



Химия

- 1) Номер периода периодической системы позволяет определить число ...
- 2) Изотопы - это ...
- 3) Максимальная степень окисления элемента, как правило, равна ...
- 4) За счет полного перехода электронов одного атома на орбитали других атомов образуется ... химическая связь
- 5) Химическим элементом называют ...
- 6) Укажите правильную последовательность усиления металлических свойств:
- 7) Акцептор - это частица, ...
- 8) Укажите правильную последовательность усиления неметаллических свойств:
- 9) В атомной кристаллической решетке элементы связаны ...
- 10) Валентность - это ...
- 11) Тип химической связи в газообразном HCl - ...
- 12) Тип связи в NaCl - ...
- 13) Донор - это частица ...
- 14) В случае образуется ... связь
- 15) Порядковый номер элемента в периодической системе позволяет определить ...
- 16) Закон сохранения массы вещества в химических процессах: ...
- 17) Современная формулировка периодического закона химических элементов: свойства элементов ...
- 18) Укажите правильную последовательность ослабления неметаллических свойств:





- 19) Укажите правильную последовательность ослабления неметаллических свойств:
- 20) Моль - это единица ...
- 21) Постоянную степень окисления имеет ...
- 22) При увеличении величины электроотрицательности элемента ... свойства
- 23) Магнитное квантовое число определяет ...
- 24) Главное квантовое число определяет ...
- 25) Согласно принципу Паули максимальное количество электронов на подуровнях ...
- 26) Частица, имеющая заряд ядра 9 и электронную формулу - ...
- 27) Частица, имеющая заряд ядра 20 и электронную формулу - ...
- 28) Орбитальное квантовое число определяет:
- 29) Реакции, протекающие с поглощением тепла, - ...
- 30) Реакции, протекающие с выделением тепла, - ...
- 31) Стандартной энтальпией образования вещества называется тепловой эффект образования одного моля вещества в стандартных условиях из ...
- 32) Закон постоянства тепловых эффектов (Гесса) гласит: Тепловой эффект химической реакции определяется только ... системы
- 33) Реакция, для которой
- 34) Реакция, для которой
- 35) Реакция, для которой
- 36) Реакция, для которой
- 37) Величина изменения энергии Гиббса





- 38) Величина изменения энергии Гиббса говорит о том, что
- 39) Ингибиторы - это ...
- 40) Увеличение числа молей в химическом процессе сопровождается ...
- 41) Уменьшение числа молей в химическом процессе сопровождается ...
- 42) Химическая термодинамика - это наука, изучающая ...
- 43) Химическая кинетика - это наука, изучающая ...
- 44) Скорость химической реакции - это изменение ... любого из реагирующих веществ в ходе реакции в единицу времени
- 45) При увеличении энергии активации скорость химической реакции ...
- 46) Катализатор - это вещество, ... реакции
- 47) Промоторы - это ...
- 48) Инициаторы - это ...
- 49) Реакции, протекающие под действием света, называются ...
- 50) Зависимость константы скорости реакции от температуры определяется ...
- 51) Направление смещения химического равновесия определяется ...
- 52) Энтропия в ходе реакции
- 53) Каталитические яды - это вещества, ... активность катализатора
- 54) Биологические катализаторы - это ...
- 55) Катионом называется ...
- 56) Анионом называется ...
- 57) Молярная концентрация - это ...





- 58 Объемная доля - это ...
- 59 Молярная доля - это ...
- 60 Массовая доля - это ...
- 61 Растворимость, для которой
- 62 Растворимость, для которой
- 63 Растворимость, для которой
- 64 В соответствии с законом Генри давление ...
- 65 В соответствии с первым законом Рауля понижение давления пара над раствором пропорционально ... доле растворенного вещества
- 66 С ростом величины стандартного потенциала металла ...
- 67 Окислителем называется элемент, который в ходе реакции ...
- 68 Восстановителем называется элемент, который в ходе реакции ...
- 69 Раствор, водородный показатель которого $pH = 0$, - ...
- 70 Раствор, водородный показатель которого $pH = 7$, - ...
- 71 Раствор, водородный показатель которого $pH = 10$, - ...
- 72 Электродвижущая сила гальванического элемента равна ...
- 73 Число валентных электронов равно числу валентных орбиталей в ...
- 74 Гомологи имеют ...
- 75 Вещество C_6H_5OH - это ...
- 76 Изомеры имеют ...
- 77 Циклические насыщенные углеводороды - это ...





