МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ

РЕСПУБЛИКИ КАЗАХСТАН

НАЦИОНАЛЬНЫЙ ЦЕНТР ТЕСТИРОВАНИЯ

ПРОБНОЕ ТЕСТИРОВАНИЕ

КНИЖКА-ВОПРОСНИК

**ВАРИАНТ   2111**

Ф.И.О. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

ИКТ    \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_№ листа ответа \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Поток\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_№ аудитории\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_№ места\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Название 4 - го предмета \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Подпись абитуриента \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|   |   |   |   |
|   |  |  |  |
|   |   |  |
|   |  |  |

**2011**

**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
|  1. Ковалентная полярная связь образована по донорно-акцепторному механизму в молекулеA) H2SB) H2OC) HFD) NH3E) NH4Cl |
|  2. Неэлектролитами являютсяобавещества группыA) серная кислота и гидроксид натрияB) этиловый спирт и хлорид кальцияC) сульфит натрия и уксусная кислотаD) гидроксид бария и азотная кислотаE) метанол и этиленгликоль |
|  3. В лаборатории водород нельзя получитьвзаимодействиемA) меди с соляной кислотой.B) магния с серной кислотой.C) натрия с водой.D) бария с водой.E) цинка с соляной кислотой. |
|  4. Соединение хрома с преобладанием кислотных свойствA) CrOB) CrO3C) Cr2O3D) Cr(OН)2E) CrCl2 |
|  5. Кислая среда в растворе солиA) хлората калияB) иодида натрияC) хлорида меди (II)D) хлорида калияE) бромида натрия |
|  6. Получение дигидрофосфата аммония показывает уравнение реакцииA) Н3PO4+ 3NaOH = Na3PO4+ 3H2OB) Н3PO4+ NH4OH = NH4H2PO4+ H2OC) Н3PO4+ 2NaOH = Na2HPO4+ 2H2OD) Н3PO4+ 2KOH = K2HPO4+ 2H2OE) Н3PO4+ 2NH4OH = (NH4)2HPO4+ 2H2O |
|  7. Гомологической разностью называютA) карбонильную группуB) остаток метанаC) гидроксильную группуD) карбоксильную группуE) метиленовую группу (-CH2-) |
|  8. Этиламин вступает в реакцию сA) H2O, NaOHB) NaCl, NaOHC) HNO3, NaClD) HNO3, NaOHE) H2O, HNO3 |
|  9. Если число структурных звеньев 5500, то масса макромолекулы полиэтилена равнаA) 114000B) 164000C) 154000D) 124600E) 184400 |
| 10. Объем, занимаемый 6 г водорода, больше объема, занимаемого 6 г метана (н.у.)A) 6 разB) 8 разC) 10 разD) 9 разE) 7 раз |
| 11. При взаимодействии 117 г галогенида натрия с концентрированной серной кислотой выделяется газ объемом 44,8 литров (н.у.). Это газA) Бромоводород.B) Фтороводород.C) Йодоводород.D) Хлороводород.E) Сероводород. |
