

REGLA DE SARRUS

Es una forma práctica para realizar la distribución electrónica por subniveles según el principio de Aufbau.

Capas (n)	K	L	M	N	O	P	Q
Niveles (n)	1	2	3	4	5	6	7
Subnivel (l)	s^2	s^2 p^6	s^2 p^6 d^{10}	s^2 p^6 d^{10} f^{14}	s^2 p^6 d^{10} f^{14}	s^2 p^6 d^{10}	s^2 p^6
Capacidad real $e^- \times \text{nivel}$	2	8	18	32	32	18	8

EJERCICIOS DE APLICACIÓN

- Si se trata de la capa M es el nivel:
 - 1
 - 2
 - 3
 - 4
 - 5
- Si se trata de la capa Q es el nivel:
 - 1
 - 3
 - 5
 - 6
 - 7
- Si tenemos $n = 1$ es la capa:
 - K
 - L
 - M
 - P
 - Q

4. Mencione la C.E. correcta para $^{35}_{17}\text{Cl}$

- a) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$
- b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^7$
- c) $1s^2 2s^2 2p^{10} 3s^5$
- d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$
- e) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1 3p^6$

5. La C.E. para el Germanio con 32 protones es :

- a) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{12}$
- b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$
- c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^3$
- d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2$
- e) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2$

6. La cantidad de electrones para el $^{35}_{35}\text{Br}$ en su capa L y su último nivel son :

- a) 8, 2
- b) 2, 8
- c) 8, 5
- d) 5, 7
- e) 8, 7

CONTINUAMOS APRENDIENDO...

1. Si se trata de la capa N es el nivel :

- a) 1
- b) 2
- c) 3
- d) 4
- e) 5

2. Si se trata de la capa P es el nivel :

- a) 2
- b) 4
- c) 6
- d) 7
- e) 8

3. Si hablamos de las capas L, M y N son los niveles

- a) 1, 2, 3
- b) 2, 3, 4
- c) 3, 4, 5
- d) 4, 5, 6
- e) 2, 3, 5

4. Si hablamos del $n = 7$ es la capa :

- a) K
- b) M
- c) O
- d) P
- e) Q

5. Si tenemos el nivel cuarto es la capa :

- a) K
- b) L
- c) M
- d) N
- e) O

6. Haga la C.E. para los siguientes elementos:

^8O

^{12}Mg

^{21}SC

^{17}Cl

^{35}Br

