МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ

РЕСПУБЛИКИ КАЗАХСТАН

НАЦИОНАЛЬНЫЙ ЦЕНТР ТЕСТИРОВАНИЯ

КНИЖКА-ВОПРОСНИК

Сектор 5

**Вариант:**

1

2

3

4

5

6

7

8

9

0

1

2

3

4

5

6

7

8

9

0

1

2

3

4

5

6

7

8

9

0

1

2

3

4

5

6

7

8

9

0

1

6

2

1

**ВАРИАНТ 1621**

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

Город (Область) \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Район \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Школа \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Класс \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Подпись учащегося\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**2016**

**ХИМИЯ**

|  |
| --- |
| ***Инструкция: «****Вам предлагаются задания с одним правильным ответом из пяти предложенных. Выбранный ответ необходимо отметить на листе ответов путем полного закрашивания соответствующего кружка».*  1. Сходство металлической связи с ковалентной A) связь между ионами за счет электростатической силыB) насыщаемостьC) поляризуемостьD) направленность E) обобществление валентных электронов |
|  2. Способность электрона вращаться вокруг собственной оси в противоположных направленияхA) валентностьB) сродство к электронуC) энергия ионизацииD) электроотрицательностьE) спин электрона |
|  3. Щелочным является растворA) рН=1B) рН=0C) рН=7D) рН=8E) рН=5 |
|  4. Электронное строение внешнего уровня неметалла A) B) C) D) E)  |
|  5. Алюминий реагирует при комнатной температуреA) B) C) D) E)  |
|  6. Неметаллические свойства галогенов с увеличением порядкового номера A) уменьшаютсяB) возрастаютC) сначала уменьшаются, потом возрастаютD) сначала возрастают, потом уменьшаются E) не изменяются  |
|  7. Продукт Х в цепочке превращений A) пропинB) пропан C) этилен D) 1,2 -дихлорпропан E) пропен  |
|  8. Газы, находящиеся в природе над нефтью или растворены в ней называютсяA) попутный природный газB) попутный нефтяной газC) природным газомD) сухой газE) пропан-бутановая смесь |
|  9. Объем смеси (л) 0,25 моль кислорода и 0,75 моль азота при н.у A) 2,24B) 1,12C) 67,2D) 44,8E) 22,4 |
| 10. Массовая доля углерода в пропене A) 75 B) 88,8C) 85,7D) 81,8E) 90 |
| 11. Формула хлорита и гипохлорита лития A)  B)  C)  D) E)   |
| 12. Степень окисления +5 соответствует кислоте A) B) C) D) E)  |
| 13. Вещества А,В,С в схеме превращений  соответственно обозначеныA) B)  C) D) E)   |
| 14. Первичные алифатические амины представлены в группеA)  B)  C)  D) E)   |
| 15. Молярная масса (г/моль) соли, гидролизующейся по аниону:  C17H35COOК, NH4Cl, (C15H31COO)2 Ca, AlCl3, CaCO3A) 53,5B) 550C) 322D) 133,5E) 100 |
| 16. Масса (г) и количество вещества (моль) азотной кислоты в 40%-ом растворе объемом 504 мл и плотностью 1,25 г/см3A) 189 и 3B) 18,9 и 0,3C) 126 и 2D) 252 и 4E) 12,6 и 0,2 |
| 17. Наименьшее количество щелочи потребуется для нейтрализации 20 г пробы 10%-ных растворов , ,A) B) и C) и D) E)  |
| 18. При мононитровании 20,3 г алкана выделилось 6,3 г воды. Объем воздуха (н.у.), необходимый для сгорания той же массы этого алкана. Объемная доля кислорода в воздухе равна 21%.A) V(возд.)=121,35 лB) V(возд.)= 48,54 м3C) V(возд.)=242,7 м3D) V(возд.)=242,7 лE) V(возд.)= 48,54 л |
| 19. Масса уксусной кислоты (г), которую можно получить из 44,8 л (н.у.) ацетилена, если потери на каждой стадии получения составляют в  среднем 20%A) 38,4B) 44C) 96D) 76,8 E) 88 |
| 20. Объем (н.у.) и состав газа, выделившегося при взаимодействии 6,4 г меди с концентрированной серной кислотойA) 22,4 л, B) 2,24 л,  C) 22,4 л, D) 2,24 л, E) 2,24 л,  |
| ***Инструкция: «****Вам предлагаются задания, в которых могут быть один или несколько правильных ответов. Выбранный ответ необходимо отметить на листе ответов путем полного закрашивания соответствующего кружка».* 21. Атомную кристаллическую решётку имеетA) HB) PHC) SiOD) FeSOE) SiCF) CG) HOH) CO |
| 22. Сера входит в составA) малахитаB) пиритаC) доломитаD) азуритаE) кварцитаF) гипсаG) магнезитаH) галита |
| 23. Физическое свойство водородаA) при н.у. газB) сжижается при 0°СC) бурый газD) плохо растворяется в водеE) в 14,5 раз легче воздухаF) ядовит, удушливG) газ жёлто-зелёного цветаH) тяжелее кислорода |
| 24. Реакция присоединенияA) B) C) D) E) F) G) H)   |
| 25. Вещество с общей формулой CnH2n+2A) деканB) бутадиенC) 2-метилбутен-1D) бутанE) циклобутанF) метанG) пропенH) бензол |
| 26. Реакция ионного обмена пройдёт до конца между A) хлоридом алюминия и нитратом калияB) хлоридом железа (II) и нитратом серебраC) гидроксидом калия и соляной кислотойD) хлоридом магния и сульфатом натрияE) хлоридом натрия и азотной кислотой F) сульфатом меди (II) и соляной кислотойG) нитратом железа (III) и хлоридом натрияH) сульфатом натрия и фосфорной кислотой |
| 27. Взаимодействует только при нагревании с водой и кислородомA) B) C) D) E) F) G) H)  |
| 28. Пропен, бутен-1 образуются при дегидратации спиртов соответственноA) пентанол-2 и гексанол-1B) пропанол и бутандиол-1,2C) пропиловый спирт и гексанол-1D) изопропиловый спирт и бутиловый спиртE) 2-метилпропанол-2 и 2-метилбутанол-2F) амиловый спирт и бутанол-2G) 2-метилпропанол-1 и 2-метилбутанол-1H) пропанол-1 и бутанол-1 |
| 29. Термохимическое уравнение горения сероводорода 2H2S + 3O2 = 2SO2 + 2H2O + 1125,6 кДж. Объем сгоревшего газа(н.у., в литрах), содержащего 80% сероводорода, если при этом выделилось 562,8 кДж A) 33,6B) 22,4C) 17,92D) 28E) 80F) 44,8G) 16,8H) 36,7 |
| 30. Вещество имеет в составе 37,5% С; 50,0% О и 12,5% Н. Плотность паров данного вещества по водороду равна 16. Молекулярная формула и класс веществаA) С3Н7ОН спиртB) СН3 -О-СН3 эфирC) СН3СОН кетонD) СН3-О-С2Н5 эфирE) СН3ОН спиртF) СН3-СН2-ОН спиртG) СН3СОН спиртH) С2Н5-О-С2Н5 сложный эфир |

**ТЕСТ ПО ПРЕДМЕТУ ХИМИЯ**

 **ЗАВЕРШЁН**