

1. Ряды карбоциклических органических соединений
 - А) ароматические и карбоциклические
 - В) алициклические и ароматические
 - С) алициклические и гетероциклические
 - Д) только алициклические
 - Е) только ароматические
2. Автор и год получения хлора
 - А) Дж.Томсоном в 1887г.
 - В) Д.И.Менделеевым в 1870г.
 - С) К.В. Шееле в 1774г.
 - Д) Дж.Дальтоном в 1897г.
 - Е) М.В Ломоносовым в 1911г.
3. Последовательность этапов гравиметрического метода осаждения
 - А) осаждение, фильтрование, промывание, высушивание, взвешивание, расчеты
 - В) осаждение, взвешивание, прокаливание и расчеты
 - С) прокаливание, взвешивание и осаждение, расчеты
 - Д) промывание, высушивание, фильтрование, прокаливание
 - Е) осаждение и фильтрование, промывание, прокаливание, расчеты
4. Зависимость окислительно-восстановительного потенциала обратимой полуреакции от активностей окисленной и восстановленной форм и температуры
 - А) уравнение разведения
 - В) уравнение Нернста
 - С) уравнение изобары
 - Д) уравнение материального баланса
 - Е) уравнение Фарадея
5. Электрон характеризуется 4 квантовыми числами
 - А) полярным, орбитальным, магнитным, главным
 - В) спиновым, Авогадро, молей, магнитным
 - С) подуровень s, орбитальным, спиновым, магнитным
 - Д) главным, побочным (орбитальным числом), магнитным, спиновым
 - Е) азимутальным, орбитальным, полярным, спиновым
6. Закон Авогадро
 - А) в равных объемах различных газов при одинаковых внешних условиях содержится одинаковое число молекул
 - В) в равных объемах газов при одинаковых внешних условиях содержится различное число газов
 - С) число молекул газов определяется влиянием внешних факторов
 - Д) разные объемы газов при различных внешних условиях соответствуют разному числу молекул
 - Е) равное количество молекул при одинаковых внешних факторов содержится в разных объемах газов

7. Эмпирическая формула Mn_xO_y , содержащего 63,2% марганца
- A) MnO_6
 - B) MnO_3
 - C) Mn_2O_7
 - D) Mn_2O_3
 - E) MnO_2
8. Раствор, в котором концентрация ионов водорода и гидроксильных ионов одинакова
- A) слабощелочной, 10^{-8}
 - B) нейтральный, 10^{-7}
 - C) кислый, 10^{-2}
 - D) щелочной, 10^{-9}
 - E) слабокислый, 10^{-4}
9. Продукты взаимодействия этилацетата с гидроксидом натрия при нагревании
- A) этиловый спирт, диоксид углерода
 - B) ацетат натрия, вода
 - C) ацетат натрия, кислород
 - D) ацетат натрия, водород
 - E) ацетат натрия, этиловый спирт
10. Принцип наименьшей энергии определяет порядок заполнения энергетических подуровней
- A) электроны заполняют энергетические подуровни по количеству электронов
 - B) энергетические подуровни заполняются нейтронами
 - C) электроны заполняют энергетические подуровни согласно заряду электрона
 - D) энергетические подуровни заполняются согласно количества подуровней
 - E) электроны заполняют энергетические подуровни в порядке увеличения их энергии