

Формула высшего оксида элемента А-группы  $\text{XO}_2$ . Укажите формулу электронной конфигурации внешнего энергетического уровня атома элемента X в основном состоянии:

- 1)  $2s^2$     2)  $2s^2 2p^2$     3)  $3s^2 3p^4$     4)  $3s^2$