



Химия.СПО

- 1) Металлические свойства элементов в периоде с увеличением заряда ядра атома ...
- 2) Соединения, в состав которых входит функциональная группа $C=O$, относятся к классу ...
- 3) Реакция между натрием и водой является ...
- 4) Коэффициент перед формулой окислителя в уравнении реакции между алюминием и бромом равен ...
- 5) Неэлектролитами являются ...
- 6) Суммы всех коэффициентов в полном и сокращенном ионных уравнениях реакций между слабой пропионовой кислотой и гидроксидом натрия равны ...
- 7) Концентрированная серная кислота при комнатной температуре реагирует с обоими веществами – с ...
- 8) Фенол взаимодействует с ...
- 9) Гидролизу не подвергается ...
- 10) Качественный состав серной кислоты можно установить, используя ...
- 11) Для распознавания глицерина, ацетальдегида и глюкозы можно использовать ...
- 12) С наибольшей скоростью при комнатной температуре будет протекать реакция магния с ... раствором HCl
- 13) Для получения водорода в лаборатории обычно используется взаимодействие ...
- 14) Гомологами являются ...
- 15) Уксусная кислота и гидроксид натрия относятся к классам ...
- 16) Взаимодействие этана и этилена с хлором относится к реакциям ...
- 17) Лампочка прибора для испытания вещества на электрическую проводимость загорится при погружении электронов в ...





- 18) Суммы всех коэффициентов в полном и сокращенном полных уравнений реакций между гидроксидом железа (III) и серной кислотой равны ...
- 19) Оксид алюминия не взаимодействует с ...
- 20) Уксусный альдегид реагирует с ...
- 21) При гидролизе клетчатки (крахмала) может образоваться ...
- 22) Качественной реакцией на белок является его взаимодействие с ...
- 23) Растворение цинка в соляной кислоте будет замедляться при ...
- 24) Гидроксид железа (III) образуется при взаимодействии ...
- 25) Гомологами являются ...
- 26) Естественные науки ... изучают строение вещества
- 27) Химия – это наука о превращениях ...
- 28) ... химическая связь образуется за счет полного перехода электронов одного атома на орбитали других атомов
- 29) Химическим элементом называют совокупность ...
- 30) Согласно закону сохранения массы вещества, в химических процессах ...
- 31) Согласно современной формулировке Периодического закона химических элементов, свойства элементов ...
- 32) При увеличении величины электроотрицательности элемента ...
- 33) Катализатор – это вещество, ... реакции
- 34) Восстановителем называется элемент, который в ходе реакции ...
- 35) Гомологи имеют ...
- 36) Вещество C_6H_5OH – это ...
- 37) Изомеры имеют ...





- 38 Циклические насыщенные углеводороды – это ...
- 39 Ациклические ненасыщенные углеводороды – это ...
- 40 Ациклические насыщенные углеводороды – это ...
- 41 Углеводороды, в молекулах которых имеются бензольные кольца, – это ...
- 42 Углеводород C_7H_8 – это ...
- 43 Гомологом C_6H_6 является ...
- 44 Функциональная группа органических кислот: ...
- 45 Амины – это ...
- 46 Наиболее сильные неметаллические свойства проявляет ...
- 47 Элемент, электронная конфигурация которого $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$, – это ...
- 48 Частица, имеющая заряд ядра 9 и электронную формулу $1s^2 2s^2 2p^6$, – это ...
- 49 Частица, имеющая заряд ядра 20 и электронную формулу $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$, – это ...
- 50 Степень окисления N в ионе NO_3^- равна ...
- 51 Степень окисления хрома в соединении $Na_2Cr_2O_7$ равна ...
- 52 Стехиометрический коэффициент перед HNO_3 в уравнении $P + HNO_3 \rightarrow H_3PNO_3 + NO + H_2O$ равен ...
- 53 Из 20 кг оксида меди (CuO) можно выделить максимальную массу меди, равную ...
- 54 Количество моль в порции кислорода O_2 , содержащей $1,505 \cdot 10^{24}$ молекул, равно ...
- 55 Количество вещества сахара (формула сахарозы – $C_{12}H_{22}O_{11}$) в столовой ложке, содержащей 34,2 г, равно ...
- 56 Количество вещества молекулярного азота (N_2), если его объем равен 5,6 л, составляет ...





- 57 Железо при нагревании реагирует с серой согласно уравнению $\text{Fe} + \text{S} = \text{FeS}$, тогда масса железа, необходимая для получения 22 г сульфида железа FeS , равна ...
- 58 Массовая доля серы в одном из ее оксидов составляет 40 %, тогда массовая доля серы в кислоте, образующейся в результате растворения этого оксида в воде, равна ...
- 59 Средняя молярная масса смеси газов, в которой на 1 молекулу кислорода приходится 3 молекулы азота, равна ...
- 60 Консалтинг представляет собой ...
- 61 Выделяют три стиля консультирования:
- 62 В рамках экспертного консультирования клиент ...
- 63 Консалтинговые услуги чаще всего осуществляются ...
- 64 Финансовый консалтинг - это вид интеллектуальной деятельности,...
- 65 Наиболее общим образом проблемы предприятий в области управления финансами и экономики характеризуются ...
- 66 Цель финансового консалтинга - ...
- 67 Основная задача финансового консалтинга ...
- 68 Финансовый консалтинг можно условно разделить на два основных направления:
- 69 Финансовый анализ является ...
- 70 Неотъемлемой частью управленческого менеджмента является ...
- 71 Финансовый анализ - это ...
- 72 Финансовый анализ состояния компании обязательно проводится при ...
- 73 Цель финансового анализа для компании - ...
- 74 Финансовое планирование - это ...
- 75 К принципам финансового планирования относятся ...





- 76 Значение финансового плана заключается в совокупности следующих факторов:
- 77 Наиболее точными финансовыми планами являются ... планы
- 78 Среднесрочное планирование - это ...
- 79 Финансовые планы бывают:
- 80 Потребность в формировании санируемого финансового плана возникает ...
- 81 Бюджетирование представляет собой ...
- 82 Текущее планирование подразумевает ...
- 83 Бюджетирование выполняет следующие функции:
- 84 Правильно организованная система бюджетирования позволяет на конечном этапе получить следующие бюджетные формы:
- 85 Естественные науки ... изучают строение вещества
- 86 Химия – это наука о превращениях ...
- 87 Номер периода Периодической системы позволяет определить число ...
- 88 Изотопы – это ...
- 89 Максимальная степень окисления элемента, как правило, равна ...
- 90 ... химическая связь образуется за счет полного перехода электронов одного атома на орбитали других атомов
- 91 Химическим элементом называют совокупность ...
- 92 Валентность – это ...
- 93 Порядковый номер элемента в Периодической системе позволяет определить ...
- 94 Согласно закону сохранения массы вещества, в химических процессах ...





- 95) Согласно современной формулировке Периодического закона химических элементов, свойства элементов ...
- 96) Моль – это единица ...
- 97) При увеличении величины электроотрицательности элемента ...
- 98) Скорость химической реакции – это изменение ... любого из реагирующих веществ в ходе реакции в единицу времени
- 99) Катализатор – это вещество, ... реакции
- 100) Катионом называется ...
- 101) Анионом называется ...
- 102) Окислителем называется элемент, который в ходе реакции ...
- 103) Восстановителем называется элемент, который в ходе реакции ...
- 104) Гомологи имеют ...
- 105) Вещество C_6H_5OH – это ...
- 106) Изомеры имеют ...
- 107) Циклические насыщенные углеводороды – это ...
- 108) Ациклические ненасыщенные углеводороды – это ...
- 109) Ациклические насыщенные углеводороды – это ...
- 110) Углеводороды, в молекулах которых имеются бензольные кольца, – это ...
- 111) Углеводород C_7H_8 – это ...
- 112) Гомологом C_6H_6 является ...
- 113) Функциональная группа органических кислот: ...
- 114) Амины – это ...





- 115) Наиболее сильные неметаллические свойства проявляет ...
- 116) Элемент, электронная конфигурация которого $1s22s22p63s23p36$, – это ...
- 117) Правильная последовательность усиления неметаллических свойств элементов: ...
- 118) Правильная последовательность ослабления металлических свойств элементов: ...
- 119) Частица, имеющая заряд ядра 9 и электронную формулу $1s22s22p6$, – это ...
- 120) Частица, имеющая заряд ядра 20 и электронную формулу $1s22s22p63s23p6$, – это ...
- 121) Степень окисления N в ионе NO_3^- равна ...
- 122) Степень окисления хрома в соединении $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ равна ...
- 123) Стехиометрический коэффициент перед HNO_3 в уравнении $\text{P} + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{H}_3\text{PNO}_3 + \text{NO} + \text{H}_2\text{O}$ равен ...
- 124) Из 20 кг оксида меди (CuO) можно выделить максимальную массу меди, равную ...
- 125) Количество моль в порции кислорода O_2 , содержащей $1,505 \cdot 10^{24}$ молекул, равно ...
- 126) Количество вещества сахара (формула сахарозы – $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$) в столовой ложке, содержащей 34,2 г, равно ...
- 127) Количество вещества молекулярного азота (N_2), если его объем равен 5,6 л, составляет ...
- 128) Железо при нагревании реагирует с серой согласно уравнению $\text{Fe} + \text{S} = \text{FeS}$, тогда масса железа, необходимая для получения 22 г сульфида железа FeS , равна ...
- 129) Массовая доля серы в одном из ее оксидов составляет 40 %, тогда массовая доля серы в кислоте, образующейся в результате растворения этого оксида в воде, равна ...
- 130) Средняя молярная масса смеси газов, в которой на 1 молекулу кислорода приходится 3 молекулы азота, равна ...

