



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
l
e
x
i
o

V
i
d
e
a

d
o

A
r
e
n
t
e
i
r
o

1. (2 p.) Modelo de Rutherford

2. (3 p.) Completa el siguiente recuadro.

Especie Química	A	p ⁺	e ⁻	n	Z	Catión o Anión
Mo	96		42			
Sb ⁻³	209			126		
⁷³ ₃₂ Ge						
Hf ⁺⁴			68	106		
²³⁸ ₈₆ U ⁺⁶						
Ba ⁺²				81	56	
Y		39		49		
Po ⁻²			86	126		

3. (2 p.) Realiza la configuración electrónica de las especies en **sobreado** e indica la letra del nivel más externo.

4. (3 p.) Test. Elige la respuesta correcta

- I. Son conductores en disolución o fundidos y poseen...
 - a. Enlace iónico
 - b. Enlace metálico
 - c. Enlace covalente
- II. Cuando un átomo pierde electrones, adquiere un exceso de carga positiva, se denomina...
 - a. Catión
 - b. Anión
 - c. Neutrón
- III. La masa del neutrón es la misma que la del protón pero su carga distinta...
 - a. Verdadero.
 - b. Falso.
- IV. Por lo tanto la diferencia entre dos isótopos de un elemento...
 - a. Es el número Z
 - b. Es el número A
- V. Joseph J. Thomson demostró la existencia del....
 - a. Electrón
 - b. Protón
 - c. Neutrón
- VI. En esta región la probabilidad de encontrar al electrón es muy alta se denomina.
 - a. Núcleo
 - b. Orbital
 - c. Corteza
- VII. 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
- VIII. El magnesio lo podemos encontrar en...
 - a. Carne
 - b. Huevos
 - c. Plátano
- IX. El cinc se encuentra en.
 - a. Té
 - b. Frutos secos.
 - c. Pan integral