

Modelo quântico do átomo

1. Completa as afirmações.

1.1. As orbitais de um mesmo subnível de energia designam-se por orbitais degeneradas, porque _____

1.2. O elemento químico correspondente à configuração eletrónica $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$ localiza-se, _____ da Tabela Periódica.

1.3. Os átomos de flúor, ${}_9\text{F}$ e de cloro, ${}_{17}\text{Cl}$, no estado fundamental, têm o mesmo número de _____

1.4. Átomos representados por ${}^{23}_{11}\text{Na}$ e ${}^{24}_{12}\text{Mg}$, no estado de energia mínima, têm o mesmo número de _____

1.5. No átomo de nitrogénio, ${}_7\text{N}$, no estado fundamental, existem _____