

**11класс**

**Практическая работа №2**

**Химические свойства кислот**

**стр 219- 220**

**ЦЕЛЬ:** Сравните ~~химическую активность~~ и изучите химические свойства органических и неорганических кислот на примере уксусной  $\text{CH}_3\text{COOH}$  и соляной кислот  $\text{HCl}$

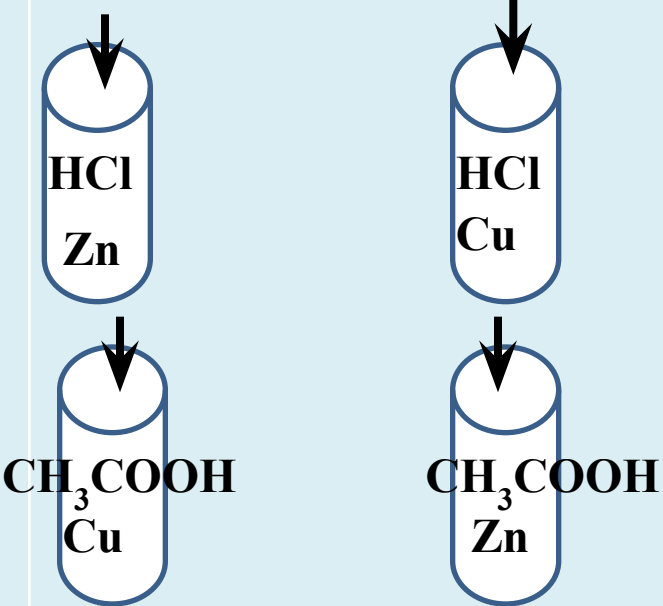
**ОБОРУДОВАНИЕ И РЕАКТИВЫ:**

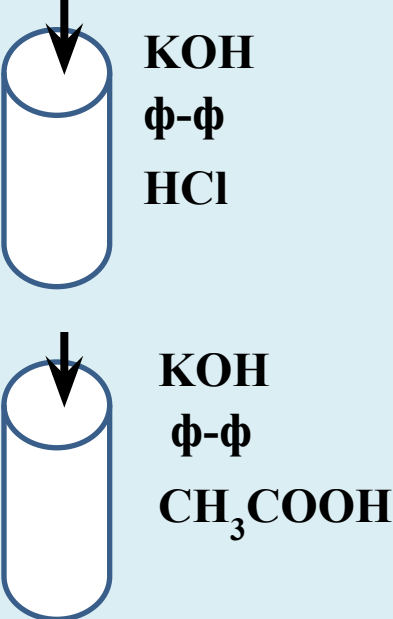
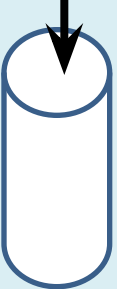
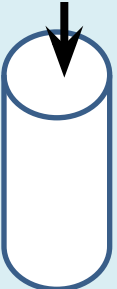
Штатив для пробирок, пробирки, ложка для сыпучих веществ, гранулы цинка  $\text{Zn}$ , соляная кислота  $\text{HCl}$ , уксусная кислота  $\text{CH}_3\text{COOH}$ , едкий кали  $\text{KOH}$ , ф-ф, пластины  $\text{Cu}$ , порошок  $\text{K}_2\text{CO}_3$ , раствор  $\text{Na}_2\text{SiO}_3$

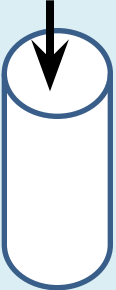



**ЗАДАЧИ:** ответить письменно НА ВСЕ вопросы практической работы №2 и сформулировать **ВЫВОД**

**ВЫВОД ФОРМУЛИРУЕТСЯ ПО ЦЕЛИ**

# Результаты оформите в таблицу

№пп	Что делал	Что наблюдал	Уравнение реакции. Вывод.
1	 <p>The diagram shows four test tubes arranged in a 2x2 grid. In the top-left tube, 'HCl' is written above 'Zn'. In the top-right tube, 'HCl' is written above 'Cu'. In the bottom-left tube, 'CH<sub>3</sub>COOH' is written above 'Cu'. In the bottom-right tube, 'CH<sub>3</sub>COOH' is written above 'Zn'. Black arrows point downwards from the top of each tube to the top of the tube directly below it.</p>		

№пп	Что делал	Что наблюдал	Уравнение реакции. Вывод.
2	 <p>        KOH        ф-ф        HCl     </p> <p>        KOH        ф-ф        CH<sub>3</sub>COOH     </p>		

№пп	Что делал	Что наблюдал	Уравнение реакции. Вывод.
3	<div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="text-align: center;"> <p>HCl K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></p>  <p>HCl K<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub></p>  </div> <div style="text-align: center;"> <p>CH<sub>3</sub>COOH K<sub>2</sub>CO<sub>3</sub></p>  <p>CH<sub>3</sub>COOH K<sub>2</sub>SiO<sub>3</sub></p>  </div> </div>		