CONFIGURACION ELECTRÓNICA

EJERCICIOS DE APLICACIÓN

1. ¿Cuántos subniveles se utilizan en la configuración electrónica de $_{15}P$?

   a) 3 b) 4 c) 5
   d) 6 e) 7

2. ¿Cuántos electrones se encuentran presentes en el cuarto nivel en la configuración del Germanio? (Z = 32)

   a) 2 b) 8 c) 5
   d) 4 e) 1

3. ¿Cuántos electrones hay en el tercer nivel de la configuración de $_{17}Cl$?

   a) 7 b) 1 c) 3
   d) 2 e) 5

4. La configuración electrónica de Potasio (Z = 19) termina en ...

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

5. La configuración electrónica de selenio (Z = 34) termina en

   a) $3p^4$ b) $4p^4$ c) $5p^6$
   d) $4p^5$ e) $4p^3$

6. ¿Cuántos niveles se utilizan en la configuración electrónica de Yodo? (Z = 53)

   a) 3 b) 6 c) 5
   d) 2 e) 4

7. ¿Cuántos electrones en los subniveles "p" presenta el $_{82}Pb$?

   a) 12 b) 26 c) 2
   d) 32 e) 18

8. La configuración electrónica de $_{83}Bi$ es

   a) $[Ar]\ 4s^2\ 4p^5$ d) $[Xe]\ 6s^2\ 4f^{14}\ 5d^{10}\ 6p^3$
   b) $[Xe]\ 6s^2\ 4p^3$ e) $[Kr]\ 6s^2\ 4f^{14}\ 5d^{10}\ 4p^2$
   c) $[Ar]\ 5s^2\ 6p^2$

9. En que subnivel termina la configuración electrónica de $_{92}U$.

   a) 4f b) 6p c) 5d
   d) 7s e) 5f

10.-La configuración electrónica de $_{31}Ga$ es

   a) $[Kr]\ 5s^2\ 4p^5$ d) $[Ne]\ 4s^2\ 5d^{10}\ 4p^1$
   b) $[Ar]\ 4s^2\ 3d^{10}\ 4p^1$ e) $[Kr]\ 6s^2\ 4f^{14}\ 5d^{10}\ 4p^1$
   c) $[Ar]\ 3s^2\ 3p^2$

INDICA TU RESPUESTA

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10

LIVEWORKSHEETS