

Вариант 1	Вариант 2
1 С ростом порядковых номеров элементов гл. подгруппы 2 группы металлические свойства	1 Оксиды элементов гл. подгруппы 1 группы являются
А) увеличиваются Б) уменьшаются	А) основными                      В) амфотерными Б) кислотными
2 Оксиды элементов гл. подгруппы 1 группы имеют общую формулу	2 Гидриды элементов гл. подгруппы 2 группы имеют общую формулу
А) RO    Б) RO <sub>2</sub> В) R <sub>2</sub> O	А) RH    Б) RH <sub>2</sub> В) RH <sub>3</sub>
3 Строение внешнего энергетического уровня атомов элементов гл. подгруппы 2 группы	3 Строение внешнего энергетического уровня атомов элементов гл. подгруппы 3 группы
А) nS <sup>1</sup> Б) nS <sup>2</sup> В) nS <sup>2</sup> nP <sup>1</sup>	А) nS <sup>1</sup> Б) nS <sup>2</sup> В) nS <sup>2</sup> nP <sup>1</sup>
4 Жесткость воды обусловлена содержанием ионов	4 Кипячением воды можно устранить жесткость
А) Cu <sup>2+</sup> Б) Mg <sup>2+</sup> В) Ba <sup>2+</sup> Г) Ca <sup>2+</sup>	А) карбонатную    Б) некарбонатную
5 Алюминий в соединениях проявляет степень окисления	5 Кальций в соединениях проявляет степень окисления
А) +1    Б) +2    В) +3	А) +1    Б) +2    В) +3
6 Металлы гл. подгруппы 1 группы проявляют	6 Металлы гл. подгруппы 2 группы проявляют
А) окислительные свойства Б) восстановительные свойства	А) окислительные свойства Б) восстановительные свойства
7 Амфотерные свойства проявляет	7 Амфотерные свойства проявляет
А) Be(OH) <sub>2</sub> Б) LiOH    В) Ca(OH) <sub>2</sub>	А) Ba(OH) <sub>2</sub> Б) KOH    В) Al(OH) <sub>3</sub>
8 Осуществить превращения. Написать уравнение 3 в полной и сокращенной ионной форме:	8 Осуществить превращения. Написать уравнение 3 в полной и сокращенной ионной форме:
Ca → CaCl <sub>2</sub> → Ca(OH) <sub>2</sub> → BaSO <sub>4</sub>	CaCO <sub>3</sub> → CO <sub>2</sub> → K <sub>2</sub> CO <sub>3</sub> → BaCO <sub>3</sub>