| 12. Скорость реакции с температурным коэффициентом 4 при повышении температуры на 20º CвозрастетA) в4 разаB) в16 разC) в8 разD) в32 разаE) в2 раза |
| 13. Если обозначить 1.Ca(OH)2 2.K2CO33.CaO4.KOH5.Ca6.K2O7.CaCO3, то последовательность веществ в генетическомрядукальцияA) 5, 3, 1, 7B) 5, 3, 1, 2C) 7, 3, 1, 2D) 7, 6, 4, 2E) 3, 5, 1, 7 |
| 14. Взаимодействие 48 г оксида железа (III)с угарным газом приводит к получению 25,2 г металла.Практический выход металлаA) 35%B) 75%C) 55%D) 65%E) 45% |
| 15. Объем ацетилена, выделившего при термическом крекинге 448 л метана (в н.у.)A) 112 лB) 224 лC) 336 лD) 448 лE) 560 л |
| 16. Количество вещества брома, необходимого для взаимодействия с 4,7 г фенола (образуется трибромфенол)A) 0,15 моль.B) 0,03 моль.C) 2 моль.D) 0,2 моль.E) 1,5 моль. |
| 17. Масса этилового спирта, которая вступила в реакцию этерификации, если в результате реакцииполучилось 6 моль уксусноэтилового эфира.A) 125 гB) 250 гC) 276 гD) 200 гE) 150 г |
| 18. При спиртовом брожении 200 г 9%-ного раствора глюкозы образуется углекислый газ объемом (при н.у.)A) 4,48 лB) 8,96 лC) 3,36 лD) 2,24 лE) 22,4 л |
| 19. Молекулярная масса ненасыщенного соединения, которое образуется при симметричном крекинге деканаA) 70B) 40C) 60D) 50E) 80 |
| 20. При действии воды на гидрид металла со степенью окисления +2 и массой 0,84 г выделился водород объемом 896 мл (при н.у.). Этом металлA) КальцийB) МагнийC) ЦинкD) ЖелезоE) Барий |
| 21. В схеме превращенийвеществами Б, Д, Е будутA) оксид серы (VI), серная кислота, сульфат железа (III)B) оксид серы (IV), сульфат калия, серная кислотаC) оксид серы (IV), сульфат калия, сульфат железа (III)D) оксид серы (VI), сульфат калия, сульфат железа (II)E) оксид серы (IV), гидросульфат калия, сульфат железа (III) |
| 22. Из известняка массой 125 кг, содержащего 20% примесей, получили оксид кальция массой 42 кг. Массовая доля выхода оксидаA) 35%B) 75%C) 100%D) 20%E) 25% |
| 23. В раствор, содержащий по 0,01 моль нитратов серебра (I) и свинца(II), погружена железная пластина массой 6 г. Масса пластины после окончания реакцииA) 5,76 гB) 8,31 гC) 9,78 гD) 9,6 гE) 2,07 г |
| 24. Для растворения 4 г оксида двухвалентного элемента потребовалось 25 г 29,2 % раствора HCl. Формула оксидаA) MgOB) BaOC) BeOD) SrOE) CaO |
| 25. Объем кислорода, необходимый для сжигания 15,6 г арена, в составе которого 92,3 % - углерода и 7,7 %  водорода (по массе)A) 11,2 лB) 22,4 лC) 33,6 лD) 44,8 лE) 56,0 л  **ТЕСТ ПО ПРЕДМЕТУ ХИМИЯ****ЗАВЕРШЕН** |

**МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ**

**РЕСПУБЛИКИ КАЗАХСТАН**

**НАЦИОНАЛЬНЫЙ ЦЕНТР ТЕСТИРОВАНИЯ**

**ПРОБНОЕ ТЕСТИРОВАНИЕ**

**КНИЖКА-ВОПРОСНИК**

**ВАРИАНТ   2112**

**Ф.И.О. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**ИКТ    \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_№ листа ответа \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Поток\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_№ аудитории\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_№ места\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Название 4 - го предмета \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Подпись абитуриента \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
| **1. Обратимаяи окислительно-восстановительная реакция****A) SO2+O2®****B) Mg+FeCl2®****C) Na+H2O®****D) KOH+HCl®****E) K2CO3+SiO2®** |
| **2. При диссоциации 3 моль сульфата железа (III) образуется сульфат-анионов (моль)****A) 9****B) 6****C) 36****D) 12****E) 3** |
| **3. «Гремучая» смесь газов****A) 2 v H2 и 5v O2****B) 1 v H2 и2v O2****C) 2 v H2 и1v O2****D) 0,5 v H2 и1v O2****E) 1 v H2 и1v O2** |
| **4. Кислоте H2MnO4соответствует оксид:****A) MnO.****B) MnO3.****C) MnO2.****D) Mn2O7.****E) Mn2O3.** |
| **5. Наибольшую степень окисления имеет фосфор в соединении****A) P2O3****B) K3P****C) H3PO4****D) H3P****E) Ca3P2** |
| **6. Число частиц Al(NO3)3 в 21,3 г****A) 1,48×1023молекул****B) 6×1023молекул****C) 1,68×1022молекул****D) 0,12×1023молекул****E) 0,6×1023молекул** |
| **7. Гомологи отличаются друг от друга****A) положением кратной связи****B) качественным и количественным составом****C) химической структурой****D) числом атомов углерода и водорода****E) общей формулой гомологического ряда** |
| **8. Массовая доля углерода в нонане****A) 74,4%****B) 84,4%****C) 64,4%****D) 54,4%****E) 44,4%** |
| **9. Реакция полимеризации -это процесс****A) крекинга****B) соединения одинаковых молекул в одну более крупную****C) нейтрализации****D) этерификации****E) разложения** |
| **10. Объем этилена, необходимый для взаимодействия с 4,48 л хлора (н.у.), составляет****A) 1,12 л****B) 2,24 л****C) 6,72 л****D) 4,48 л****E) 5,60 л** |
| **11. При взаимодействии 80 г щелочноземельного металла с водой выделяется 44,8 литров водорода (н.у.). Это металл****A) Кальций.****B) Магний.****C) Барий.****D) Стронций.****E) Бериллий.** |
| **12. Если концентрацию вещества А увеличить в 3 раза в реакции с кинетическим уравнением , то скорость реакции:****A) увеличится в 6 раз****B) не изменится****C) уменьшится в 6 раз****D) увеличится в 3 раза****E) увеличится в 9 раз** |
| **13. В схеме превращений****N2 NH3 NH4Cl NH3 N2  участие кислоты необходимо на стадии****A) 2****B) 1, 4****C) 3****D) 4****E) 1, 3** |
| **14. При термическом разложении 2 моль бертолетовой соли выделится кислород объемом****A) 44,8 л****B) 224,0 л****C) 67,2 л****D) 112,0 л****E) 89,6 л** |
| **15. Масса 20% раствора серной кислоты, необходимая для взаимодействия с 130 г цинка, равна****A) 298 г****B) 489 г****C) 468 г****D) 980 г****E) 977 г** |
| **16. Сумма коэффициентов в уравнении взаимодействия****HCl+K2Cr2O7®Cl2+CrCl3+H2O+KCl   равна****A) 28****B) 27****C) 29****D) 30****E) 26** |
| **17. Масса брома, которая может присоединиться к углеводороду, занимающему при н.у. объем 5,6 л, если его относительная плотность по воздуху равна 1,45****A) 15 г****B) 40 г****C) 25 г****D) 30 г****E) 20 г** |
| **18. Молекулярная формула вещества,состоящего из C- 76,6%; H- 6,4%; O- 17%.****A) C6H14O.****B) С6Н5О2.****C) C6H6О.****D) C5H12O.****E) C5H10O2.** |
| **19. Масса глицерина, который получают из 89 кг триглицерида стеариновой кислоты, составляет****A) 3,1 кг****B) 2,5 кг****C) 9,2 кг****D) 4,2 кг****E) 3,6 кг** |
| **20. Молярная концентрация раствора серной кислоты, если массовая****доля кислоты в этом растворе 0,245 (р=1г/мл).****A) 3 моль/л.****B) 1 моль/л.****C) 1,5 моль/л.****D) 0,5 моль/л.****E) 2,5 моль/л.** |
| **21. Объем газа (н.у), полученный сжиганием 2,24 л (н.у.) угарного газа в 4,48 л кислорода****A) 0,224 л****B) 22,4 л****C) 2,24 л****D) 44,8 л****E) 4,48 л** |
| **22. 300 мл 0,1Mраствора ZnCl2полностью вступило в реакцию с 200 мл раствора Na3PO4с образованием осадка. Молярность второго раствора****A) 0,1М****B) 0,01М****C) 0,02М****D) 0,2М****E) 0,25М** |
| **23. Масса глюкозы (выход 80 %), которую можно получить из 15 кг картофеля, содержащего 54 % крахмала****A) 6,2 кг****B) 8,2 кг****C) 5,2 кг****D) 4,2 кг****E) 7,2 кг** |
| **24. Объем 60 % -ного раствора метанола  (плотность 0,8 г/см3) необходимый для реакции с 1,5 моль аминоуксусной кислотой****A) 110мл****B) 100мл****C) 85мл****D) 90мл****E) 50мл** |
| **25. В схеме превращений****CH2=CH2Х1Х2Х3Х4Х5****конечный продукт Х5****A) 3-бромбутан****B) 1-бром, 2-метилпропан****C) 1-бромбутан****D) 2-бром, 2-метилпропан****E) 2-бромбутан**  **ТЕСТ ПО ПРЕДМЕТУ ХИМИЯ****ЗАВЕРШЕН** |

МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ

РЕСПУБЛИКИ КАЗАХСТАН

НАЦИОНАЛЬНЫЙ ЦЕНТР ТЕСТИРОВАНИЯ

ПРОБНОЕ ТЕСТИРОВАНИЕ

КНИЖКА-ВОПРОСНИК

**ВАРИАНТ   2113**

Ф.И.О. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

ИКТ    \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_№ листа ответа \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Поток\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_№ аудитории\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_№ места\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Название 4 - го предмета \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Подпись абитуриента \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|   |   |   |   |
|   |  |  |  |
|   |   |  |
|   |  |  |

**2011**

**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
|  1. Неверно обозначенные орбиталиA) 2s, 4pB) 2p, 3dC) 1p, 2dD) 3s, 3pE) 4s, 4f |
|  2. Вещества с металлической связьюA) I2, H2B) Fe, CuC) NaCl, BaCl2D) C2H5OH, CH3COOHE) O2, H2O |
|  3. С водородом будут реагироватьA) оксид меди (II) и метан.B) оксид меди (I) и пропан.C) оксид меди (II) и этан.D) оксид меди (I) и этилен.E) оксид меди (I) и этан. |
|  4. Массы воды и соли, которые потребуются для приготовления 200 г 5%-ного раствора солисоответственноA) 195г и 5 гB) 175г и 25 гC) 185г и 15 гD) 190г и 10гE) 180г и 20г |
|  5. Валентность кислотного остатка ортофосфорной кислотыA) 1B) 2C) 5D) 4E) 3 |
|  6. ТвердаякислотаA) H2CO3B) HClC) H2SO4D) H3PO4E) HNO3 |
|  7. По международной номенклатуре для составления названий углеводородов сначала выбираютA) ациклическую цепьB) наименее короткую цепьC) разветвленную цепь атомов углерода в молекулеD) циклическую цепьE) наиболее длинную цепь |
|  8. Изомер октанаA) 2-метилгексанB) 2,3,4-триметилпентанC) 2,3-диметилпентанD) 2-метилбутанE) 2,2-диметилбутан |
|  9. Основные свойства a–аминоуксусной кислоты проявляются в реакцииA) с металлическим натриемB) с гидроксидом калияC) с метиловым спиртомD) диссоциацииE) с соляной кислотой |
| 10. При полном сгорании0,34 г неизвестного вещества образовалось 0,64г оксида серы (IV) и 0,18г воды. ФормулаэтогосоединенияA) SB) H2SC) H­2SO4D) H2SO3E) SO3 |
| 11. Увеличение концентрации аммиака в 3 раза в реакции4NH3+ 5O2= 4NO + 6H2Oприводит к увеличению скорости реакции вA) 81 разB) 12 разC) 27 разD) 16 разE) 3 раза |
