

Приложение №2
Карточки – задания

Теория «Классификация кислот. Структурные формулы»	Практика
1. Изучите материал параграфа 47 стр. 119-120	1. Из приведенных ниже веществ, выпишите формулы кислот, дайте им названия, классифицируйте их : H_2O , KCl , H_2SO_4 , HCl , $Ba(OH)_2$, H_3PO_4 , HNO_3 2. Составьте структурную формулу серной кислоты.

Теория «Способы получения кислот»	Практика
1. Изучите материал параграфа 47 стр. 120-121	1. Какие из приведенных ниже оксидов выпишите формулы кислот, дайте им названия, классифицируйте их : CO_2 , SiO_2 , P_2O_5 реагируя с водой, образуют кислоты? Напишите уравнения возможных реакций. 2. Приведите 3 примера получения кислот по следующей схеме: $H_2 + nеMe = \text{кислота}$

Теория «Свойства кислот»	Практика
1. Изучите материал параграфа 47 стр. 121-122	1. Какие из приведенных ниже веществ реагируют с разбавленным раствором серной кислоты: Cu , $Al(OH)_3$, Fe_2O_3 , $NaOH$, $CaCO_3$, Zn . Напишите уравнения возможных реакций. 2. Выберите уравнения реакций нейтрализации из задания №1.