



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.) Explica el modelo actual de distribución de partículas dentro del átomo.
- (4 p.) Completa el siguiente recuadro.

Especie Química	Z	p ⁺	e ⁻	n	A	Configuración Electrónica (indica la letra del nivel más externo)
Ir	77			115		
Fr ⁺¹			86		223	
Zr ⁺³		40		51		
At ⁻³			88		210	
Uus			116	173		
S ⁻²		16			32	

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. Son frágiles, al golpearlos se rompen en cristales de menor tamaño...
 - a. Enlace iónico
 - b. Enlace metálico
 - c. Enlace covalente
2. Cuando un átomo gana electrones, adquiere un exceso de carga negativa, se denomina...
 - a. Cation
 - b. Anion
 - c. Neutron
3. Están formadas por electrones y pueden ser detenidas por una pared ancha de hormigón.
 - a. Radiaciones beta.
 - b. Radiaciones alfa.
 - c. Radiaciones gamma.
4. En el Fluoruro de hidrógeno MgF_2 se produce un enlace.
 - a. Enlace iónico
 - b. Enlace metálico
 - c. Enlace covalente
5. La forma aceptada para denotar el número atómico y el número másico de un elemento X es.
 - a. ${}^A_Z X$
 - b. ${}^Z_A X$
6. La masa del electrón es la misma que la del protón pero su carga distinta...
 - a. Verdadero.
 - b. Falso.
7. 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
8. La combinación de dos átomos pertenecientes a elementos no metálicos situados a la derecha de la tabla periódica se produce mediante una forma de unión denominada.
 - a. Enlace iónico
 - b. Enlace metálico
 - c. Enlace covalente
9. El descubrimiento de una partícula fundamental por James Chadwick se denomina...
 - a. Electrón
 - b. Protón
 - c. Neutrón
10. En esta región la probabilidad de encontrar al electrón es muy alta se denomina.
 - a. Núcleo
 - b. Orbital
 - c. Corteza

C
o
l
e
x
i
o

V
i
d
o

A
r
e
n
t
e
i
r
o