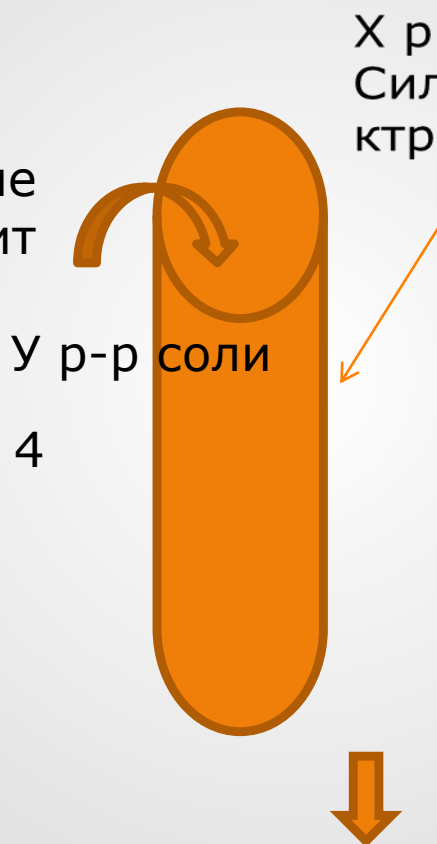


# Подготовка к ЕГЭ по ХИМИИ

Подготовила: учитель химии МБОУ ЗАТО г.Североморск  
«СОШ №7»  
Петрунёк Анна Викторовна

- Даны две пробирки с раствором сильного электролита X. В одну из них добавили раствор фосфата калия, а в другую раствор соли Y. При этом в каждой пробирке наблюдали выпадение белого осадка. Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые могут вступить в описанные реакции:
- 1) сульфат калия 2) сульфат лития  
3) гидроксид меди (II) 4) силикат натрия  
5) карбонат железа (II)

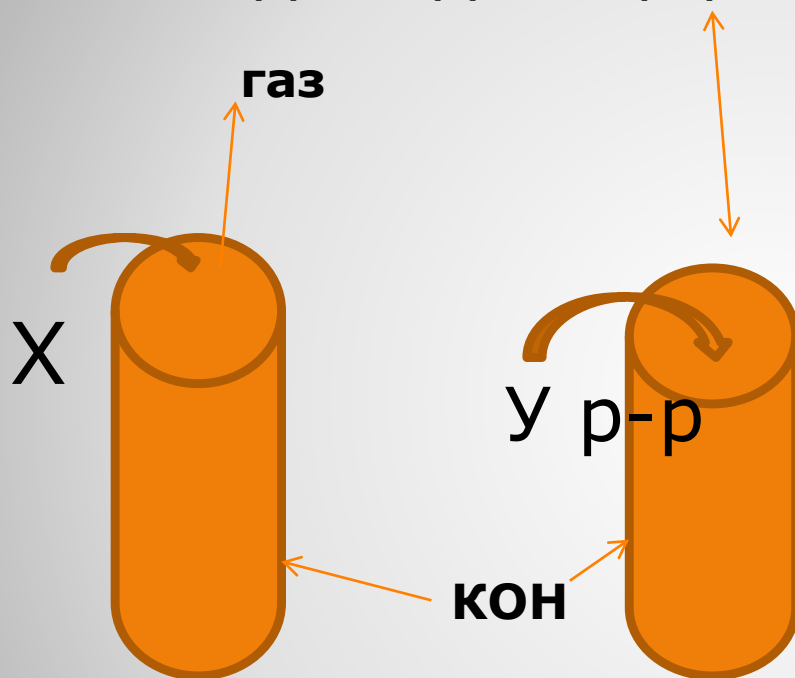
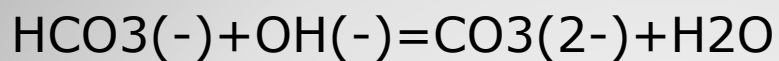


## Вещества

- 1)  $K_2SO_4$
- 2)  $Li_2SO_4$
- 3)  $Cu(OH)_2$
- 4)  $Na_2SO_4$
- 5)  $FeCO_3$

Белый осадок

- Даны 2 пробирки с раствором гидроксида калия. В первую пробирку добавили вещество X и наблюдали его растворение с выделением газа. Во вторую пробирку добавили раствор вещества Y и в ней произошла реакция, которую описывает сокращённое ионное уравнение
- $\text{HCO}_3^- + \text{OH}^- = \text{CO}_3^{2-} + \text{H}_2\text{O}$
- Из предложенного перечня выберите вещества X и Y, которые участвуют в описанных реакциях
- 1) оксид цинка 2) гидрокарбонат натрия
- 3) алюминий 4) оксид кремния
- 5) гидрокарбонат кальция



## Вещества

- 1) ZnO
- 2) NaHCO<sub>3</sub>
- 3) AL
- 4) SiO<sub>2</sub>
- 5) Ca(HCO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>