



Химия.(1)

- 1 Ученые, первыми сформулировавшие закон сохранения массы применительно для химических реакций, – ...
- 2 Согласно закону сохранения массы вещества в химических процессах, ...
- 3 Молекулярная масса серной кислоты H_2SO_4 равна ...
- 4 Количество вещества воды в 225 г H_2O равно ...
- 5 Массовая доля Na в 1 моле сульфата натрия Na_2SO_4 составляет ...
- 6 Стехиометрический коэффициент перед HNO_3 в уравнении $Cu + HNO_3 \rightarrow Cu(NO_3)_2 + NO_2 + H_2O$ равен ...
- 7 Количество моль в порции кислорода O_2 , содержащей $1,505 \cdot 10^{24}$ молекул, составляет ...
- 8 Средняя молярная масса смеси газов (в г/моль), в которой на 1 молекулу кислорода приходится 3 молекулы азота, равна ...
- 9 Количество вещества 1 моль содержит ...
- 10 При нормальных условиях один моль любого газа занимает объем, равный ...
- 11 Номер периода периодической системы позволяет определить число ...
- 12 Химическим элементом называют совокупность атомов, имеющих одинаковое число ...
- 13 Атомная единица массы составляет ...
- 14 Изотопы – это ...
- 15 Частица, обладающая единичными положительным зарядом и массой, – это ...
- 16 Элемент, электронная конфигурация которого $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$, – это ...
- 17 Электронная формула $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$ соответствует ...





- 18) Частица, имеющая заряд ядра 20 и электронную формулу $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$, – это ...
- 19) Массовое число атома алюминия приблизительно равно ...
- 20) Количество протонов, нейтронов и электронов в соединении HNO_3 равно:
- 21) Способность атома в соединении притягивать электроны – это ...
- 22) При увеличении величины электроотрицательности элемента ... свойства
- 23) При уменьшении величины электроотрицательности элемента ... свойства
- 24) Химическая связь, осуществляемая за счет образования общих электронных пар, называется ...
- 25) Химическая связь, образованная за счет полного перехода электронов одного атома на орбитали других атомов, – это ... связь
- 26) Кристаллические решетки, в узлах которых находятся нейтральные атомы, называются ...
- 27) Тип химической связи в соединении CaCl_2 : ...
- 28) Тип химической связи в N_2 : ...
- 29) Силы межмолекулярного взаимодействия часто называют ...
- 30) Неверно, что к способам разделения смесей относится ...
- 31) Молярная концентрация – это ...
- 32) Объемная доля – это ...
- 33) Распад электролитов на ионы при растворении их в воде – это ...
- 34) Катионом называется ...
- 35) Анионом называется ...
- 36) Перманганат калия $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ диссоциирует следующим образом: ...





- 37 Автор теории электролитической диссоциации:
- 38 Соединения, при диссоциации которых в качестве катионов образуются только катионы водорода, – это ...
- 39 Соединения, при диссоциации которых образуются катионы металлов и анионы кислотных остатков, – это ...
- 40 Все реакции в водных растворах электролитов являются ...
- 41 Соединение SO_3 – это ...
- 42 Соединение H_2SO_3 – это ...
- 43 Соединение CaCO_3 – это ...
- 44 Соединение Na_2O – это ...
- 45 ... обладает двойственной природой
- 46 Соединения, при диссоциации которых в качестве анионов образуются только гидроксид-ионы, – ...
- 47 Неверно, что при классификации солей выделяют ... соли
- 48 По химическим свойствам солеобразующие оксиды делятся на ...
- 49 Степень окисления N в ионе NO_3^- равна ...
- 50 Степень окисления фосфора в соединении K_2HPO_4 равна ...
- 51 Скорость химической реакции – это изменение ... любого из реагирующих веществ в ходе реакции в единицу времени
- 52 Согласно правилу Вант-Гоффа, повышение температуры на ...
- 53 Направление смещения химического равновесия определяется ...
- 54 Химическое равновесие – это состояние системы, при котором ...
- 55 Катализатор – это вещество, ... реакции
- 56 Восстановителем называется элемент, который в ходе реакции ...





- 57) Окислителем называется элемент, который в ходе реакции ...
- 58) Характерной особенностью металлов является ... энергетическом уровне
- 59) Характерной особенностью неметаллов является ... энергетическом уровне
- 60) Правильная последовательность усиления металлических свойств элементов: ...
- 61) Правильная последовательность ослабления неметаллических свойств элементов: ...
- 62) Правильная последовательность усиления неметаллических свойств элементов: ...
- 63) Сопоставляя свойства таких химических элементов, как медь, кальций, водород и золото, можно утверждать, что наибольшей восстановительной активностью обладает ...
- 64) Сопоставляя свойства таких химических элементов, как медь, кальций, водород и золото, можно утверждать, что наименьшей восстановительной активностью обладает ...
- 65) Сопоставляя свойства таких химических элементов, как углерод, азот, водород и кислород, можно утверждать, что наибольшей окислительной активностью обладает ...
- 66) Сопоставляя свойства таких химических элементов, как углерод, азот, водород и кислород, можно утверждать, что наименьшей окислительной активностью обладает ...
- 67) Электрохимический ряд напряжения металлов отражает ... активность металлов

