



I.E.P. EDWIN ALEXANDER

TAREA PARA ENVIAR: DE C. Y T. 3º

ALUMNO: _____

- Ordene de menor a mayor energía relativa:
3s 5p 6d 4f
 - 3s, 5p, 6d, 4f
 - 5p, 4f, 3s, 6d
 - 3s, 5p, 4f, 6d
 - 4f, 3s, 6d, 5p
 - 6d, 5p, 4f, 3s
 - ¿Cuántos subniveles "p" llenos presenta : $_{50}\text{Sn}$?
 - 1
 - 2
 - 3
 - 4
 - 5
 - Un elemento presenta la siguiente configuración:
 $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$, además posee 80 nucleones. Hallar su número de neutrones.
 - 35
 - 40
 - 45
 - 30
 - 50
 - Un elemento presenta 56 nucleones y 30 neutrones, realice su C.E. :
 - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$
 - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$
 - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$
 - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
 - $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$
 - Hallar la cantidad de subniveles "d" llenos par $Z = 80$.
 - 1
 - 2
 - 3
 - 4
 - 5
 - La configuración electrónica de un átomo termina en $5p^5$. ¿Cuál es su número atómico?
 - 32
 - 36
 - 42
 - 48
 - 53
 - Relaciona las dos columnas
 - Isótopos = $n^\circ \neq Z$ ()
 - Isóbaros $\neq Z = A$ ()
 - Isoelectrónicos = $Z \neq A$ ()
 - Isótonos = $N^\circ \text{ de } e^- \neq Z$ ()
 - Completar:
 - El periodo $N^\circ 2$ se llama _____
 - La familia de los _____ está formada por C-Si-Ge-Sn-Pb
 - Los elementos que ganan e^- se llaman _____
 - La familia de los _____ tiene como elementos Li-Na-K-Rb
 - s-p-d-f representa a los _____
 - Los subniveles se representan mediante las letras:
 - n, l, p, s
 - s, l, p, m
 - s, p, d, f
 - k, l, m, n
 - El subnivel d no puede contener más de:
 - 2 electrones
 - 6 electrones
 - 10 electrones
 - 8 electrones
 - En la distribución de e^- los niveles se pueden obtener con la tabla o los números
 - 2-10-18-36-54-88-118
 - 2-10-18-36-56-86-118
 - 2-10-18-36-54-86-118
 - 2-10-19-36-54-86-118
 - Sus valores están entre 0 y 3:
 - l
 - m
 - n
 - s
 - Representa a los subniveles energéticos:
 - m
 - l
 - n
 - s
 - En un átomo X el número másico es el cuadrado de su número de electrones. Si su número atómico es 4 calcular la diferencia entre el número de neutrones y el número de protones del núcleo:
 - 8
 - 12
 - 16
 - 20
 - 24
 - Distribuir los e^- del elemento 27 en:

- N° de niveles	_____
- N° de orbitales	_____
- N° de orbitales p	_____
- N° de orbitales desapareados	_____
- N° de orbitales vacíos	_____
- N° cuántico del e^- : 27	
* n:	_____
* l:	_____
* m:	_____
* s:	_____
- Niveles:
Subniveles:
Orbitales: