

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

- (2 p.) ¿Por qué en la configuración electrónica solo utilizamos hasta el **orbital f**? Justifica tu respuesta.
- (2 p.) Completa el siguiente recuadro.

Especie Química	Z	p ⁺	e ⁻	n	A	Catión o Anión	Nombre de la Especie Química
⁴⁰ ₂₀ Ca							
¹⁸⁴ ₇₄ W							
Nd			60		144		
Y	39			49			
N ⁺³	7				14		
Po⁻²			86	126			
Cl ⁻¹		17			37		
U			92		238		

- (2 p.) Realiza la configuración electrónica de las especies en **negrita** e indica la letra del nivel más externo.
- (4 p.) Test. Elije la respuesta correcta
 - Son conductores en disolución o fundidos y poseen...
 - Enlace iónico
 - Enlace metálico
 - Enlace covalente
 - Cuando un átomo pierde electrones, adquiere un exceso de carga positiva, se denomina...
 - Catión
 - Anión
 - Neutrón
 - Radiaciones que están formadas por núcleos de Helio y pueden ser detenidas por una pared ancha de hormigón.
 - beta.
 - alfa.
 - gamma.
 - La carga del neutrón es la misma que la del protón pero su masa distinta...
 - Verdadero.
 - Falso.
 - Por lo tanto la diferencia entre el Deuterio y el Tritio...
 - Es el número Z
 - Es el número A
 - Ninguno de los anteriores

