ГБОУ ЛНР «Ровеньковская общеобразовательная школа №5»

**ТЕМА УРОКА**

**«Химические свойства кислот»**

****

**Подготовила:**

**учитель химии**

**Крюкова В. А.**

**2018**

**Цель:** продолжить изучение химических свойств кислот; закрепить знания учащихся о реакциях обмена, нейтрализации, разложения; формировать знания и навыки составления формул веществ, уравнения химических реакций; развивать логическое образное мышление, умение сравнивать, обобщать, выделять главное; воспитывать умение работать в группах, взаимосотрудничество, творчество.

**Оборудование**: соляная кислота, универсальный индикатор, гидроксид натрия, оксид меди, карбонат кальция, карбонатная кислота, пробирки, штатив для пробирок, пробиркодержатель.

**Тип урока:** комбинированный

**Ход урока**

1. **Организация класса**
2. **Основная часть урока**

**2.1. Проверка домашнего задания**

**I задание. *Химический диктант***

1. Вещество CuO- это:

1. оксид;
2. основание;
3. кислота

2. К амфотерным гидроксидам относится:

1. NaOH;
2. KOH;
3. Ca(OH)2;
4. Al(OH)3;

3. С каким металлом не будет взаимодействовать соляная кислота?

1. Cu;
2. Mg;
3. Zn;

4. Какое вещество образуется при взаимодействий элементов с кислородом?

1. оксид;
2. основание;
3. кислота;

5. Гидроксид натрия – это основание:

1. растворимое;
2. нерастворимое;

6. Валентность кислотного остатка ортофосфатной кислоты:

1. I;
2. II;
3. III.

Самопроверка: 1-1; 2-4; 3-1; 4-1; 5-1; 6-3

**II задание. *Как осуществить превращения* ?**

**I вариант**

**Ba BaO Ba(OH)2**

**II вариант**

**S SО2 H2SO3**

Проверка учителем

**III задание. *Заполни карточки***

**I вариант**

|  |  |
| --- | --- |
| **Фторидная** |  |
|  | H2So4 |
| **Силикатная** |  |
|  | H2S |
|  | HBr |
| **Ортофосфатная** |  |

**II вариант**

|  |  |
| --- | --- |
| **Серная** |  |
|  | **H2CO3** |
| **Йодоводородная** |  |
| **Азотная** |  |
| **Соляная** |  |
|  | **H2SiO3** |

**Взаимопроверка** (ученики проверяют у друг друга выполнение заданий в тетради)

**2.2. Актуализация и коррекция знаний**

**2.3.Тема урока «Химические свойства кислот». Мотивация познавательной деятельности.**

Учитель: для того чтобы понять, что такое кислоты, какое место они занимают среди других веществ, какая взаимосвязь существует между разными веществами в природе, необходимо знать не только их состав, но и выучить химические свойства кислот. После изучения этой темы вы будете знать:

- химические свойства кислот;

- какие реакции называют реакциями обмена;

Уметь:

- составлять уравнения реакций;

-анализировать, сравнивать и применять знания о кислотах на практике.

1. Взаимодействие кислот с основными оксидами

CuO + 2HCL CuCL2+H2O реакция обмена.

( повторяются правила ТБ при работе с кислотами)

