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^- x nivel	2	8	18	32	32	18	8

EJERCICIOS DE APLICACIÓN

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

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

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

   a) 1 b) 3 c) 5
   d) 6 e) 7

3. Si tenemos n = 1 es la capa:

   a) K b) L c) M
   d) P e) Q

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

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 $_{35}Br$ 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:

$_{8}O$

$_{12}Mg$

$_{21}SC$

$_{17}Cl$

$_{35}Br$