

Física y Química 3º E.S.O.



Nombre _____

Fecha _____ Evaluación _____

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

Calificación

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

- (2 p.) ¿Por qué se dice que la materia es discontinua? ¿Quién lo estableció?
- (2 p.) Completa el siguiente recuadro.

Especie Química	A	p ⁺	e ⁻	n	Z	Catión o Anión
Ru	101		45			
Ba ²⁺	137			81		
⁵⁶ / ₂₆ Fe ³⁺						
Pb ⁺⁴			78	125		
²⁰⁰ / ₈₀ Hg ²⁺						
I ¹⁻	127				53	
Re		75		111		
In ³⁺	115			66		

- (2 p.) Realiza la configuración electrónica de las **especies sombreadas** e indica la **letra** del nivel más externo.

4. (4 p.) Test. Elije la respuesta correcta
- I. Cuando un átomo pierde electrones, adquiere un exceso de carga positiva, se denomina...
 - a. Cation
 - b. Anion
 - c. Neutron
 - II. La masa del neutrón es la misma que la del protón pero su carga distinta...
 - a. Verdadero.
 - b. Falso.
 - III. Por lo tanto la diferencia entre dos isótopos de un elemento...
 - a. Es el número Z
 - b. Es el número A
 - c. Ninguno de los anteriores
 - IV. Joseph J. Thomson demostró la existencia del....
 - a. Electrón
 - b. Protón
 - c. Neutrón
 - V. En esta región la probabilidad de encontrar al electrón es muy alta se denomina.
 - a. Núcleo
 - b. Orbital
 - c. Corteza
 - VI. La configuración electrónica del ${}^{73}_{32}\text{Ge}$ es...
 - a. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5 4s^2 3d^{10} 4p^2$
 - b. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^{10} 4s^2 4p^2$
 - c. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2$
 - VII. El nombre de isótopos se debe a la diferencia en...
 - a. Electrones
 - b. Protones
 - c. Neutrones
 - VIII. ¿Cuál es la configuración correcta?
 - a. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 4d^{10} 5s^2 5p^6 6s^2 4f^{14} \dots$
 - b. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 6s^2 4f^{14} \dots$
 - c. $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^{10} 5p^6 4f^{14} 6s^2 \dots$
 - IX. Según la regla, el número de electrones por nivel varia de la siguiente manera...
 - a. 2, 6, 10, 14...
 - b. 2, 8, 18, 32...
 - c. 2, 4, 10, 16...
 - X. Los rayos canales ayudaron a descubrir el...
 - a. Electrón
 - b. Protón
 - c. Neutrón

C
o
l
e
x
i
o

V
i
l
a

d
o

A
r
e
n
t
e
i
r
o