

## 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)                                | $s^2$ | $s^2$<br>$p^6$ | $s^2$<br>$p^6$<br>$d^{10}$ | $s^2$<br>$p^6$<br>$d^{10}$<br>$f^{14}$ | $s^2$<br>$p^6$<br>$d^{10}$<br>$f^{14}$ | $s^2$<br>$p^6$<br>$d^{10}$ | $s^2$<br>$p^6$ |
| Capacidad real<br>$e^- \times \text{nivel}$ | 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:

$^8\text{O}$

$^{12}\text{Mg}$

$^{21}\text{SC}$

$^{17}\text{Cl}$

$^{35}\text{Br}$

