

PRUEBA DE PERIODO 1 FÍSICO - QUÍMICA

GRADO 7°

1 Pregunta de selección con única respuesta

Son esferas compactas y divisibles y se divide en neutrones, protones y electrones y se llama:

- A. Balón de futbol
- B. Bombas de gas neón
- C. Niveles de energía
- D. Neutrón

2 Las sustancias encargadas de conducir la carga eléctrica. Se componen en fragmentos que contiene diferentes tipos de carga eléctrica y sus fragmentos se llaman iones se conoce con el nombr/e de:

- A. Tubos de descargas
- B. Cátodos
- C. Ánodos
- D. Los electrolitos

3 Los elementos radiactivos más conocidos en el mundo de las ciencias naturales son:

- A. Oro-zinc
- B. Uranio-radio
- C. Flúor-bario
- D. Calcio-potasio

4 Las principales radiaciones emitidas por sustancias radiactivas de elementos químicos radiactivos son:

- A. Alfa-gamma,beta
- B. Rayos de luz de neón
- C. Radiación solar
- D. Radiación o flash

5 Donde se llama el espacio donde circulan los electrones con carga eléctrica negativa:

- A. Núcleo atómico
- B. Bandas eléctricas
- C. Niveles de energía o periferia del núcleo
- D. Zona de rayos gama

6 La letra **z** indica cuantos electrones posee un átomo. Y se conoce con el nombr/e de:

- A. Cuantos
- B. Espectro de emisiones
- C. Neutrón
- D. Numero atómico

7 La letra **A** la suma del número de protones y neutrones presentes en el núcleo del átomo. Y se denomina:

- A. Niveles de energía
- B. Núcleo del átomo
- C. Masa atómica
- D. Espectro de luz

8 La partícula carente de carga eléctrica en la estructura atómica se denomina:

- A. Protón
- B. Electrón
- C. Nivel de energía
- D. Neutrón

9 La descomposición de la luz en la gama de colores continuos que va desde el color violeta hasta el rojo. A esta emisión de energía se le conoce como:

- A. Fotografía
- B. Espectro de emisión
- C. Espectro de líneas
- D. Longitud de ondas

10 La letra **N** se conoce en la estructura atómica para determinar el número de orbitas denominadas:

- A. Niveles de energía
- B. Emisión de líneas
- C. Protones
- D. Todo lo anterior