

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  $\text{Ba}^{2+}$  и  $\text{SO}_4^{2-}$



# Задание 3

1. Напишите уравнения диссоциации следующих веществ:  $\text{H}_3\text{PO}_4$ ,  $\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$ ,  $\text{RbOH}$ . 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:

