

9 класс
Тестовое задание

1. Для разделения смеси воды и этилового спирта наиболее уместно использовать:

- а) выпаривание; в) фильтрование; д) экстракцию;
б) дистилляцию; г) отстаивание; е) растворение.

2. К измерительной посуде относится:

- а) химический стакан; в) коническая колба; д) фарфоровая чашка;
б) пробирка; г) бюретка; е) круглодонная колба.

3. Степень окисления серы в пероксодисерной кислоте $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_8$ составляет:

- а) +2; в) +4; д) +6;
б) +3; г) +5; е) +7.

4. Электронную конфигурацию $[\text{Ar}]3d^4$ имеет:

- а) атом титана; в) ион Cr^{2+} ; д) ион Mn^{2+} ;
б) атом селена; г) ион V^{2+} ; е) ион Ti^+ .

5. Для аллотропных модификаций элементов VIA группы характерна химическая связь:

- а) ионная; в) ковалентная полярная; д) водородная;
б) металлическая; г) ковалентная неполярная; е) только межмолекулярная.

6. Нашатырь – это:

- а) природный минерал; г) водный раствор хлорида аммония;
б) водный раствор аммиака; д) спиртовой раствор хлорида аммония;
в) спиртовой раствор аммиака; е) водный раствор нитрата аммония.

7. Образование осадка НЕ происходит при сливании водных растворов:

- а) NaF и AgNO_3 ; в) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$ и Na_2CO_3 ; д) Na_2SO_3 и $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$;
б) K_2SO_3 и CaCl_2 ; г) CuBr_2 и Na_2S ; е) ZnF_2 и Na_3PO_4 .

8. Марганецсодержащим продуктом реакции KMnO_4 с сульфитом калия в щелочной среде является:

- а) KMnO_3 ; в) MnSO_4 ; д) $\text{Mn}(\text{OH})_2$;
б) MnO_2 ; г) MnSO_3 ; е) K_2MnO_4 .

9. В реакции жидкого брома с серой в водной среде одним из продуктов является серная кислота. Наиболее вероятным вторым продуктом в такой реакции будет:

- а) HBr ; в) HBrO_2 ; д) HBrO_4 ;
б) HBrO ; г) HBrO_3 ; е) BrO_3 .

10. При действии кипящей азотной кислоты на халькозин (сульфид меди(II)) выделяется оксид азота(IV) и среди продуктов присутствует серная кислота. Сумма коэффициентов перед всеми веществами в уравнении данной реакции составляет:

- а) 15; в) 22; д) 34;
б) 19; г) 28; е) 42.

11. Количество π-связей в молекуле дициана NCCN составляет:

- а) 1; в) 3; д) 5;
б) 2; г) 4; е) 6.

12. При сливании 20 см³ 0,50 М раствора нитрата бария и 30 см³ 0,35 М раствора сульфата натрия наименьшая концентрация в растворе будет у:

- а) ионов Ba²⁺; в) ионов SO₄²⁻; д) молекул H₂O;
б) ионов Na⁺; г) ионов NO₃⁻; е) одинаково мало ионов Ba²⁺ и SO₄²⁻

13. В реакции бромирования бензола железо является:

- а) реагентом; в) побочным продуктом; д) прекурсором катализатора;
б) основным продуктом; г) катализатором; е) примесью.

14. Выберите верное утверждение:

- а) все атомы углерода в алкенах, как и в бензоле, имеют sp²-гибридизацию;
б) чем больше атомов углерода содержит циклоалкан, тем он стабильнее;
в) алкены не могут вступать в реакции радикального хлорирования;
г) присоединение электрофила по C≡C связи идет медленнее, чем по C=C;
д) алкины более слабые кислоты по сравнению с алкенами;
е) алкины, в отличие от алкенов, не склонны к реакциями окисления.

15. Максимальная масса брома, которую может присоединить 10 г изопрена составляет:

- а) 11,8 г; б) 23,5 г; в) 29,6 г; г) 47,0 г; д) 52,3 г; е) 94 г.

16. В водном растворе с небольшой постоянной скоростью протекает реакция второго порядка. После добавления к 100 см³ этого раствора 300 см³ воды скорость реакции:

- а) замедлится в 2 раза; г) ускорится в 2 раза;
б) замедлится в 9 раз; д) ускорится в 3 раза;
в) замедлится в 16 раз; е) ускорится в 4 раза.

17. Число различных (с учётом пространственной изомерии) веществ, соответствующих названию 1-бром-1-метилциклопентан, равно:

- а) 1; б) 2; в) 3; г) 4; д) 5; е) 6.

18. Основным продуктом присоединения хлороводорода к акрилонитрилу является:

- а) 2-хлоракриламид; г) 3-хлоракриламид;
б) нитрил 2-хлорпропановой кислоты; д) нитрил 2-хлорпропеновой кислоты;
в) нитрил 3-хлорпропановой кислоты; е) нитрил 3-хлорпропеновой кислоты.

19. Выберите вещество, растворение которого в воде приведет к образованию раствора двух веществ:

- а) этанол; в) этилацетат; д) этилат натрия;
б) уксусная кислота; г) уксусный ангидрид; е) формальдегид.

20. Ярко-синее окрашивание со свежесажженным гидроксидом меди(II) **НЕ** дает:

- а) глицерин; в) этиленгликоль; д) фруктоза;
б) аммиак; г) глюкоза; е) изопропанол.