



Общая химия.ДРБ_ТиМП химия

- 1 Наука о веществах и процессах их превращения, при которых происходит изменение состава и структуры
- 2 Совокупность атомов с одинаковым зарядом ядра
- 3 Способность химического элемента образовывать несколько простых веществ
- 4 Атомная единица массы – это $1/12$ массы атома химического элемента
- 5 Отрицательно заряженные частицы, вращающиеся вокруг ядра
- 6 Число электронов на внешнем энергетическом уровне у элементов главных подгрупп равняется
- 7 Начальная формулировка периодического закона была сформулирована Д. И. Менделеевым
- 8 Способность атомов притягивать к себе электроны других атомов при образовании химической связи
- 9 Способность атомов химических элементов образовывать определенное число химических связей с атомами других химических элементов
- 10 Химическая связь, возникающая между атомами одинаковых неметаллов
- 11 Реакции, сопровождающиеся поглощением энергии
- 12 Количественно зависимость между изменениями энтальпии, энтропии и свободной энергии описывается
- 13 Вещества, которые замедляют химическую реакцию
- 14 Повышение температуры на 10°C приводит к увеличению скорости химической реакции в 2-4 раза (эту величину называют температурный коэффициент скорости химической реакции γ)
- 15 Химическая реакция, происходящая при прохождении постоянного тока через электролит
- 16 При электролизе какого вещества на катоде восстанавливаются катионы водорода H^+





- 17 Выделите вещество, обладающее кислотными свойствами
- 18 Какая из перечисленных реакций является окислительно-восстановительной реакцией?
- 19 Какая из перечисленных реакций является обратимой химической реакцией?
- 20 Какой процесс из перечисленных является химической реакцией?

