



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:
 

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