Configuracion electronica

REALIZA LA CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA DE LOS SIGUIENTES ELEMENTOS

AL: $1s^2 2s^2 2p^3$

S: $1s^2 2s^2 2p^5$

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

F: $1s^2 2s^1$

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

PARTIR DE LA CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA DETERMINE: NÚMERO ATÓMICO, ELEMENTO, PERIODO.

I) $1S^2 2S^1$

II) $1S^2 2S^2 2p^6 3S^2 3P^3$

III) $1S^2 2S^2 2p^6 3S^2 3P^1$

Jailene G.

LIVEWORKSHEETS