**Технологическая карта урока**

**11 класс Дата 13.05.2020**

**Предмет**: химия

**Ф.И.О. учителя** Минаева М.В.

**Тема урока** Урок- практикум составление и осуществление схем превращений.

**1.Обязательно**: (Задания с использованием учебника Рудзитис «Химия 11 класс»

-Повторить основные классы неорганических и неорганических соединений .

-В тетради записать число и тему урока.

-Выполнить задание ( см.приложение 1)

2.**Срок выполнения**

- дата 13.05.2020

**Адрес обратной связи**

[marinaminaewa20111984@gmail.com](mailto:marinaminaewa20111984@gmail.com) или Ватсапп 89615307599

**. Задание**

Используя метод электронного баланса, расставьте коэффициенты в уравнении реакции, схема которой:

hello_html_m7a5e6ea2.png

hello_html_22a372b8.png

hello_html_2c628de3.png

hello_html_m5d88ac35.png

hello_html_57422c24.png

hello_html_m22da8a3e.png

**Приложение 1**

1. Укажите номера формул основных оксидов:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
2. H2SO4, 2) NaOH, 3) Li2O, 4) Mg(OH)2, 5) HCl, 6) CaO
3. Укажите номера формул кислот: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. H2SO4, 2) NaOH, 3) Na2O, 4) Mg(OH)2, 5) HCl, 6) CaO
5. Укажите номера формул солей: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
6. NaOH, 2) HCl, 3)NaCl, 4) Na2SO4, 5) Na2O
7. Укажите номера формул оснований:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
8. NaOH, 2) Na2SO4, 3) Li2O, 4) Ba(OH)2, 5)H2SO4
9. Какое из перечисленных утверждений **не характерно** для щелочей:\_\_\_\_\_\_\_\_\_
10. Основания, растворимые в воде;
11. Изменяют окраску фенолфталеина;
12. Взаимодействуют с кислотами с образованием солей;
13. Взаимодействуют с кислотными оксидами;
14. Взаимодействуют с основными оксидами.
15. Оксид углерода ( IV) взаимодействует с каждым из двух веществ:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
16. MgO и H2O, 2) SO3 и H2O, 3) HNO3 и CaO, 4) Li2O и Mg(OH)2
17. Азотная кислота взаимодействует с:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
18. CO2 ; 2) HCl, 3) NaOH, 4) MgO.
19. Гидроксид натрия взаимодействует с:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
    1. HCl ; 2) CaO ; 3) KOH ; 4) SO3 ; 5) CuCl2
20. С раствором нитрата меди (II) взаимодействует:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
    1. O2 ; 2) H2SO4 ; 3) Hg ; 4) Ba(OH)2

**Приложение 2**

1. Укажите номера формул кислотных оксидов:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
2. KOH, 2) CO2, 3) SO2, 4) KCl, 5) CaO
3. Укажите номера формул кислот: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
4. HCl, 2) KOH, 3) H2O, 4) Ca(OH)2, 5) HNO3, 6) BaO
5. Укажите номера формул солей: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
6. Ca(OH)2, 2) CaO, 3) HCl, 4) CaCl2, 5) CaSO4
7. Укажите номера формул оснований:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
8. Li2O, 2) LiCl, 3) LiOH, 4) NaOH, 5) HNO3
9. Какое из перечисленных утверждений **не характерно** для кислот:\_\_\_\_\_\_\_\_\_
10. Кислоты – сложные вещества, состоящие из атомов водорода и кислотных остатков;
11. Кислоты изменяют окраску индикаторов;
12. Взаимодействуют с основаниями;
13. Взаимодействуют с кислотными оксидами;
14. Взаимодействуют с основными оксидами.
15. Оксид натрия взаимодействует с каждым из двух веществ: \_\_\_\_
16. KOHи H2O, 2) Li2O и HCl, 3) Cu(OH)2 и H2SO4, 4) H2O и CO2
17. Соляная кислота взаимодействует с : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
18. Mg(OH)2, 2) CaO, 3) H3PO4, 4) P2O5, 5) Cu

8. Гидроксид калия взаимодействует с:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1) H2SO4; 2) Mg(OH)2; 3) SO2; 4) Fe2(SO4)3 ; 5) MgO

9. Раствор сульфата меди (II) взаимодействует с:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1) NaCl ; 2) H2SiO3 ; 3) NaOH; 4) Cu(OH)2