



Химия.ОИ

- 1 Химия – это наука о превращениях ...
- 2 Ученые, первыми сформулировавшие закон сохранения массы применительно для химических реакций, – ...
- 3 Согласно закону сохранения массы вещества в химических процессах, ...
- 4 Моль – это единица ...
- 5 Химическим элементом называют совокупность атомов, имеющих одинаковое число ...
- 6 Молекулярная масса серной кислоты H_2SO_4 равна ...
- 7 Количество вещества воды в 225 г H_2O равно ...
- 8 Массовая доля Na в 1 моле сульфата натрия Na_2SO_4 составляет ...
- 9 Количество моль в порции кислорода O_2 , содержащей $1,505 \cdot 10^{24}$ молекул, составляет ...
- 10 Количество вещества молекулярного азота N_2 , если его объем равен 5,6 л (н.у.), составляет ...
- 11 Средняя молярная масса смеси газов (в г/моль), в которой на 1 молекулу кислорода приходится 3 молекулы азота, равна ...
- 12 Стехиометрический коэффициент перед HNO_3 в уравнении $Cu + HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + NO_2 + H_2O$ равен ...
- 13 Количество моль в порции кислорода O_2 , содержащей $1,505 \cdot 10^{24}$ молекул, составляет ...
- 14 Количество вещества 1 моль содержит ...
- 15 При нормальных условиях один моль любого газа занимает объем, равный ...
- 16 Номер периода периодической системы позволяет определить число ...
- 17 Согласно периодическому закону химических элементов, свойства элементов находятся в периодической зависимости от ...





- 18) Число электронов, которые могут находиться на одном энергетическом уровне, определяется формулой ...
- 19) Изотопы – это ...
- 20) Атомная единица массы составляет ...
- 21) Частица, обладающая единичными положительным зарядом и массой, – это ...
- 22) Элемент, электронная конфигурация которого $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$, – это ...
- 23) Частица, имеющая заряд ядра 9 и электронную формулу $1s^2 2s^2 2p^6$, – это ...
- 24) Частица, имеющая заряд ядра 20 и электронную формулу $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$, – это ...
- 25) Электронная формула $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ соответствует ...
- 26) Количество протонов, нейтронов и электронов в соединении HNO_3 : ...
- 27) Количество протонов, нейтронов и электронов в соединении H_2SO_4 : ...
- 28) Способность атома в соединении притягивать электроны – это ...
- 29) При увеличении величины электроотрицательности элемента ... свойства
- 30) При уменьшении величины электроотрицательности элемента ... свойства
- 31) Химическая связь, образованная за счет полного перехода электронов одного атома на орбитали других атомов, – это ... связь
- 32) Химическая связь, осуществляемая за счет образования общих электронных пар, называется ...
- 33) Кристаллические решетки, в узлах которых находятся нейтральные атомы, называются ...
- 34) Тип химической связи в соединении CaCl_2 : ...
- 35) Тип химической связи в соединении N_2O_5 : ...
- 36) Тип химической связи в соединении N_2 : ...





- 37) Силы межмолекулярного взаимодействия часто называют ...
- 38) Неверно, что к способам разделения смесей относится ...
- 39) Молярная концентрация – это ...
- 40) Объемная доля – это ...
- 41) Массовая доля – это ...
- 42) Распад электролитов на ионы при растворении их в воде – это ...
- 43) Катионом называется ...
- 44) Анионом называется ...
- 45) Электролиты – это ...
- 46) Автор теории электролитической диссоциации – ...
- 47) Электролиты, при диссоциации которых в качестве катионов образуются только катионы водорода, – это ...
- 48) Соединение SO_3 – это ...
- 49) Соединение H_2SO_3 – это ...
- 50) Соединение CaCO_3 – это ...
- 51) Соединение Na_2O – это ...
- 52) ... обладает двойственной природой
- 53) Соединения, при диссоциации которых в качестве анионов образуются только гидроксид-ионы, – ...
- 54) Соединения, при диссоциации которых образуются катионы металлов и анионы кислотных остатков, – ...
- 55) Перманганат калия $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ диссоциирует следующим образом: ...
- 56) Сульфат железа $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ диссоциирует следующим образом: ...





- 57) Фосфат натрия Na_3PO_4 диссоциирует следующим образом: ...
- 58) Неверно, что при классификации солей выделяют ... соли
- 59) По химическим свойствам солеобразующие оксиды делятся на ...
- 60) Все реакции в водных растворах электролитов являются ...
- 61) Степень окисления N в ионе NO_3^- равна ...
- 62) Степень окисления фосфора в соединении K_2HPO_4 равна ...
- 63) Степень окисления серы в ионе HSO_4^- равна ...
- 64) Скорость химической реакции – это изменение ... любого из реагирующих веществ в ходе реакции в единицу времени
- 65) Согласно правилу Вант-Гоффа, повышение температуры на ...
- 66) Химическое равновесие – это состояние системы, при котором ...
- 67) Катализатор – это вещество, ... реакции
- 68) Окислителем называется элемент, который в ходе реакции ...
- 69) Восстановителем называется элемент, который в ходе реакции ...
- 70) Промоторы – это ...
- 71) Инициаторы – это ...
- 72) Направление смещения химического равновесия определяется ...
- 73) Характерной особенностью металлов является ... энергетическом уровне
- 74) Характерной особенностью неметаллов является ... энергетическом уровне
- 75) Правильная последовательность усиления металлических свойств элементов: ...
- 76) Правильная последовательность усиления неметаллических свойств элементов: ...





- 77) Правильная последовательность ослабления неметаллических свойств элементов: ...
- 78) Правильная последовательность ослабления металлических свойств элементов: ...
- 79) Сопоставляя свойства таких химических элементов, как медь, кальций, водород и золото, можно утверждать, что наибольшей восстановительной активностью обладает ...
- 80) Сопоставляя свойства таких химических элементов, как медь, кальций, водород и золото, можно утверждать, что наименьшей восстановительной активностью обладает ...
- 81) Сопоставляя свойства таких химических элементов, как углерод, азот, водород и кислород, можно утверждать, что наибольшей окислительной активностью обладает ...
- 82) Сопоставляя свойства таких химических элементов, как углерод, азот, водород и кислород, можно утверждать, что наименьшей окислительной активностью обладает ...
- 83) Электрохимический ряд напряжения металлов отражает ... активность металлов
- 84) Органическими называют соединения, в состав которых входит ...
- 85) Многообразие органических соединений обусловлено ...
- 86) Гомологи имеют ... свойства
- 87) Гомологической разностью называют группу ...
- 88) Химическая формула, отражающая строение молекул, с учетом геометрического положения атомов, – это ... формула
- 89) Изомеры имеют ... свойства
- 90) Валентность – это ...
- 91) Группа атомов, определяющая характерные свойства вещества и его принадлежность к классу соединений, – это ... группа
- 92) Реакционная частица, имеющая неспаренный электрон, – это ...
- 93) Неверно, что существует такой тип номенклатур органических соединений, как ... номенклатура





- 94 Автор теории химического строения – ...
- 95 Циклические насыщенные углеводороды – это ...
- 96 Ациклические ненасыщенные углеводороды – это ...
- 97 Ациклические насыщенные углеводороды – это ...
- 98 Углеводороды, молекулы которых содержат одну тройную связь, – это ...
- 99 Углеводороды, в молекулах которых имеются бензольные кольца, – это ...
- 100 Углеводород C_3H_8 относится к ...
- 101 Углеводород C_7H_8 относится к ...
- 102 Соединение множества молекул вещества в более крупную молекулу – это ...
- 103 Разделение нефти на фракции при нагревании – это ...
- 104 Наиболее характерным типом реакций для алканов являются реакции ...
- 105 Неверно, что к числу кислородсодержащих органических соединений относятся ...
- 106 Общая формула гомологического ряда спиртов: ...
- 107 Общая формула гомологического ряда предельных альдегидов и кетонов: ...
- 108 Общая формула гомологического ряда карбоновых кислот: ...
- 109 Реакция образования сложного эфира из кислоты и спирта называется реакцией ...
- 110 Органические вещества, образующиеся при взаимодействии карбоновых кислот со спиртами, – это ...
- 111 Соли высших карбоновых кислот – это ...
- 112 Углеводы разделяют на ...





- 113) Важнейший моносахарид – это ...
- 114) Полимером глюкозы является ...
- 115) Функциональная группа нитросоединений – это ...
- 116) Общая формула гомологического ряда нитросоединений: ...
- 117) Реакция Зинина – это ...
- 118) Простейшим представителем ароматических аминов является ...
- 119) Высокомолекулярные природные полимеры, молекулы которых состоят из остатков аминокислот, соединенных пептидной связью, – это ...
- 120) Способность самопроизвольно создавать свойственную только данному соединению пространственную структуру характерна для ...
- 121) В синтезе искусственных волокон (капрона) используют ...
- 122) Получение полиуретанов и отверждение эпоксидных смол происходит с помощью реакции ...
- 123) Состав нуклеотидов дезоксирибонуклеиновой кислоты (ДНК): ...
- 124) Состав нуклеотидов рибонуклеиновой кислоты (РНК): ...
- 125) К углеводам относятся ...
- 126) К моносахаридам относятся ...
- 127) Качественная реакция на обнаружение глюкозы – ...
- 128) В состав молекул дезоксирибонуклеиновой кислоты (ДНК) и рибонуклеиновой кислоты (РНК) входят остатки ...
- 129) Функциональная группа альдегидов называется ...

