

Обобщение и систематизация
знаний по теме
«Теория электролитической
диссоциации. Ионные
уравнения»



Задание 1

1. Заполните таблицу, распределив вещества в соответствующие колонки:

Электролиты		Неэлектролиты
сильные	слабые	

Вещества: *сахар, серная кислота, сульфид свинца, гидроксид натрия, сероводородная кислота, нитрат меди (II).*

Для неорганических веществ в таблицу занесите их формулы.



Задание 2

По таблице растворимости выберите любые другие электролиты, содержащие ионы Ba^{2+} и SO_4^{2-}



Задание 3

1. Напишите уравнения диссоциации следующих веществ: H_3PO_4 , $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$, RbOH . Назовите вещества и ионы. К какому типу ионов (по заряду и по составу) относится каждый из них?



Задание 4

1. Закончите уравнения возможных реакций. Запишите уравнения в молекулярном и ионном виде:

