

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