**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