Departamento de Ciencias

Marcia Muñoz Poblete

GUÍA N° 2 MODELOS ATÓMICOS 8° BÁSICO

Nombre: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Curso: 8° \_\_\_\_\_ Fecha: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Objetivo: Aplicar conceptos aprendidos a la resolución de ejercicios.

**INSTRUCCIONES GENERALES: Debe contestar con lápiz pasta azul o negro, marque la alternativa correcta.**

I.- Términos Pareados: Coloque en la columna B, el número que le corresponde de la columna A. Responda con lápiz pasta o tinta. No se aceptan correcciones ni borrones.

COLUMNA A COLUMNA B

(\_\_\_) frío y seco

1. Dalton (\_\_\_) electrodo positivo
2. Fuego (\_\_\_) los electrones pueden extraerse, no así las cargas positivas
3. Rayos catódicos (\_\_\_) flujo de protones
4. Demócrito (\_\_\_) la electricidad está asociada con la materia, es decir, los átomos.
5. Empédocles (\_\_\_) caliente y húmedo
6. Ánodo (\_\_\_) identificó a los protones
7. Thomson (\_\_\_) pensaba que había un solo tipo de materia
8. Leucipo (\_\_\_) flujo de electrones
9. Rutherford (\_\_\_) teoría de los cuatro elementos
10. Aire (\_\_\_) los átomos son indivisibles e indestructible
11. Rayos canales (\_\_\_) electrodo negativo
12. Faraday (\_\_\_) caliente y seco

(\_\_\_) llamó a los trozos de materia átomos

II.- Marque la opción correcta. Solo una es la correcta.

1. La masa del protón es:
2. 9,109 x 10 - 31
3. 9,109 x 10  - 27
4. 1,6726 x 10 -27
5. 1,675 x 10 -27
6. 1,6 x 10 – 24
7. La carga del protón es:
8. 0
9. + 9,1 x 10  - 28
10. + 1,6 x 10 – 24
11. + 1,6 x 10 – 19
12. - 1,6 x 10 – 19
13. La carga del electrón es
14. - 1,6 x 10 – 19
15. + 1,6 x 10 – 19
16. + 1,6 x 10 – 24
17. 0
18. - 9,1 x 10  - 28
19. La masa del neutrón es:
20. 9,109 x 10 - 31
21. 9,109 x 10  - 27
22. 1,6726 x 10 -27
23. 1,675 x 10 -27
24. 1,6 x 10 – 24
25. La carga del neutrón es:
26. 0
27. + 9,1 x 10  - 28
28. + 1,6 x 10 – 24
29. + 1,6 x 10 – 19
30. - 1,6 x 10 – 19
31. La masa del electrón es:
32. 9,109 x 10 - 31
33. 9,109 x 10  - 27
34. 1,6726 x 10 -27
35. 1,675 x 10 -27
36. 1,6 x 10 – 24
37. La partícula que aporta volumen al átomo es:

I.- protón II.- electrón III.- neutrón

1. I
2. II
3. I – III
4. II – III
5. I – II
6. En relación a los rayos catódicos, **NO correponde**:
7. Formados por partículas con energía cinética
8. Poseen carga eléctrica negativa
9. Se consideran como un flujo de electrones
10. Se desplaza del ánodo hacia el cátodo
11. Se desplazan en línea recta
12. Las características de la tierra son:
13. Caliente y frío
14. Caliente y seco
15. Seco y frío
16. Seco y húmedo
17. Caliente y húmedo
18. El elemento que tiene las cualidades de húmedo y caliente es:
19. Fuego
20. Tierra
21. Metal
22. Agua
23. Aire
24. Los electrones fueron identificados por:
25. Ernest Rutherford
26. Henry Becquerel
27. John Dalton
28. Joseph Thomson
29. Niels Bohr
30. Son características de la corteza del átomo:

I.- confieren masa al átomo

II.- tienen carga negativa

III.- en él se encuentran los electrones

1. I – II
2. I – II – III
3. I – III
4. III
5. II – III
6. La cualidad de frio la tienen:

I.- aire II.- tierra III.- agua

1. I
2. I – II
3. I – III
4. II – III
5. I – II – III
6. Del núcleo atómico, se puede afirmar:

I.- se encuentran los protones y neutrones

II.- su masa es muy pequeña casi despreciable

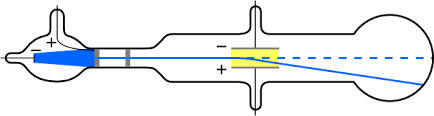
III.- tiene carga negativa

1. I
2. I – II
3. I – III
4. II – III
5. I – II – III
6. Los neutrones fueron identificados por:
7. Thomson
8. Rutherford
9. Chadwick
10. Goldstein
11. Faraday
12. Al comparar electrones con protones, se afirma:
13. Presentan masas similares
14. Se repelen debido a sus cargas eléctricas
15. Tienen carga eléctrica
16. Tienen igual energía cinética
17. Viajan de cátodo a ánodo en un rayo catódico
18. Son características de los rayos catódicos, **EXCEPTO**:
19. No dependen del tipo de gas encerrado
20. No se desvían en un campo electromagnético
21. Ponen roja una barra de mica en su camino
22. Provocan la aparición de sombras
23. Relación carga/masa es independiente del gas
24. Según Dalton los átomos son o están
25. compuestos por protones y electrones.
26. ondas electromagnéticas sin carga ni masa.
27. las partículas más pequeñas que existen.
28. combinaciones de partículas subatómicas.
29. sólo partículas divisibles que se combinan originando moléculas.
30. El modelo que planteaba que los electrones estaban inmersos en una esfera positiva era:
31. Thomson
32. Rutherford
33. Dalton
34. Bohr
35. Aristóteles

III.- Desarrollo

**Escriba con letra clara y legible, de lo contrario lo que no se entiende no se corrige y se considerará como mala la respuesta.**

1. Describa la característica que se representa de los rayos catódicos en el siguiente dibujo:



1. Indique dos postulados de Leucipo y Demócrito

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. El siguiente dibujo es un pedazo de una sandía, a qué modelo hace alusión, justifique su respuesta