- 78) Ациклические ненасыщенные углеводороды - это ...
- 79) Ациклические насыщенные углеводороды - это ...
- 80) Углеводороды, в молекулах которых имеются бензольные кольца, называются ...
- 81) Углеводород C_7H_8 - это ...
- 82) При взаимодействии спирта с кислотой ...
- 83) Вещество $R-O-NO_2$ - это ...
- 84) Гомологом C_6H_6 является ...
- 85) Функциональная группа органических кислот - ...
- 86) Общая формула алканов - ...
- 87) Амины это - ...
- 88) Консалтинг представляет собой ...
- 89) Выделяют три стиля консультирования:
- 90) В рамках экспертного консультирования клиент ...
- 91) Консалтинговые услуги чаще всего осуществляются ...
- 92) Финансовый консалтинг - это вид интеллектуальной деятельности,...
- 93) Наиболее общим образом проблемы предприятий в области управления финансами и экономики характеризуются ...
- 94) Цель финансового консалтинга - ...
- 95) Основная задача финансового консалтинга ...
- 96) Финансовый консалтинг можно условно разделить на два основных направления:
- 97) Финансовый анализ является ...





- 98 Неотъемлемой частью управленческого менеджмента является ...
- 99 Финансовый анализ - это ...
- 100 Финансовый анализ состояния компании обязательно проводится при ...
- 101 Цель финансового анализа для компании - ...
- 102 Финансовое планирование - это ...
- 103 К принципам финансового планирования относятся ...
- 104 Значение финансового плана заключается в совокупности следующих факторов:
- 105 Наиболее точными финансовыми планами являются ... планы
- 106 Среднесрочное планирование - это ...
- 107 Финансовые планы бывают:
- 108 Потребность в формировании санируемого финансового плана возникает ...
- 109 Бюджетирование представляет собой ...
- 110 Текущее планирование подразумевает ...
- 111 Бюджетирование выполняет следующие функции:
- 112 Правильно организованная система бюджетирования позволяет на конечном этапе получить следующие бюджетные формы:
- 113 Полярная связь образуется при условии, что ...
- 114 За счет полного перехода электронов одного атома на орбитали других атомов образуется ... химическая связь
- 115 неполярная связь образуется при условии, что ...
- 116 Химическим элементом называют совокупность атомов, ...
- 117 Правильная последовательность усиления металлических свойств элементов: ...





- 118) Акцептор – это ...
- 119) В атомной кристаллической решетке элементы связаны ...
- 120) В газообразном HCl имеет место ... химическая связь
- 121) В NaCl имеет место ... химическая связь
- 122) Донор – это ...
- 123) В случае $\Delta\epsilon > 2$ образуется ... связь
- 124) Согласно закону сохранения массы вещества в химических процессах ...
- 125) Согласно современной формулировке периодического закона химических элементов свойства элементов ...
- 126) Правильная последовательность ослабления неметаллических свойств элементов: ...
- 127) Постоянную степень окисления имеет ...
- 128) При увеличении величины электроотрицательности элемента ... свойства
- 129) Магнитное квантовое число определяет ...
- 130) Главное квантовое число определяет ...
- 131) Согласно принципу Паули максимальное количество электронов на подуровнях ...
- 132) Частица, имеющая заряд ядра 20 и электронную формулу $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$, – это ...
- 133) Максимальное число электронов на энергетическом уровне определяется по формуле ...
- 134) Орбитальное квантовое число определяет ...
- 135) Тепловой эффект эндотермической реакции – ...
- 136) Реакции, протекающие с поглощением тепла, – это ...





