

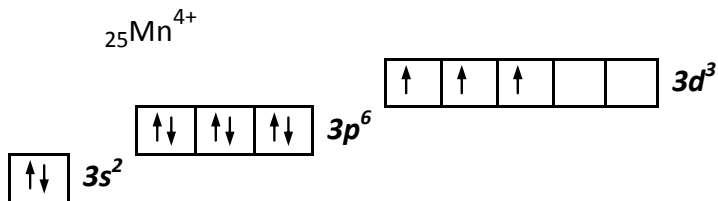
Задача 49. Запишете електронните конфигурации на външния електронен слой на следните йони: Mn^{4+} , S^{2-} , Cu^+ , K^+ , Cl^- , Pb^{2+} .

Решение:

За теоретичните положения – виж решението на Задача 001.

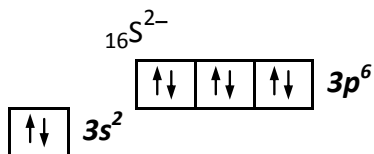
Електронната конфигурация на външния електронен слой на Mn^{4+} е $[\text{Ne}]3s^2 3p^6 3d^3$.

Енергетичната диаграма съответно е:



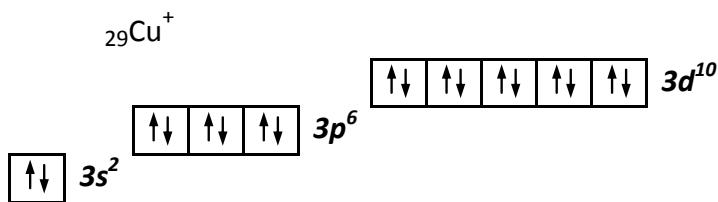
Електронната конфигурация на външния електронен слой на S^{2-} е $[\text{Ne}]3s^2 3p^6$.

Енергетичната диаграма съответно е:



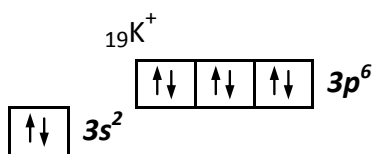
Електронната конфигурация на външния електронен слой на Cu^+ е $[\text{Ne}]3s^2 3p^6 3d^{10}$.

Енергетичната диаграма съответно е:



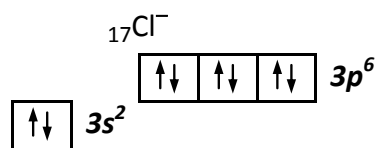
Електронната конфигурация на външния електронен слой на K^+ е $[\text{Ne}]3s^2 3p^6$.

Енергетичната диаграма съответно е:



Електронната конфигурация на външния електронен слой на Cl^- е $[\text{Ne}]3s^2 3p^6$.

Енергетичната диаграма съответно е:



Електронната конфигурация на външния електронен слой на Pb^{2+} е

$[\text{Xe}]6s^2 4f^{14} 5d^{10}$

Енергетичната диаграма съответно е:

