КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ «СОЕДИНЕНИЯ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ»

(8 КЛАСС)

ЧАСТЬ А

1. Бинарным соединением является
1) Н2 2) KF 3) K2SO4 4) N2
2. В соединении NO2 степени окисления азота и кислорода равны соответственно 1)-2и+2 2)+4 и-2 3)+Зи-2 4)-2 и+4
3. Во всех фторидах степень окисления фтора равна
1)-1 2) +1 3)0 4)+7
4. Водородное соединение неметалла — это
1)H2SO4 2)NaH 3)FeS 4) H2S
5. Белое тугоплавкое вещество, называемое «негашеной известью», — это

1) NH3 2) СО2 3) НС1 4) СаО

1. При нормальных условиях оксид находится в газооб­разном состоянии

1) СаО 2) Н2О 3) СО2 4) ВаО

1. Правильное название соединения Fe(OH)2
2. гидроксид железа (III)
3. гидрид железа (II)
4. гидроксид железа (II)
5. едкое кали
6. Растворимым основанием является:
1)Сu(ОН)2 2) NaOH 3)Mg(OH)2 4) Fe(OH)2
7. Степень окисления фосфора в кислоте Н3РО4 равна
1)+5 2)+3 3)+2 4)+4
8. Заряд у иона СО3x равен
9. 2)1+ 3)1- 4)2-
10. Формула сульфита бария

1) Ba(NO3)2 2) Ba(NO2)2 3) BaSO4 4 ) BaSO3

1. Вещество FeSO4 называется

1) сульфит железа 2) сульфид железа 3) сульфат железа (II) 4) сульфат железа (III)

1. Оксидом является

1)FeSO4 2)Fe(OH)3 3) SO3 4) FeS

1. Этот тип решетки имеют соли, некоторые оксиды и гидроксиды металлов

1)ионная 2) молекулярная 3) атомная 4) металлическая

ЧАСТЬ С

Какая масса карбоната натрия потребуется для приготовления 0,5 л 13%-ного раствора плотностью 1,13 г/мл.

КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ «СОЕДИНЕНИЯ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ»

(8 КЛАСС)

ЧАСТЬ А

1. Бинарным соединением является

1) H2SO3 2) K2SO4 3) FeS 4) О3

1. В соединении SiCl4 степень окисления хлора равна
1)-1 2)+1 3)-4 4)+4
2. Оксид серы (VI) — это 1)SO2 2) SO 3) S2O3 4)SO3
3. Хлорид свинца (IV), или тетрахлорид свинца, — это 1)РЬС14 2)РЬС12 3 )РЬ4С1 4)РЬ4С14
4. Данное соединение используется для приготовления шипучих напитков 1) СаО 2) СО2 3) НС1 4) NH3
5. Раствор данного соединения в воде называется соля­ной кислотой

1)СаО 2)СО2 3)НС1 4) NH3

1. Щелочью является

1) NaOH 2)Аl(ОН)3 3) СuОН 4) Ni(OH)2

1. Степень окисления металла в соединении Ni(OH)2 равна
1)+2 2)-1 3)+1 4)-2
2. Кислородсодержащей кислотой является
3. хлороводородная кислота
4. сероводородная кислота
5. азотная кислота
6. иодоводородная кислота

 10. Кислотный остаток кремниевой кислоты
 1)РО43- 2)Si032- 3)NO3- 4)С1-

1. Формула силиката натрия
1) NaNO3 2) Na2SO4 3) Na2Si03 4) Na2SO3
2. Оксид бария — это

1)ВаО 2)ВеО 3)SiO2 4) ВаС12

1. Гидрид калия — это

1)Са(ОН)2 2)КН 3)СаН2 4) КОН

1. Ковки, пластичны, электро- и теплопроводны вещест­ва с типом решетки

1)ионной 2)молекулярной 3) атомной 4) металлической

ЧАСТЬ С

Какую массу соли содержит 353 г физиологического раствора, если массовая доля поваренной соли в нем 0,85% .

КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ «СОЕДИНЕНИЯ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ»

(8 КЛАСС)

ЧАСТЬ А

1. Бинарным соединением является
1)NO 2)BaCO3 3)S4)O2
2. В соединениях с металлами степень окисления водорода равна 1) 0 2)+1 3)-1 4)+2
3. Степени окисления кислорода и фтора в соединении OF2 равны соответственно

1)-2и+1 2)+2и-1 3)-1и+2 4)+1и-2

1. Сульфид железа (II) — это 1) FeSO4 2) Fe2S3 3) Fe2(SO4) 3 4) FeS
2. При комнатной температуре оксид находится в жид­ком состоянии 1)СаО 2)Н2О 3)СО2 4)SO2
3. «Гашеная известь» — это
1)Са(ОН)2 2) СаО 3)Н2О 4)СО2
4. Степень окисления металла в соединении Аl(0Н)3 равна
1)0 2)+1 3)+3 4)-3
5. Соединению Са(ОН)2 соответствует название
	1. гидрид калия (II)
	2. гидрид кальция (II)
	3. гидроксид калия
	4. гидроксид кальция
6. Бескислородной кислотой является
	1. хлороводородная кислота
	2. кремниевая кислота
	3. угольная кислота
	4. фосфорная кислота
7. Кислотный остаток соляной кислоты
1)РО43- 2)S042-  3)NO3- 4)С1-
8. Формула сульфида натрия
1) Na2SO3 2) Na2SO4 3) Na2S 4) Na2Si03
9. Вещество CuCl2 называется 1) хлорид меди (I) 2) медный хлор 3) хлорид меди (II) 4) купрат хлора
10. Вещество Ва(ОН)2 называется 1) оксид бария 2) гидрид бария 3) гидроксид бария 4) едкое кали
11. Имеют очень высокие температуры плавления, очень прочны, тверды и непластичны вещества с типом решетки: 1) ионной 2) атомной 3) молекулярной 4) металлической

ЧАСТЬ С

Сколько граммов соли и воды необходимо для приготовления 250 г раствора с массовой долей соли 10 %.

КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА ПО ТЕМЕ «СОЕДИНЕНИЯ ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ»

(8 КЛАСС)

ЧАСТЬ А

1. Бинарным соединением является
1)F2 2)HF 3)H2CO3 4)H2SO4
2. У металлов I группы главной подгруппы степень окис­ления в соединениях равна 1)+1 2)0 3)-1 4)+2
3. Соединение N2O3 называется 1) монооксид азота 2) диоксид азота 3) хлорид азота (III) 4) оксид азота (III)
4. Гидридом металла является

1) H2SO4 2) Fe2O3 3) H2S 4) NaH

1. «Сухой лед» — это охлажденное вещество

1) СаО 2) NH3 3) Н2О 4) СО2

1. Данный оксид составляет 80% массы клетки и выпол­няет в ней чрезвычайно важные функции

1)СаО 2)СО2 3)Н2О 4) NH3

1. Нерастворимым основанием является

1) Си(ОН)2 2) NaOH 3) КОН 4) Ва(ОН)2

1. Соединение NaOH — это
	1. гидрид натрия (I)
	2. оксид натрия (I)
	3. гидроксид железа (II)
	4. едкий натр
2. Степень окисления кремния в кислоте H2SiО31) +5 2) +3 3) +2 4) +4
3. Данная кислота получена при растворении летучего водородного соединения в воде.

1) НС1 2)H2SO4 3)H2CO3 4)H2SiO3

1. Формула нитрита калия

1) KNO3 2) KNO2 3) Ca(NO3)2 4) Ca(NO2)2

1. Вещество Na2Si03 называется 1) оксид кремния 2) силикат натрия 3) сульфит натрия 4) сульфат натрия
2. Кислотой является

1)NH3 2)Fe(OH)3 3) SO3 4) HNO2

1. Легко плавятся, летучи вещества с типом решетки
1)ионной 2) молекулярной 3) атомной 4) металлической

ЧАСТЬ С

В 380 мл воды (плотность воды 1 г/мл) растворили 20 г хлорида калия. Определите массовую долю соли в полученном растворе.