- 137) Тепловой эффект экзотермической реакции – ...
- 138) Реакции, протекающие с выделением тепла, – это ...
- 139) Стандартной энтальпией образования вещества называется тепловой эффект образования одного моля вещества в стандартных условиях ...
- 140) Согласно закону постоянства тепловых эффектов (закону Гесса), тепловой эффект химической реакции определяется только ... системы
- 141) Реакция, для которой ΔH^0 , ...
- 142) Реакция, для которой $\Delta H^0 > 0, \Delta S^0 > 0, \dots$
- 143) Реакция, для которой ΔH^0
- 144) Реакция, для которой $\Delta H^0 > 0, \Delta S^0 < 0$, ...
- 145) Если величина изменения энергии Гиббса $\Delta G < 0$, то ...
- 146) Если величина изменения энергии Гиббса $\Delta G > 0$, то ...
- 147) Ингибиторы – это ...
- 148) Увеличение числа молей в химическом процессе сопровождается ...
- 149) Уменьшение числа молей в химическом процессе сопровождается ...
- 150) Химическая термодинамика – это наука, изучающая ...
- 151) Химическая кинетика – это наука, изучающая ...
- 152) При увеличении энергии активации скорость химической реакции ...
- 153) Катализатор – это вещество, ...
- 154) Промоторы – это ...
- 155) Инициаторы – это ...





- 156 Реакции, протекающие под действием света, называются ...
- 157 Зависимость константы скорости реакции от температуры определяется ...
- 158 Направление смещения химического равновесия определяется ...
- 159 Энтропия в ходе реакции $N_2(r) + 3H_2(r) \rightarrow 2NH_3(r)$...
- 160 Каталитические яды – это вещества, ... активность катализатора
- 161 Биологические катализаторы – это ...
- 162 Молярная концентрация – это ...
- 163 Объемная доля – это ...
- 164 Молярная доля – это ...
- 165 Массовая доля – это ...
- 166 Растворимость, для которой $\Delta H < 0$, $\Delta S > 0$, – ...
- 167 Растворимость, для которой $\Delta H > 0$, $\Delta S < 0$, – ...
- 168 Растворимость, для которой $\Delta H < 0$, $\Delta S < 0$, – ...
- 169 Растворимость, для которой $\Delta H > 0$, $\Delta S > 0$, – ...
- 170 В соответствии с законом Генри давление ...
- 171 В соответствии с первым законом Рауля понижение давления пара над раствором пропорционально ... доле растворенного вещества
- 172 С ростом величины стандартного потенциала металла ...
- 173 Восстановителем называется элемент, который в ходе реакции ...
- 174 Раствор, водородный показатель которого $pH=0$, является ...
- 175 Раствор, водородный показатель которого $pH=7$, является ...





- 176) Раствор, водородный показатель которого $pH=10$, является ...
- 177) Электродвижущая сила гальванического элемента равна ...
- 178) Число валентных электронов равно числу валентных орбиталей ...
- 179) Уравнение реакции метана с хлором: ...
- 180) Гомологи имеют ... свойства
- 181) Вещество C_6H_5OH – это ...
- 182) Изомеры имеют ... свойства
- 183) Циклические насыщенные углеводороды – это ...
- 184) Ациклические ненасыщенные углеводороды – это ...
- 185) Ациклические насыщенные углеводороды – это ...
- 186) Углеводороды, в молекулах которых имеются бензольные кольца, называются ...
- 187) Углеводород C_7H_8 – это ...
- 188) При взаимодействии спирта с кислотой образуются ...
- 189) Вещество $R-O-NO_2$ – это ...
- 190) Гомологом C_6H_6 является ...
- 191) Функциональная группа органических кислот – ...
- 192) Общая формула алканов – ...
- 193) Амины – это ...

