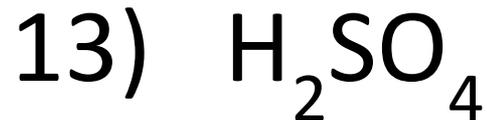
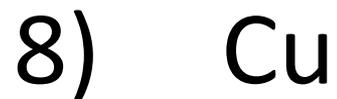
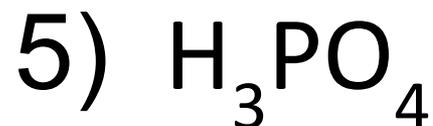
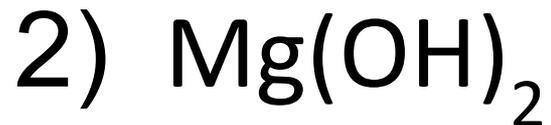


Подготовка к РКМ

8 класс

1. Классифицируйте вещества:



2. Запишите уравнения

реакций:

- А) С какими из выше перечисленных веществ будет реагировать раствор **серной кислоты?**
- Б) С какими из выше перечисленных веществ будет реагировать раствор **гидроксида натрия?**

3. Запишите уравнения возможных реакций:

- 1) Оксид калия + вода
- 2) Нитрат магния + гидроксид натрия
- 3) Медь + серная кислота
- 4) Цинк + соляная кислота
- 5) Карбонат натрия + азотная кислота
- 6) Хлорид натрия + гидроксид калия

4. Задача.

Определите массу соли,
полученной при
взаимодействии 60 г
гидроксида натрия с
углекислым газом.

5.

Определите
концентрацию
раствора, полученного
при растворении 25 г
соли в 155 г воды.

6.

В растворе массой 240 г содержится 80 г соли. Определите концентрацию данного раствора.

7.

1) Как изменяются металлические свойства в ряду элементов:

А) Mg □ Al □ Si

Б) Mg □ Ca □ Sr

В) N □ B □ Li

2) В ряду элементов : S □ O □ F

А) увеличивается число валентных электронов

Б) увеличивается число электронных уровней

В) увеличиваются неметаллические

8.

1. Осуществите цепочку превращений:

