

1. Determine el número de electrones del último nivel del potasio con 19 protones.
- a) 1            b) 2            c) 3  
d) 5            e) 7
2. Indicar la configuración electrónica del magnesio con 12 protones :
- a.  $1s^2 2s^2 2p^8$   
b.  $1s^2 2s^2 2p^4 2s^2 2p^2$   
c.  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$   
d.  $1s^2 2s^2 3p^6 4s^2$   
e. Todas las anteriores
3. Hallar los electrones en subniveles "p" del átomo de manganeso con 25 protones.
- a) 2            b) 6            c) 12  
d) 1            e) 10
4. Indicar los electrones en subniveles "s" del átomo de calcio si presenta 40 nucleones y 20 neutrones.
- a) 2            b) 4            c) 6  
d) 8            e) 10
5. Determinar el número atómico máximo de un átomo con 2 niveles completamente llenos.
- a) 10            b) 12            c) 18

d) 29      e) 30

6. El ion  $X^{+1}$  tiene 18 electrones. ¿En qué termina la configuración electrónica del átomo neutro?

- a)  $3p^6$       b)  $2p^6$       c)  $4s^2$   
d)  $3p^5$       e)  $4s^1$

7. Si el átomo  $X^{+3}$  tiene la siguiente configuración electrónica  ${}_Z X^{+3} : 1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$ . Calcular "Z".

- a) 15      b) 18      c) 12  
d) 17      e) 20

8. ¿Qué expresión no esta ordenada según "Aufbau" ?

- a)  $1s, 2s, 2p$    b)  $2p, 3s, 3p$    c)  $3s, 3p, 4s$