

CONFIGURACION ELECTRÓNICA

EJERCICIOS DE APLICACIÓN

- ¿Cuántos subniveles se utilizan en la configuración electrónica de ^{15}P ?
a) 3 b) 4 c) 5
d) 6 e) 7
- ¿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
- ¿Cuántos electrones hay en el tercer nivel de la configuración de ^{17}Cl ?
a) 7 b) 1 c) 3
d) 2 e) 5
- La configuración electrónica de Potasio ($Z = 19$) termina en ...
a) $3p^1$ b) $4p^2$ c) $3s^1$
d) $2s^2$ e) $4s^1$
- La configuración electrónica de selenio ($Z = 34$) termina en
a) $3p^4$ b) $4p^4$ c) $5p^6$
d) $4p^5$ e) $4p^3$
- ¿Cuántos niveles se utilizan en la configuración electrónica de Yodo? ($Z = 53$)
a) 3 b) 6 c) 5
d) 2 e) 4
- ¿Cuántos electrones en los subniveles "p" presenta el ^{82}Pb ?
a) 12 b) 26 c) 2
d) 32 e) 18
- La configuración electrónica de ^{83}Bi es
a) $[\text{Ar}] 4s^2 4p^5$ d) $[\text{Xe}] 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 6p^3$
b) $[\text{Xe}] 6s^2 4p^3$ e) $[\text{Kr}] 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 4p^2$
c) $[\text{Ar}] 5s^2 6p^2$
- En que subnivel termina la configuración electrónica de ^{92}U .
a) 4f b) 6p c) 5d
d) 7s e) 5f
- La configuración electrónica de ^{31}Ga es
a) $[\text{Kr}] 5s^2 4p^5$ d) $[\text{Ne}] 4s^2 5d^{10} 4p^1$
b) $[\text{Ar}] 4s^2 3d^{10} 4p^1$ e) $[\text{Kr}] 6s^2 4f^{14} 5d^{10} 4p^1$
c) $[\text{Ar}] 3s^2 3p^2$

INDICA TU RESPUESTA

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10