



Física y Química 3º E.S.O.

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

Nota: En el examen no se puede usar ni lápiz, ni corrector.

Calificación _____

1. (2 p.) Experiencia de Rutherford. (Descríbelo)

2. (4 p.) Completa el siguiente recuadro.

Especie Química	Z	p ⁺	e ⁻	n	A	Configuración Electrónica (indica la letra del nivel más externo)
Nb			41		93	
Bi ³⁺				126	209	
Ge		32			73	
Ta ⁺⁵			68	104		
Co		27			59	
Ra ⁺²	88			138		

C
O
I
E
X
I
O
V
I
I
A
D
O
A
R
E
N
T
E
I
R
O

(4 p.) Elije la respuesta correcta

1. En condiciones normales son gases, líquidos o sólidos de bajo punto de fusión y ebullición.
 - a. Enlace iónico
 - b. Enlace metálico
 - c. Enlace covalente

2. Los rayos canales ayudaron a descubrir el...

- a. Electrón
- b. Protón
- c. Neutrón

3. Están formadas por electrones y pueden ser detenidas por una fina lámina de aluminio.

- a. Radiaciones beta.
- b. Radiaciones alfa.
- c. Radiaciones Gamma.

4. En el Fluoruro de hidrógeno HF se produce un enlace.

- a. Enlace iónico
- b. Enlace metálico
- c. Enlace covalente

5. Señala cual no pertenece al modelo de Rutherford

- a. El tamaño del núcleo es muy pequeño en comparación con el del átomo, aproximadamente 10000 veces menor.
- b. Los electrones giran en torno al núcleo en niveles energéticos bien definidos
- c. En la parte externa del átomo se encuentra toda la carga negativa y cuya masa es muy pequeña en comparación con el resto del átomo, esta está formada por los electrones que contenga el átomo.

6. El tamaño de los átomos disminuye a medida que aumenta el número atómico...

- a. Nivel
- b. Grupo
- c. Periodo

7. Por lo tanto la diferencia entre dos isótopos de un elemento es el número de neutrones en el núcleo, entonces

- a. Tienen igual número de protones
- b. Tienen igual número de neutrones
- c. Ninguno de los anteriores

8. Tipo de enlace que se da entre los elementos situados a la izquierda y el centro de la tabla periódica, con los elementos no metálicos situados a la derecha.

- a. Enlace iónico
- b. Enlace metálico
- c. Enlace covalente

9. Permite explicar la estabilidad en el núcleo.

- a. Protón
- b. Electrón
- c. Neutrón

10. La interacción entre la nube de electrones y los iones positivos asegura la estabilidad.

- a. Enlace iónico
- b. Enlace metálico
- c. Enlace covalente

C
o
l
e
x
i
o
v
i
l
a
d
o
A
r
e
n
t
e
i
r
o