

- 4.- J.J. Thomson descubrió el electrón.
- 1) Falso 2) Verdadero
- 5.- Henry Bequerel determinó la carga del electrón.
- 1) Falso 2) Verdadero
- 6.- Al flujo de partículas con carga negativa, a las que inicialmente se llamó electrones, se les dio posteriormente el nombre de rayos catódicos.
- 1) Falso 2) Verdadero
- 7.- Se llama radiactividad al fenómeno de la emisión espontánea de radiaciones de alta energía.
- 1) Falso 2) Verdadero
- 8.- La radiactividad fue descubierta por J.J. Thomson.
- 1) Falso 2) Verdadero
- 9.- El uranio pitchblenda fue el compuesto utilizado para el descubrimiento de la radiactividad.
- 1) Falso 2) Verdadero
- 10.- Los rayos Beta emanan de las sustancias radiactivas y tienen carga positiva.
- 1) Falso 2) Verdadero
- II.- ESCOGE LA RESPUESTA CORRECTA, ANOTANDO EN EL ESPACIO DE RESPUESTAS EL NUMERO CORRESPONDIENTE A CADA PREGUNTA.
- 11.- Estableció la posibilidad de que la materia estuviera -- constituida por pequeñas partículas móviles, impenetrables, duras y resistentes.
- 0) Thomson 1) Isaac Newton
- 2) John Dalton 3) Rutherford

- 12.- Nombre del compuesto utilizado para el descubrimiento de la radiactividad.
- 0) Cobalto 1) Neptuno
- 2) Plomo 3) Uranio Pitchblenda
- 13.- Partícula subatómica que tiene una carga de +1 y una masa de 1.
- 0) Neutrón 1) Protón
- 2) Electrón 3) Atomo
- 14.- Partículas que emiten las sustancias radiactivas.
- 0) Neutrones 1) Protones
- 2) Electrones 3) Atomos
- 15.- Partículas subatómicas sin carga que tienen masa de 1.
- 0) Neutrón 1) Protón
- 2) Electrón 3) Atomos
- 16.- Es la suma de los protones y neutrones de un átomo.
- 0) Número de masa 1) Número Atómico
- 2) Peso Atómico 3) Peso
- 17.- Son átomos de un mismo elemento, con diferente peso atómico.
- 0) Isótopos 1) Isómeros
- 2) Columbios 3) Isóbaros
- 18.- Aparato que se utiliza para representar gráficamente a los espectros.
- 0) Barómetro 1) Espectroscopio
- 2) Electroscopio 3) Telescopio

19.- Es la distribución de las longitudes de onda de la luz proveniente de una fuente de emisión.

- 0) Espectro de Emisión 1) Número cuántico por Spin
 2) Principio de incertidum 3) Número cuántico principal
 bre de Heisenberg.

20.- Corresponde a la Ecuación de Planck.

- 0) $E = h\nu$ 1) $E = h$
 2) $E = \frac{h}{\nu}$ 3) $E = \frac{\nu}{h}$

IV.- RELACIONA LAS 2 COLUMNAS, ESCRIBIENDO EN EL ESPACIO DE-
 RESPUESTAS EL NUMERO QUE CORRESPONDA A LA RESPUESTA CO-
 RRECTA.

21.- Es el número cuántico que describe la orientación y el giro electrónico. 0) Número cuántico principal.

22.- Es el número que determina al nivel donde se encuentra el electrón. 1) Número cuántico por Spin.

23.- Establece que no se puede saber la posición ni la velocidad de un electrón, en un momento determinado. 2) Principio de Incertidumbre de Heisenberg.

24.- Cuando se asignan electrones a los átomos, y existen varios orbitales disponibles del mismo tipo, se coloca un solo orbital antes de permitir el apareamiento del electrón. 3) Principio de la máxima multiplicidad

T R I A D A S

Primer Elemento	Segundo Elemento	Tercer Elemento	
Cloro = 35.5	Bromo = 80	Yodo = 127	$(35.5 + 80 + 127) \div 3 = 81$
Azufre = 32	Selenio = 79	Teluro = 127.5	$(32 + 79 + 127.5) \div 3 = 80$
Litio = 7	Sodio = 23	Potasio = 39	$(7 + 23 + 39) \div 3 = 23$
Calcio = 40	Estroncio = 88	Bario = 137	$(40 + 88 + 137) \div 3 = 88.5$
Niquel = 59	Cobalto = 59	Niobio = 93	$(59 + 59 + 93) \div 3 = 70.5$
Ouro = 197	Plata = 197	Mercurio = 201	$(197 + 197 + 201) \div 3 = 198.5$

U N I D A D I V

PERIODICIDAD

Al término de la unidad, el alumno utilizará la tabla periódica como fuente de información de las propiedades periódicas de los elementos.

Grupo	1	2	13	14	15	16	17	18
1a. Octava	Litio	Berilio	Boro	Carbono	Nitrógeno	Oxígeno	Flúor	Neón
2a. Octava	Sodio	Magnesio	Aluminio	Silicio	Fósforo	Azufre	Cloro	Argón
3a. Octava	Potasio	Calcio	Escandio	Titanio	Vanadio	Cromo	Manganeso	Niobio