

Profesor: Marco Flores**Curso: Química****Año: 2do****Semana: 1 2b****Tema: configuración electrónica****Fecha: 25/05/2021**

Si un átomo tiene 12 nucleones fundamentales y 6 neutrones, determina en qué finaliza la configuración electrónica.

- a) $2s^2$ b) $2p^2$ c) $3s^1$ d) $2p^1$ e) $2p^4$

La configuración electrónica del elemento $z = 16$ es

- a) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$
b) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2 4s^2$
c) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
d) $1s^2 2s^2 2p^6 3s^4 3p^2$
e) $1s^2 2p^6 3s^4 3p^4$

de un elemento finaliza en $3s^2$, determina el número atómico.

- a) 10 b) 12 c) 11 d) 35 e) 14