Prof. Medina Paula

CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA



A. Observar la siguiente configuración electrónica y seleccionar la opción correcta

$1s^2$

a. El 1 corresponde al:

b. La **s** corresponde al:

c. El 2 corresponde al :

B. Observar las siguientes configuraciones electrónicas, contestar A, B, C o D según corresponda:

A $(1s^2 2s^2 2p^2)$

B $(1s^2 2s^2 2p^5)$

C $(1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1)$

D $(1s^2 2s^2 2p^4)$

a. Posee 8 electrones en total:

b. Posee 2 electrones en el subnivel p:

c. Su nivel energético más alto es el 4:

d. Posee 6 electrones en su último nivel:

e. Le falta 1 electrón para completar su último nivel:

C. La configuración electrónica del átomo de sodio es: $1s^2 \quad 2s^2 \quad 2p^6 \quad 3s^1$

¿Cuántos electrones posee?

¿Cuántos niveles de energía están ocupados completamente?

D. Unir cada elemento con su configuración electrónica

10 **Ne**

19 **K**

18 **Ar**

5 **B**

15 **P**

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$

$1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2\ 3p^3$

$1s^2\ 2s^2\ 2p^6$

$1s^2 \quad 2s^2 \quad 2p^1$

$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$

LIVEWORKSHEETS
LIVEWORKSHEETS