| 12. Вещества А и В в схеме превращений:AFe2O3FeCl3BFe2O3AA) FeO; Fe(OH)2B) Fe; Fe(OH)3C) FeO; Fe2O3D) Fe3O4; Fe(OH)3E) Fe; Fe(OH)2 |
| 13. Бром и хлор отличаются друг от другаA) химической активностьюB) характером соединенииC) способностью проявлять различные степени окисленияD) общей электронной формулойE) количеством образуемых кислот |
| 14. При пропускании сероводорода объемом 2,8 л (н.у.) через избыток раствора сульфата меди (ІІ) образовался осадок массой 11,4 г. Выход продукта реакции от теоретически возможного.A) 55 %B) 85 %C) 75 %D) 65 %E) 95 % |
| 15. Для получения 26 г хрома из оксида хрома (III)алюмотермическим методом необходимо взять навеску алюминияA) 17,5 гB) 16,5 гC) 15,5 гD) 14,5 гE) 13,5 г |
| 16. Объем водорода (н.y.), выделившийся при растворении в воде 1моль щелочного металлаA) 11,2 лB) 5,6 лC) 22,4 лD) 44,8 лE) 12 л |
| 17. Из 9,4 г фенола при нитровании получено 11,45 г тринитрофенола. Массовая доля выхода продукта реакцииA) 45 %.B) 50 %.C) 43 %.D) 44 %.E) 42 %. |
| 18. Масса сложного эфира, образуемого при взаимодействии 12 г метанола с 22 г масляной кислотыA) 20,4 гB) 17,8 гC) 25,5 гD) 29,6 гE) 26,5 г |
| 19. Вещества Х и У в схеме превращенийA) бутадиен, каучукB) ацетилен, поливинилхлоридC) пропилен, полипропиленD) этилен, полиэтиленE) изопрен, каучук |
| 20. Масса ионов водорода в 2 л,  0,2 моль\л  раствора одноосновной кислоты,если степень диссоциации её равна  0,15A) 0,15гB) 0,16 гC) 0,06 гD) 0,05гE) 0,26 г |
| 21. Для определения содержания углекислого газа в воздухе, через раствор гидроксида бария пропустили 44,8м3воздуха. Масса осадка составила 19,7г. Процент углекислого газа в воздухеA) 2%B) 1%C) 3%D) 4%E) 5% |
| 22. Из 1 т железной руды (Fe2O3), имеющей 4 %  примесей, можно получить чугун массой (если содержание железа в полученном чугуне составляет96 %)A) 730 кгB) 715 кгC) 700 кгD) 740 кгE) 760 кг |
| 23. Ацетилен, полученный из 1,28 г карбида кальция ,обесцветит 3,2 %  бромную воду массойA) 200 г.B) 202 г.C) 201 г.D) 203 г.E) 204 г. |
| 24. Из 1620 кг картофеля, содержащего 20 % крахмала, можно получить глюкозу массой (выход 75 %)A) 300 гB) 360 гC) 270 гD) 220 гE) 180 г |
| 25. Объем ацетилена (н.у.) и масса  хлорэтана, полученного из  50 л природного газа, содержащего 89,6 % метана, по схеме превращенийСH4→ С2Н2 → C2H6→ С2Н5ClA) 33, 6 л; 75, 6 г  B) 56, 5 л; 77, 4 г          C) 11, 2 л; 35, 4 г       D) 44, 9 л; 80, 5 г     E) 22, 4 л; 64, 5 г             **ТЕСТ ПО ПРЕДМЕТУ ХИМИЯ****ЗАВЕРШЕН** |

МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ

РЕСПУБЛИКИ КАЗАХСТАН

НАЦИОНАЛЬНЫЙ ЦЕНТР ТЕСТИРОВАНИЯ

ПРОБНОЕ ТЕСТИРОВАНИЕ

КНИЖКА-ВОПРОСНИК

**ВАРИАНТ   2115**

Ф.И.О. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

ИКТ    \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_№ листа ответа \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Поток\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_№ аудитории\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_№ места\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Название 4 - го предмета \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Подпись абитуриента \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|   |   |   |   |
|   |  |  |  |
|   |   |  |
|   |  |  |

**2011**

**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
|  1. Максимальное число электронов на f-подуровнеA) 2B) 1C) 14D) 10E) 6 |
|  2. Веществас ковалентной связьюв группеA) Br2, NaH, MgO, KCl.B) PH3, N2O5, CaO, BaCl2.C) H2O, CS2, HІ, PH3.D) As2S3, AlCl3, O2, N2.E) HCl, SіH4, K2O, BaBr2. |
|  3. Кислотную среду имеет растворA) Хлорид натрияB) Сульфат калияC) Карбонат литияD) Сульфит калияE) Нитрат меди (II) |
|  4. Водородная связь может образоваться между молекулами:A) ФтораB) ХлораC) ФтороводородаD) СерыE) Водорода |
|  5. Процесс разложения веществ в результате обменного взаимодействия между молекулами вещества и молекулами воды называетсяA) ГидратациейB) АссимиляциейC) КристаллизациейD) ДиссоциациейE) Гидролизом |
|  6. Массоваядолябора в оксиде бораA) 54,3%B) 31,4%C) 43,6%D) 38,4%E) 44,8 % |
|  7. Фосфор – окислитель в химической реакцииA) 4P +5O2 = 2P2O5B) 4P + 3O2 =2P2O3C) 2P + 3Ba = Ba3P2D) 6P + 5KClO3 = 5KCl + 3P2O5E) 2P + 3Cl2 = 2PCl3 |
|  8. Кислотность среды увеличивается при электролизе водного раствора солиA) NaClB) BaI2C) KClD) Ba(NO3)2E) CuSO4 |
|  9. Оксид алюминия взаимодействует сA) N2OB) H2OC) NaOHD) Cu(OH)2E) BaSO4 |
| 10. Масса оксида серы (VI) полученного при окислении 16 г диоксида серы кислородомA) 40 гB) 80 гC) 20 гD) 16 гE) 4 г |
| 11. Скорость реакции увеличится при повышении toна 30°(при температурном коэффициенте 3) вA) 4 разаB) 9 разC) 27 разD) 81разE) 16раз |
| 12. В результате превращенийFeS2X1 X2 X3 X4из 0,25 моль FeS2получится масса вещества X4равнаяA) 16 гB) 76гC) 12 гD) 80 гE) 38г |
| 13. При электролизе 58,5 г хлорида натрия в водном растворе на аноде получили газ, который вытесняет бром из бромида калия. Количество вещества бромаA) 5 мольB) 2 мольC) 3 мольD) 0,5 мольE) 4 моль |
| 14. Общее число электронов в молекуле серной кислотыA) 50B) 49C) 98D) 64E) 32 |
| 15. Объем (н.у.) сернистого газа, полученного при обжиге 97 кг цинковой обманки, содержащей 50% сульфида цинкаA) 112 м3B) 20 м3C) 11,2м3D) 2,8м3E) 5,6 м3 |
| 16. Число атомов водорода в  15 г  СН3СООНA) 6,02.1023B) 9,6 .1023C) 1,6 .1024D) 2,04.1024E) 1,6 . 1023 |
| 17. Масса этанола, полученного из 2,8 м3 этилена (при н.у.), если выход спирта  составляет 80%от теоретическогоA) 8,3 кгB) 3,8 кгC) 2,3 кгD) 7,6 кгE) 4,6 кг |
| 18. При спиртовом брожении 4 моль глюкозы выделится углекислый газ объёмом (н.у)A) 179,2 лB) 11,2 лC) 44,8 лD) 22,4 лE) 86,9 л |
| 19. Сумма всех коэффициентов в уравнении горения полистиролаA) 38B) 23C) 36D) 32E) 28 |
| 20. Из известняка массой 125 кг, содержащего 20% примесей, получили оксид кальция массой 42 кг. Массовая доля выхода оксидаA) 35%B) 75%C) 100%D) 20%E) 25% |
| 21. Масса тетрахлорметана (выход 70 %), полученного взаимодействием11,2 л CH и 56 л хлора (н.у.)A) 55 гB) 54 гC) 50,5 гD) 53,9 гE) 54,5 г |
| 22. Объем этана (при н.у.), который образуется при полном гидрировании ацетилена, полученного при гидратации 4 г карбида кальция, если выход этана составляет 75%, равенA) 5,05 лB) 2,05 лC) 3,05 лD) 4,05 лE) 1,05 л |
| 23. При окислении пропанола оксидом меди (II) получен продукт (с выходом 40%), образующий с аммиачным раствором оксида серебра 43,2 г осадка. Исходная масса спирта равнаA) 30 гB) 20гC) 10 гD) 60гE) 15г |
| 24. Объем 60 % -ного метанола  (плотность 0,8 г/см3) необходимый для реакции с 112,5 г аминоуксусной кислотойA) 100B) 50C) 85D) 90E) 110 |
| 25. Молекулярная формула спирта, если при взаимодействии 30 г его избыткомнатрия выделился водород, необходимый для гидрирования 5,6 л (н.у.) этиленаA) С3Н7ОН          B) С6Н13ОН        C) С2Н5ОН   D) С4Н9ОН  E) С5Н11ОН  **ТЕСТ ПО ПРЕДМЕТУ ХИМИЯ****ЗАВЕРШЕН** |