

Física y Química 3º E.S.O.

Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

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

Calificación

Bloque I1. (2,5 p.) Completa las **tablas atómicas** y la **configuración electrónica** de las especies en sombreadas.

Especie Química	e ⁻	A	p ⁺	n	Z	Catión o Anión	Nombre de la Especie Química
W⁴⁺	70	184					
¹⁹⁵ ₇₈ Pt							
V		51		28			
Br ¹⁻	36	80					
Sr				50	38		
Ag ¹⁺	46	108					

2. (3 p.) Realiza los siguientes Cambios de Unidades.

a. $0,00006 \text{ dam} \rightarrow \text{mm}$

b. $0,00075 \cdot 10^2 \text{ dl} \rightarrow \mu\text{l}$

c. $300 \cdot 10^{-25} \text{ Tg} \rightarrow \text{ng}$

d. $0,0054 \cdot 10^{-6} \text{ ha} \rightarrow \text{dam}^2$

e. $4000 \cdot 10^{15} \text{ hl} \rightarrow \text{hm}^3$

f. $0,00003 \text{ dm}^2 \rightarrow \text{km}^2$

g. $300 \text{ K} \rightarrow ^\circ\text{F}$

h. $23^\circ\text{C} \rightarrow ^\circ\text{F}$

Bloque II

Test. Elige la respuesta correcta (4,5 puntos)

A. El orden de aparición de los modelos atómicos es...

a. M. Dalton, M. Thomson, M. Bohr, M. Rutherford, M. Schrödinger.

b. M. Dalton, M. Thomson, M. Rutherford, M. Bohr, M. Schrödinger.

c. M. Dalton, M. Thomson, M. Rutherford, M. Schrödinger, M. Bohr.

B. ¿Quién descubrió la existencia de isótopos dentro de los elementos?.....

a. Eugen Goldstein..

b. James Chadwick.

c. Joseph Thomson.

C. El pictograma de la imagen indica un peligro porque la sustancia es...

a. Oxidante

b. Inflamable

c. Explosivo



C
O
I
E
X
I
O
V
I
I
A
d
O
A
r
e
n
t
e
i
r
o

D. La configuración $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$ corresponde al...

a. ${}_{35}^{80}\text{Br}$

b. ${}_{17}^{35}\text{Cl}$

c. ${}_{18}^{40}\text{Ar}$

E. Los electrones giran en torno al núcleo en niveles energéticos bien definidos. Es el modelo de.....

a. Joseph Thomson.

b. Ernest Rutherford.

c. Niels Bohr.

F. En la imagen de la derecha se puede apreciar...

a. Una bureta

b. Una pipeta

c. Una probeta



G. En la imagen de la derecha se puede apreciar...

a. Un matraz Erlenmeyer

b. Un vaso de precipitados

c. Un matraz aforado

H. Desde polo negativo (cátodo) se emite una radiación hacia el polo positivo (ánodo) denominada...

a. Rayos canales

b. Rayos gamma

c. Rayos catódicos

I. El pictograma de la imagen indica un peligro...

a. Físico

b. Para la salud

c. Para el Medio Ambiente



J. La parte del átomo donde se encuentran los niveles energéticos se denomina...

a. Corteza

b. Orbital

c. Núcleo

K. Se debe realizar varias veces un experimento para asegurar que los resultados sean consistentes. También podríamos decir que los resultados fuesen...

a. Obvios.

b. Constantes

c. Densos.

L. ¿Cuál de los siguientes científicos era natural de Nueva Zelanda?

a. Joseph Thomson.

b. Ernest Rutherford.

c. Niels Bohr.

M. El utensilio que se puede apreciar en la imagen es un...

a. Un matraz Erlenmeyer.

b. Un vaso de precipitados.

c. Un matraz aforado.



N. En la imagen de la izquierda vemos

a. Una bureta

b. Una pipeta

c. Una probeta