

СВОЙСТВА ВОДЫ



2. ФИЗИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ВОДЫ:



3. Химические свойства воды



3. ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА ВОДЫ

1. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ С МЕТАЛЛАМИ:

а) очень активные металлы при взаимодействии с водой образуют гидроксид металла и водород:



гидроксид натрия



гидроксид калия



гидроксид кальция



б) **металлы средней активности** взаимодействуют с водой при нагревании, образуя **оксид металла и водород**:



оксид цинка



железная окалина

в) **малоактивные металлы** с водой не реагируют:



2. ВЗАИМОДЕЙСТВИЕ ВОДЫ С ОКСИДАМИ:

а) оксиды активных металлов при взаимодействии с водой образуют гидроксиды:



гидроксид кальция



гидроксид калия



Взаимодействие оксида серы с водой



б) оксиды неметаллов при взаимодействии с водой образуют кислоты:



сернистая кислота

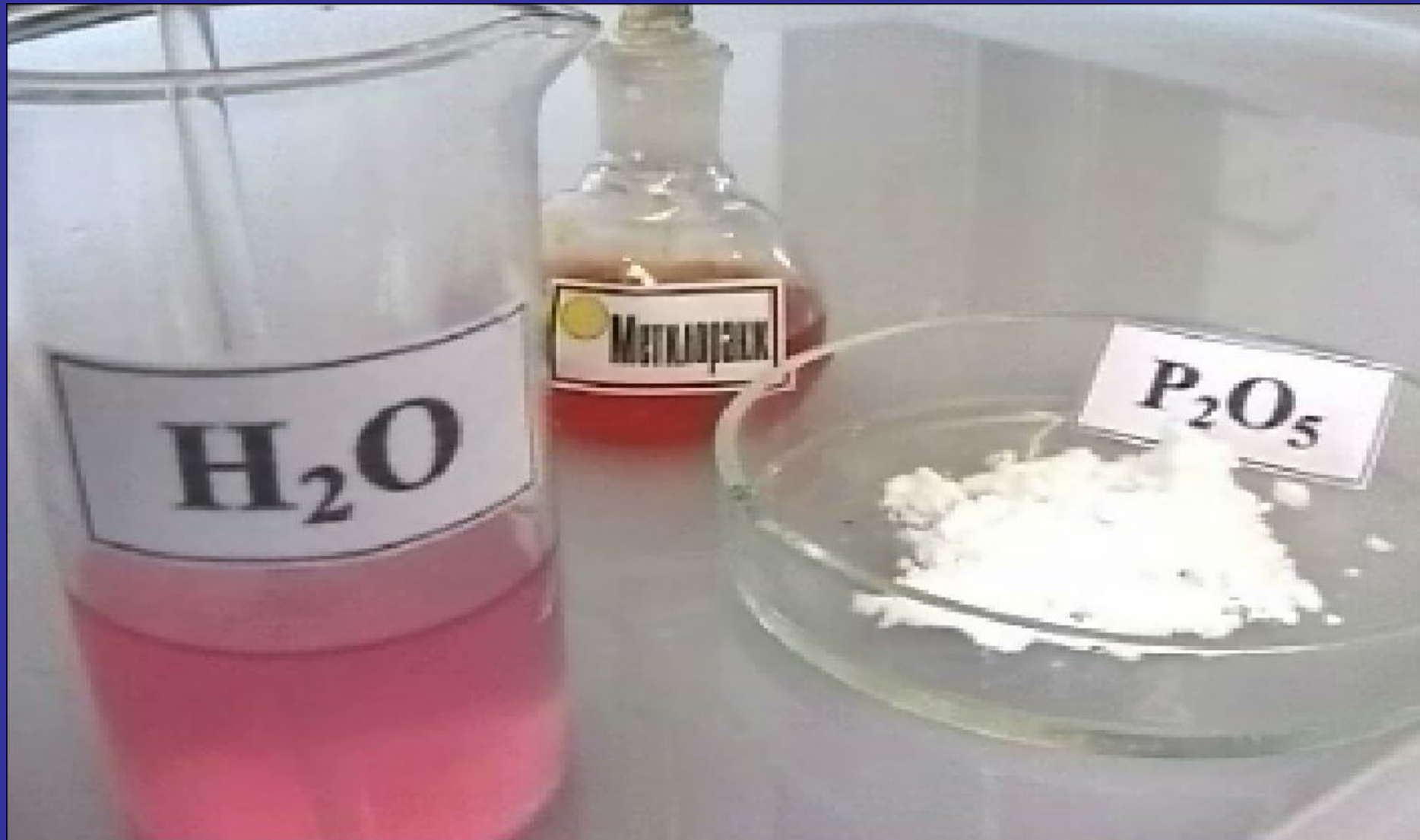


серная кислота





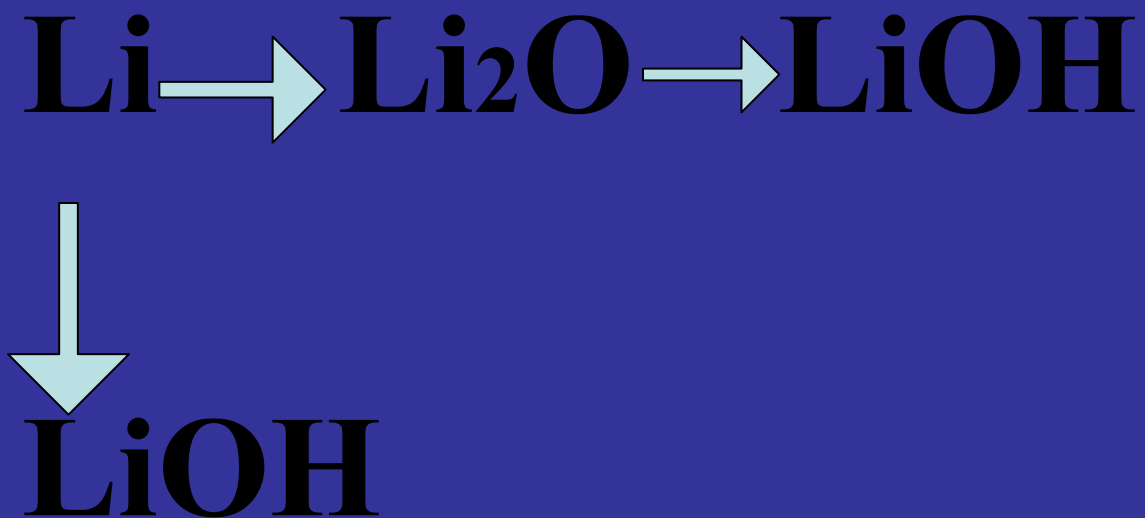
ортофосфорная кислота



Определите ряд веществ, которые взаимодействуют с водой. Составьте уравнения реакций



Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения, подписать вещества



3. Разложение воды под действием электрического тока (электролиз):

