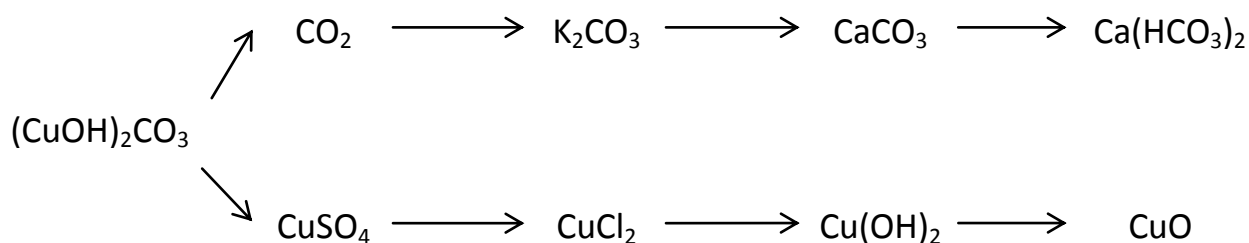


## Основные классы неорганических соединений Теория электролитической диссоциации

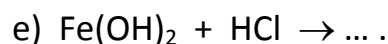
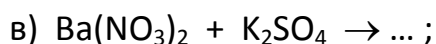
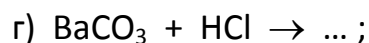
1. Напишите уравнения реакций получения основных оксидом из следующих веществ: лития, цинка, гидроксида никеля (II), карбоната марганца (II). Охарактеризуйте отношение полученного оксида к воде и раствору серной кислоты, составив соответствующие уравнения реакций.

2. К какому типу (кислотный, амфотерный и основной) относятся следующие оксиды: оксид бериллия, оксид фосфора (V), оксид бария. Мотивируйте свой ответ, написав соответствующие уравнения реакций взаимодействия оксидов с кислотами и щелочами.

3. Напишите уравнения химических реакций, с помощью которых можно осуществить следующую цепочку превращений:

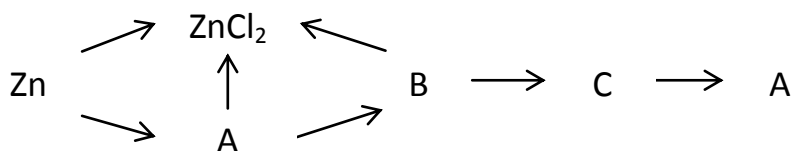


4. Закончите следующие уравнения реакций ионного обмена. Для каждого превращения напишите уравнения реакций в молекулярном, полном и сокращенном ионном виде.



5. Какое количество нитрата натрия может быть получено из 33,6 г пищевой соды ( $\text{NaHCO}_3$ )?

6\*. Напишите уравнения химических реакций, с помощью которых можно осуществить следующую цепочку превращений:



Назовите вещества А, В и С.

7\*. Даны четыре пронумерованные пробирки с разбавленными растворами следующих веществ: соляная кислота, хлорид бария, сульфат натрия и фосфат натрия. Укажите номер пробирки с раствором хлорида бария, руководствуясь следующими данными. При добавлении к раствору I раствора II изменений не наблюдалось. Не обнаружилось признаков реакции и при добавлении к полученной смеси раствора III. Раствор IV даёт с раствором нитрата серебра осадок.