1. класс. Химия. Май.

 1. Повторить свойства кислот и оснований. Обратить внимание, что кислоты вступают в реакции с оксидами, образованными металлами и солями. Основания вступают в реакции с оксидами образованными неметаллами и солями.

2. Тема «Оксиды».

А) Составить формулы оксидов лития, бария, фосфора. Определить их характер (параграф 40). Записать формулы соответствующих гидроксидов . Для оксида металла – основание, для оксида неметаллы – формулы кислоты , назвать их.

 Например : Li2O - основный оксид, так как литий – металл. LiOH – гидроксид лития.

Б) Написать уравнения реакций взаимодействия основного оксида с кислотой, кислотного - с основанием. Привести молекулярные и ионные уравнения. Например:

 2LiOH + СО2 = Li2СО3 +Н2О (Р.И.О.)

 Карбонат вода

 лития

2 Li+ + 2ОН- + СО2 = 2 Li+ + СО32- + Н2О

2ОН- + СО2 = СО32- + Н2О

Под формулами продуктов реакции подписывайте названия веществ.

3. Тема «Соли» (параграф 41).

Написать уравнения реакций взаимодействия хлорида меди

 а ) с нитратом серебра; б) с гидроксидом бария . Привести молекулярные и ионные уравнения. Под формулами продуктов реакции подписывайте названия веществ.