1. Взаимодействие с основаниями

NaOH + HCL NaCL+H2O реакция нейтрализации

1. Взаимодействие с солями

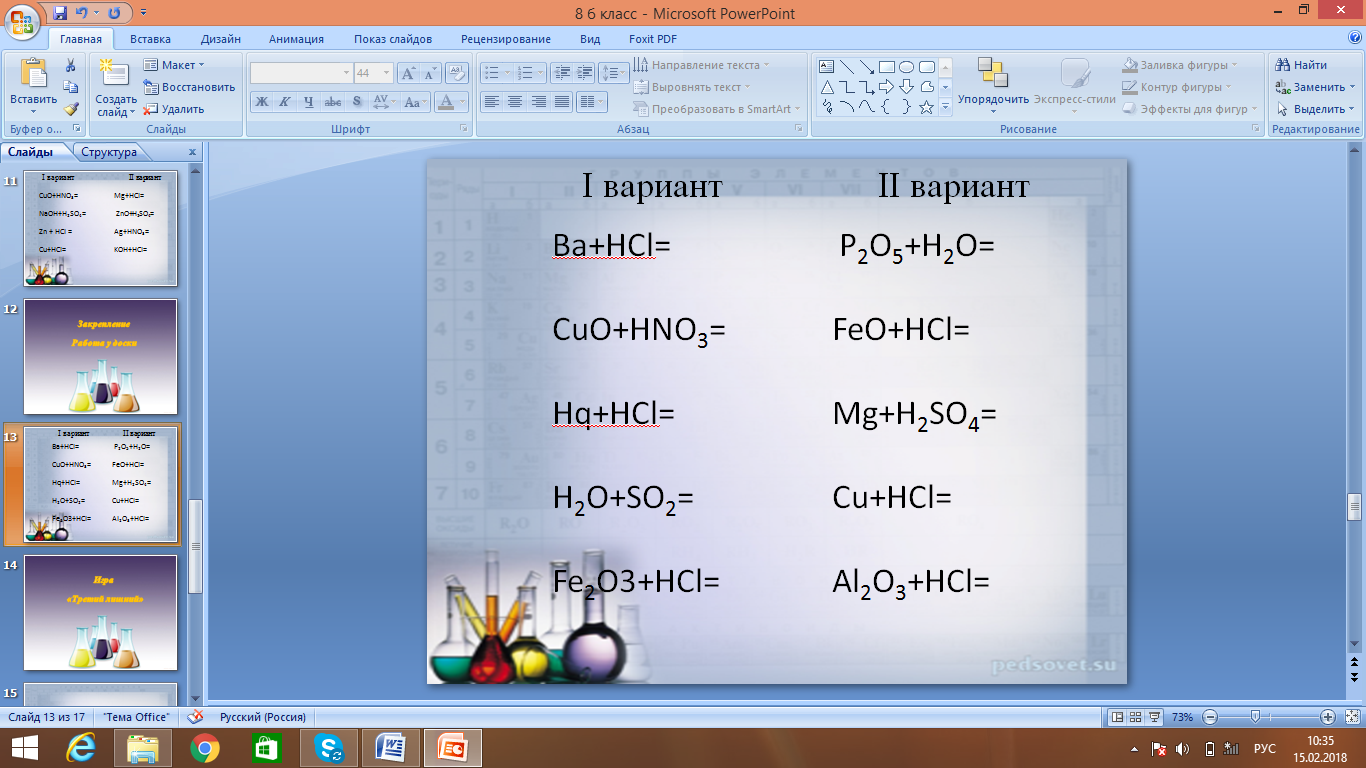
CaCO3+2HCL CaCL2+CO2 +H2O

1. Разложение кислот

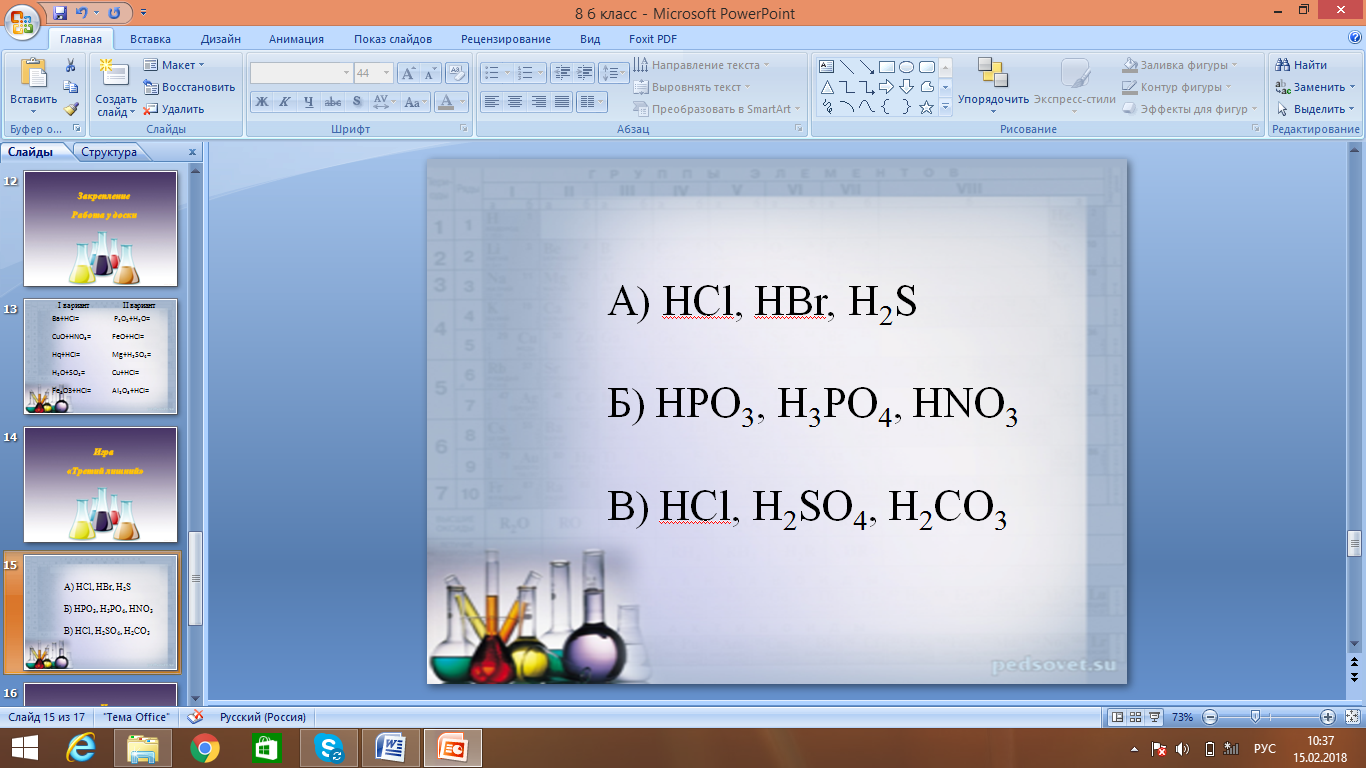
H2CO3 H2O + CO2

* 1. **Закрепление нового материала**

