**16 июня**

**ХИМИЯ**

**Изучите:**

Полимеры. Габриелян О.С., Остроумов И.Г. Химия для профессий и специальнорстей технического профиля: учебник для студ. Учреждений сред. проф. образования. М.: Издательский центр «Академия», 2017. - 272с. С. 230-237.

**Выполните тестовое задания:**

1. Электронную формулу атома 1s2 2s2 2p6 3s2 3p5 имеет этот химический элемент:  
а) хлор   
б) железо  
в) кальций

2. Химическая связь в Н2S и Cu соответственно:  
а) ковалентная неполярная и ионная  
б) ковалентная полярная и металлическая   
в) ионная и ковалентная полярная

3. Металлические свойства элементов в группах с увеличением заряда ядра атома:  
а) изменяются периодически  
б) ослабевают  
в) усиливаются

4. Формальдегид и угарный газ относятся к классам:  
а) альдегидов и оксидов  
б) спиртов и оснований  
в) карбоновых кислот и минеральных кислот

5. Взаимодействие бензола и фенола с бромом относится к реакциям:  
а) гидрирования и присоединения  
б) обмена и замещения  
в) замещения

6. Коэффициент перед формулой окислителя в уравнении реакции, схема которой N2O+ H2 = N2+ H2O, равен:  
а) 3  
б) 1   
в) 2

7. Не проводят электрический ток оба вещества:  
а) серная и уксусная кислоты  
б) р-р анилина и карбоната кальция  
в) водород и метан

8. Суммы всех коэффициентов в полном и сокращённом ионных уравнениях реакции между гидроксидом цинка и серной кислотой равны:  
а) 10 и 6   
б) 16 и 22  
в) 14 и 10

9. Сокращённо-ионное уравнение реакции Fe2+ + 2OH- =Fe(OH)2 соответствует взаимодействию веществ:  
а) MnSO4 (p-p) и Fe(OH)3  
б) FeSO4 (p-p) и Fe(OH)3  
в) FeSO4 (p-p) и NaOH( р-р)

10. Раствор хлорида бария реагирует с обоими веществами:  
а) оксидом кальция и соляной кислотой  
б) серной кислотой и нитратом серебра   
в) хлоридом железа (III) и угарным газом

11. Муравьиный альдегид реагирует с обоими веществами:  
а) азотной кислотой и хлором   
б) метанолом и этиленом  
в) оксидом серебра и водородом

12. Качественный состав сульфата меди (II) можно установить, используя:  
а) хлорид бария (р-р) и лакмус  
б) гидроксид натрия (р-р) и хлорид бария (р-р)   
в) хлорид бария (р-р) и фенолфталеин

13. Для распознавания глюкозы и ацетилена можно использовать:  
а) аммиачный раствор Ag2O   
б) бромную воду  
в) гидроксид натрия

14. Растворение цинка в серной кислоте будет усиливаться при:  
а) уменьшении концентрации кислоты  
б) добавлении ингибитора  
в) увеличении концентрации кислоты

15. Химическое равновесие в системе 2H2 + О2→ 2H2O + Q , смещается в сторону реагентов реакции при:  
а) повышении температуры   
б) повышении давления  
в) понижении температуры

16. Гомологом является:  
а) бутадиен  
б) бутан   
в) октин

17. Гомологом является:  
а) бутен  
б) бутадиен  
в) пропан

18. Межклассовым изомером является:  
а) этанол  
б) циклопропан   
в) уксусная кислота

19. Межклассовым изомером является:  
а) изомасляная кислота  
б) ацетон  
в) пропин

20. При дегидратации пропанола-2 получили пропилен, который обесцветил бромную воду массой 200 г. Массовая доля брома в бромной воде равна 3,2%. Определите массу пропанола-2, взятую для реакции:  
а) 4,8 г  
б) 2,4 г   
в) 1 г

21. Состав аренов отражает формула:  
а) СnН2n-6   
б) СnН2n+2  
в) СnН2n-4

22. …(ацителеновые углеводороды) – это непредельные алифатические углеводороды, молекулы которых содержат одну тройную связь:  
а) алкены  
б) алкины   
в) алканы

23. …(ароматические соединения) – это циклические углеводороды и их производные, которые построены из шестичленных циклов с тремя двойными связями:  
а) алкины  
б) алканы  
в) арены

24. Величина скорости химической реакции всегда:  
а) отрицательна  
б) положительна   
в) равна нулю

25. В ходе круговорота серы может образовываться серная кислота, которая, взаимодействуя с различными солями почвы и воды, переводит их в:  
а) щелочи  
б) фосфаты  
в) сульфаты