sosa Cautica c) Amoniaco

14.- Se utiliza como antiácido después de una comida.

a) Bicarbonato b) Sal común c) Amoniaco

15.- ¿Quién introdujo el término átomo?

a) Demócritob) 1911 E. Rutherford c) 1808 John Dalton

16.- ¿Quién desarrolló una exitosa teoría atómica entre 1803y1808?

a) J.Dalton. b) J.J. Thomson c) E. Rutherford

17.- ¿Quién descubrió los Rayos Catódicos?

a) J.J. Thomsom b) W.Crookes c) E. Rutherford

18.- ¿Quién llamó electrones a los rayos catódicos?

a) J.Thomson. c) 1808 John Dalton c)Thomsom

19.- ¿Cual es modelo atómico “Planetario”?

a) El modelo de Rutherford. B) Modelo de Borh c) Modelo de onda de energía

20.- ¿Quién descubrió el núcleo atómico?

a)  Rutherford. B) Modelo de Borh c) Modelo de onda de

21.- ¿Quién propuso el modelo atómico del “budín con pasas”?

a) J. Thomson. b) Borh c) Ruterford

22.- ¿Qué es una onda?

a) Una forma de transportar Energía b) amplitud de carga c) Frecuencia

23.- Defina Amplitud de onda

a) Es la altura de una cresta b) Longitud de onda c) Frecuencia

24.- ¿Que es Longitud de onda?

a)Distancia entre una cresta y la Adyacente.

b) La adyacente de una cresta

c) La frecuencia de una onda

25.- ¿ Que es Frecuencia?

c) Número de veces que una onda pasa por Unidad de tiempo

b) Numero de ondas bajas

c) Numero de ondas de alta resonancia                                         .

26.- Defina Número atómico (Z)

a) Es el Número de protones que tiene un átomo en su núcleo.

b) Es el Número de protones que tiene un electrón en su núcleo.

a) Es el Número de protones que tiene un protón en su núcleo.

27.-Defina masa atómica

a) Es la suma de protones y neutrones

b) La suma de Neutrones y electrones

c) La suma de electrones y protones

28.- ¿Cuántas familias tiene la tabla periódica?

a) 1 b) 18 c) 4

29.- ¿Cuántos átomos tiene la tabla periódica?

a) 38 b) 78 c) 118

30.- El orden de los elementos de la tabla periódica están diseñados en base a.

a) En forma creciente b) Decreciente c) En forma de aparición