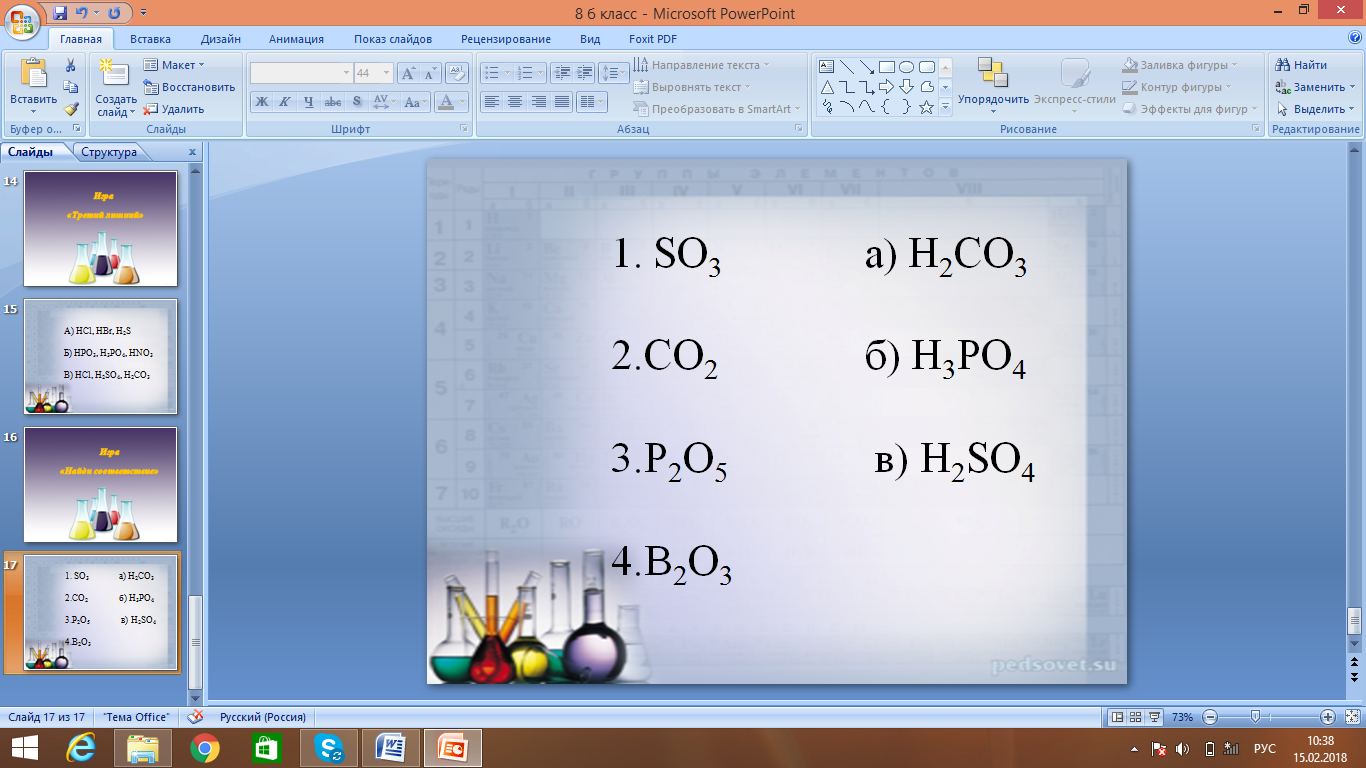
1. **Закончите уравнения реакций**

****

1. **Игра «Третий лишний»**

****

1. **Игра «Найди соответствие»**

****

**2.5 Домашнее задание:**

§. 45,

1 группа: задача № 5, стр. 155

2 группа: P P2O5 H3PO4 K3PO4