



Física y Química 3º E.S.O.

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

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

Calificación _____

- (2 p.) Modelo de Bohr. (Descríbelo)
- (4 p.) Completa el siguiente recuadro.

| Especie Química | Z | p ⁺ | e ⁻ | n | A | Configuración Electrónica (indica la letra del nivel más externo) |
|------------------|----|----------------|----------------|-----|-----|-------------------------------------------------------------------|
| Ca | | | 20 | | 40 | |
| W | | | | 110 | 184 | |
| Nd | | | 60 | | 144 | |
| Y | 39 | | | 49 | | |
| N ⁺³ | 7 | | | | 14 | |
| Po ⁻² | | | 86 | 126 | | |

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