

Вопросы к итоговому занятию №3

1. Общая характеристика галогенов. Химические свойства. Кислотные и •, окислительно-восстановительные свойства. Кислородсодержащие кислоты хлора. Биороль соединений галогенов. Препараты активного хлора. Бактерицидные свойства хлора и йода. Применение в медицине и санитарии.
2. Общая характеристика элементов VIB группы. Хром. Физические и химические свойства. Кислотно-основные и окислительно-восстановительные свойства соединений хрома. Биологическое значение хрома и молибдена.
3. Общая характеристика VIIВ группы. Марганец. Химические свойства. Кислотноосновные и окислительно-восстановительные свойства. Перманганат калия как сильный окислитель. Восстановление перманганатов в разных средах (кислой, нейтральной, щелочной). Использование перманганата калия как антисептического средства и применение его в фармацевтическом анализе.
4. Общая характеристика VIIIВ группы. Железо. Химическая активность. Окислительно-восстановительные свойства. Оксиды железа II и III. Гидроксиды и их свойства. Гемоглобин и железосодержащие ферменты.
5. Кобальт и никель. Важнейшие соединения кобальта (II), кобальта(III) и никеля(II). Образование комплексных соединений. Витамин B₁₂.
6. Общая характеристика элементов IB группы. Химическая активность. Кислотно-основные и окислительно-восстановительные свойства. Применение серебра в медицине.
7. Общая характеристика элементов IIB группы. Химическая активность цинка и ртути. Применение соединений цинка и ртути в качестве фарм. препаратов.