



АЛЬБУС ПО ХИМИИ /2019 ГОД/

9 КЛАСС

X9

НЕ ЗАБУДЬ!!! Окончательные решения занеси в бланк ответов.

1. Какое вещество не реагирует с водой?

- А) Na Б) MgO В) BaO Г) ZnO

2. Рассчитайте значение Mr для азотистого ангидрида:

- А) 76 Б) 108 В) 103 Г) 73

3. Концентрированная серная кислота реагирует с:

- А) Ni Б) Fe В) Cu Г) Cr

4. Фосфорная кислота не реагирует с:

- А) серной кислотой Б) едким кали В) цинком Г) оксидом меди (II)

5. Степень окисления азота в формуле азотистого ангидрида соответственно равна:

- А) +1 Б) +3 В) -3 Г) +4

6. Качественной реакцией на сульфат-ион является реакция с раствором:

- А) нитрата меди Б) хлорида бария В) соляной кислоты Г) нитрата серебра

7. Выберите аллотропные модификации, которые образует элемент 3-го периода, VIA группы:

- А) алмаз и графит Б) черный, красный фосфор
 В) ромбическая, моноклинная и пластическая сера Г) белый, жёлтый фосфор

8. Катионы металла и анионы кислотного остатка образуются при диссоциации:

- А) углекислого газа Б) гашёной извести
 В) кальцинированной соды Г) каустической соды

9. В результате химической реакции сероводорода с кислородом при его недостатке сумма коэффициентов в данном уравнении равна:

- А) 8 Б) 7 В) 9 Г) реакция не идёт

10. Укажите галоген с низшим значением электроотрицательности:

- А) фтор Б) йод В) хлор Г) бром

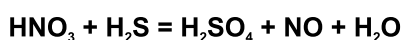
11. Укажите число протонов и электронов в катионе цинка:

- А) 30 и 28 Б) 30 и 30 В) 65 и 30 Г) 30 и 32

12. Выберите электролит средней силы:

- А) ортофосфорная кислота Б) едкий натр
 В) кальцинированная сода Г) кремниевая кислота

13. Укажите коэффициент перед формулой окислителя в реакции:



- А) 8 Б) 3 В) 1 Г) 4

14. Укажите сумму коэффициентов продуктов ОВР:



- А) 8 Б) 7 В) 14 Г) 22

15. Какой объём (л) газа (н.у.) выделится при взаимодействии 1,56 г железа с разб. серной кислотой?

- А) 0,6 л Б) 0,2 л В) 0,77 л Г) 0,3 л

16. Расположите щелочные металлы в порядке уменьшения электроотрицательности:

1. K 2. Rb 3. Li 4. Na 5. Cs

- А) 5, 2, 1, 4, 3 Б) 3, 4, 1, 2, 5 В) 1, 2, 3, 4, 5 Г) 1, 4, 2, 5, 3

17. Какой металл "режут ножом"?

- А) железо Б) натрий В) магний Г) ртуть

18. Укажите сильный электролит.

- А) соляная кислота Б) фтороводородная кислота
 В) уксусная кислота Г) угольная кислота

19. В 1772 г. Г. Кавендиш провёл опыт, в котором он многократно пропускал воздух над раскалённым углём, обрабатывал его щёлочью, в результате получался остаток, который учёный назвал удушливым воздухом. Как называется элемент, открытый таким образом?

- А) O Б) N В) H Г) Cl

20. Бесцветный ядовитый газ (при нормальных условиях). В чистом виде он не имеет запаха, но образцы технического продукта обладают неприятным запахом, похожим на запах тухлой рыбы. Укажите название этого газа.

- А) фосфин Б) фосфат
 В) фосфорный ангидрид Г) фосфид

21. Моноксид углерода реагирует с

- А) никелем Б) серной кислотой В) водой Г) водородом

22. Укажите сумму коэффициентов в окислительно-восстановительной реакции:



- А) 17 Б) 14 В) 10 Г) 18

23. К раствору силиката натрия массой 40 г и массовой долей 8% прилили избыток раствора нитрата кальция. Рассчитайте массу образовавшегося осадка.

- А) 5,0 г Б) 3,02 г В) 2,1 г Г) 4,2 г

24. Имеются реактивы:

1. лакмус 2. фенолфталеин 3. HCl 4. Na₂SO₄ 5. H₂SO₄

Для установления качественного состава вещества хлорида бария нужно воспользоваться:

- А) 3, 5 Б) 4, 5 В) 1, 3 Г) 2, 4

25. Даны вещества: FeCl₃, H₂SO₄, NaOH, Fe, CuSO₄, H₂O. Укажите вещества, необходимые для получения гидроксида железа (II) в две стадии.

- А) Fe, H₂SO₄, NaOH Б) Fe, CuSO₄, NaOH
 В) FeCl₃, H₂SO₄, NaOH Г) NaOH, Fe, H₂O

26. Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с которыми это вещество может взаимодействовать.

A. P	1. CO ₂ , MgO
B. CuSO ₄	2. ZnO, CO ₂
C. KOH	3. BaCl ₂ , Fe
	4. Al, H ₂ O
	5. O ₂ , Cl ₂

- А) A4; B3; C1 Б) A3; B4; C2 В) A5; B3; C2 Г) A1; B2; C3