

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.) Explica cómo se produce el enlace iónico y pon un ejemplo.
- (2 p.) Completa el siguiente recuadro.

Especie Química	p ⁺	e ⁻	n	A	e ⁻	Z	Catión o Anión	Nombre de la Especie Química
Zn ²⁺				65		30		
K		19	20		19			
⁵⁹ / ₂₇ Co ³⁺								
Mn ⁷⁺	25			55				
²⁴⁴ / ₉₄ Pu ³⁺								
P			16			15		

- (2 p.) Realiza la configuración electrónica de las especies **sombreadas** e indica la letra del nivel más externo.
- (4 p.) Test. Elije la respuesta correcta
 - Son solubles en agua...
 - Enlace iónico
 - Enlace metálico
 - Enlace covalente
 - Cuando un átomo gana electrones, adquiere un exceso de carga negativa, se denomina...
 - Catión
 - Anión
 - Neutrón
 - La carga del electrón es la misma que la del protón pero su signo distinto...
 - Verdadero.
 - Falso.
 - Por lo tanto la diferencia entre dos isótopos de un elemento...
 - Es el número de neutrones
 - Es el número de protones
 - Ninguno de los anteriores
 - Tenemos un átomo y sabemos que es de Oro por...
 - El número de neutrones
 - El número de protones
 - El número de electrones
 - Al aplicarles Tensión mecánica se deforman...
 - Enlace iónico
 - Enlace metálico
 - Enlace covalente

