

Электронная конфигурация атома некоторого элемента в основном состоянии $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$. Этому элементу в периодической системе соответствуют группа и номер периода:

- 1) VIIA, 3 2) IVA, 3 3) VA, 3 4) VIA, 4