

Вопросы к итоговому занятию № 2

1. Общая характеристика s-элементов. Особенности положения в ПС.
2. Водород. Общая характеристика. Взаимодействие с кислородом, галогенами, активными металлами и оксидами.
3. Вода. Физические и химические свойства. Вода как фармакопейный препарат.
4. Пероксид водорода. Природа связей и химические свойства. Окислительно-восстановительная двойственность. Применение в медицине и фармации.
5. Общая характеристика элементов IA группы. Химические свойства. Биологическая роль в минеральном балансе организма. Оксиды, пероксида, надпероксиды, озониды, гидроксиды щелочных металлов. Применение соединений лития, натрия и калия в медицине и фармации.
6. Общая характеристика элементов IIА группы. Химические свойства. Сравнительная характеристика IA и IIА группы. Химические основы применения соединений магния, кальция и бария в медицине и фармации.
7. Общая характеристика IIIА группы. Химическая активность бора и алюминия. Оксиды элементов, гидроксиды. Борные кислоты (мета-, ортоборная, тетраборная), гидроксид алюминия, его амфотерность. Антисептические свойства борной кислоты и буры. Применение алюминия в медицине и фармации.
8. Общая характеристика элементов IVА группы. Химические свойства. Биороль. Применение в медицине и фармации.
9. Общая характеристика элементов VA группы. Химические свойства. Окислительно-восстановительные и кислотно-основные свойства азота, фосфора, мышьяка. Аммиак, его свойства. Оксиды азота. Азотсодержащие кислоты - азотная, азотистая, их соли. Применение в медицине.
10. Общая характеристика элементов VIА группы. Кислород. Химическая активность молекулярного кислорода. Оксиды, пероксиды, надпероксиды, озониды. Биороль кислорода. Применение в медицине.
11. Сера. Общая характеристика. Физические и химические свойства. Кислотно-основные и окислительно-восстановительные свойства соединений серы. Серосодержащие кислоты и их производные (серная, сернистая, сероводородная, тиосерная, пироксерная (двусерная) и др. кислоты, их соли). Применение в медицине.