

Промежуточная аттестация по химии (8 класс)
2017-2018 уч. год.

1. Химический элемент, в ядре которого содержится 16 протонов:
1) Сера; 2) кремний; 3) кислород; 4) азот.
2. В каком ряду элементы расположены в порядке уменьшения электроотрицательности?
1) Азот, углерод, бор
2) Кремний, фосфор, сера
3) Германий, кремний, углерод
4) Фтор, бром, хлор
3. Химическая связь в нитриде калия:
1) Ковалентная полярная
2) Ионная
3) Ковалентная неполярная
4) Металлическая
4. Постоянную валентность в соединениях имеет:
1) Сера; 2) кислород; 3) фосфор; 4) азот
5. Хлор в веществах, формулы которых хлорид калия, хлор, оксид хлора (VII), имеет степень окисления соответственно:
1) -1,0,+7 2) +1,0,-7 3) -1,+1,+7 4) -1,0,-2
6. Формула вещества, образованного ковалентной неполярной химической связью:
1) N₂, 2) NO₂, 3) Li₃N, 4) Mg
7. Число формул оксидов в следующем списке: CO₂, HClO₄, HCl, Cl₂O, CH₄, K₂O₂, равно:
1) одному, 2) двум, 3) трем, 4) четырем
8. К несолеобразующим оксидам относится каждое из двух веществ, формулы которых:
1) N₂O и CO, 2) NO и CaO, 3) K₂O и BaO, 4) SO₂ и SiO₂
9. К сложным веществам относится каждое из двух веществ:
1) Алмаз и красный фосфор
2) Озон и гидроксид калия
3) Аммиак и хлорид аммония
4) Иод и поташ
10. К щелочам относится вещество, формула которого:
1) Cu(OH)₂ 2) Ca(OH)₂ 3) Al(OH)₃ 4) Fe(OH)₃
11. Реакция, уравнение которой
 $2\text{KMnO}_4 = \text{K}_2\text{MnO}_4 + \text{MnO}_2 + \text{O}_2$, относится к реакциям:
1) Соединения 2) разложения 3) замещения 4) обмена
12. Раствор серной кислоты вступает в реакцию замещения:
1) с железом
2) с гидроксидом цинка
3) с нитратом бария
4) с оксидом меди (II)

13. Химическая реакция происходит:
- 1) При испарении воды
 - 2) При «гашении» соды уксусом
 - 3) При плавлении парафина
 - 4) При растворении глюкозы в воде
14. Окислительно-восстановительной является реакция, уравнение которой:
- 1) $3\text{Fe} + 4\text{H}_2\text{O} = \text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{H}_2$
 - 2) $\text{Cu}(\text{OH})_2 = \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$
 - 3) $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
 - 4) $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$
15. В перечне веществ:
- А) гидроксид кальция
 - Б) сероводородная кислота
 - В) нитрат натрия
 - Г) гидрат аммония
 - Д) серная кислота
 - Е) угольная кислота,
- к слабым электролитам относится:
- 1) БГЕ 2) АГЕ 3) БВГ 4) ВГД
16. Наименьшее число ионов образуется в разбавленном растворе при полной диссоциации 1 моль вещества, формула которого:
- 1) NaNO_3 ; 2) BaCl_2 ; 3) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$; 4) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$
17. Необратимая химическая реакция происходит при сливании растворов веществ, формулы которых:
- 1) ZnCl_2 и H_2SO_4
 - 2) HCl и K_2CO_3
 - 3) Na_2SO_4 и KOH
 - 4) HCl и $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
18. Сокращенное ионное уравнение $\text{Fe}^{2+} + 2\text{OH}^- = \text{Fe}(\text{OH})_2$ соответствует взаимодействию веществ, формулы которых:
- 1) FeCl_3 и $\text{Ba}(\text{OH})_2$
 - 2) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ и H_2O
 - 3) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ и KOH
 - 4) FeSO_4 и LiOH
19. Гидроксид бария взаимодействует с:
- 1) KCl 2) FeS 3) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 4) CaCO_3
20. Разлагается при нагревании:
- 1) гидроксид железа (II)
 - 2) гидроксид натрия
 - 3) гидроксид бария
 - 4) гидроксид лития
21. Раствор серной кислоты не взаимодействует с:
- 1) Zn 2) Hg 3) Al 4) Fe

22. Гидроксид цинка может реагировать с каждым из двух веществ, формулы которых:
- 1) CaCO_3 и CO_2
 - 2) Ba(OH)_2 и H_2SO_4
 - 3) H_2O и Na_2SO_4
 - 4) HNO_3 и CaCl_2
23. Верны ли следующие суждения о правилах работы в химической лаборатории?
- А. Пробирку следует закреплять в лапке штатива приблизительно посередине её длины.
- Б). При нагревании пробирки вначале прогреть всю пробирку, а затем нагревать реагирующие вещества.
- 1) верно только А
 - 2) верно только Б
 - 3) верны оба суждения
 - 4) оба суждения не верны
24. Для приготовления 120 г 10%-го раствора хлорида натрия потребуется соль и вода, масса которых соответственно равна:
- 1) 12 и 108 г
 - 2) 12 и 120 г
 - 3) 1,2 и 118,8 г
 - 4) 0,6 и 119,4 г
25. Лакмус в соляной кислоте изменяет окраску:
- 1) на красную
 - 2) на синюю
 - 3) на малиновую
 - 4) на фиолетовую
26. Массовая доля фосфора в фосфорной кислоте равна:
- 1) 3%
 - 2) 32%
 - 3) 65%
 - 4) 0,32%
27. В реакцию с кальцием вступило 3,6 л (н.у.) кислорода. Сколько граммов оксида кальция образовалось?
28. Озон –аллотропная модификация:
- 1) углерода;
 - 2) кислорода;
 - 3) фосфора;
 - 4) серы
29. Соляной и азотной кислотам соответствуют формулы:
- 1) HClO_4 , HNO_3
 - 2) HCl , HNO_3
 - 3) HBr , HNO_2
 - 4) HF , NH_3
30. Правой частью уравнения $2\text{Al} + 3\text{Cu(NO}_3)_2 =$ является:
- 1) $\text{Al(NO}_3)_2 + \text{Cu}$
 - 2) $\text{Cu}_3\text{N}_2 + \text{Al}_2\text{O}_3$
 - 3) $3\text{Cu} + 2\text{Al(NO}_3)_2$
 - 4) $\text{CuO} + \text{AlN}$

