

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 CH_3COOH и соляной кислот HCl

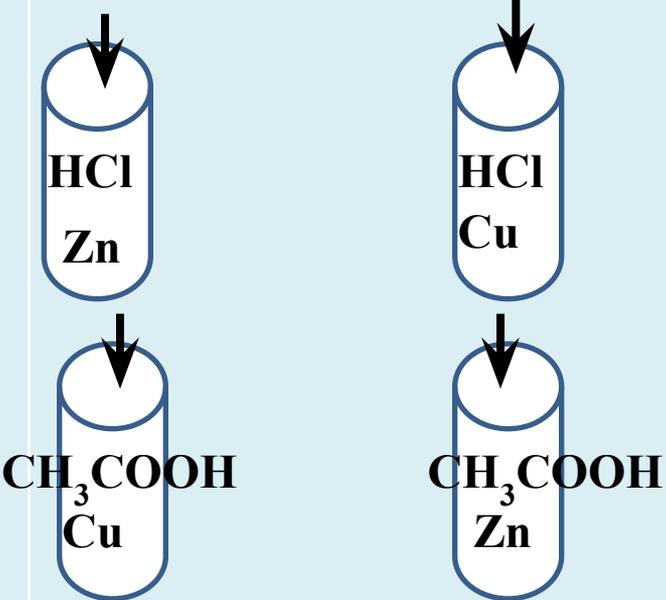
ОБОРУДОВАНИЕ И РЕАКТИВЫ:

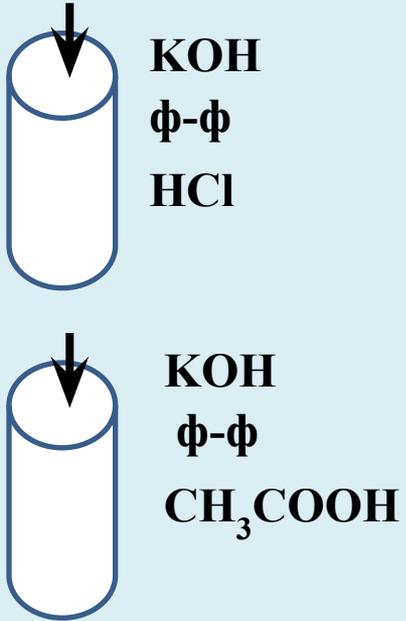
Штатив для пробирок, пробирки, ложка для сыпучих веществ, гранулы цинка Zn , соляная кислота HCl , уксусная кислота CH_3COOH , едкий кали KOH , ф-ф, пластины Cu , порошок K_2CO_3 , раствор Na_2SiO_3

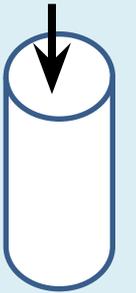
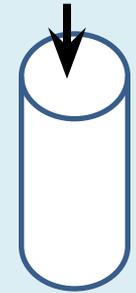
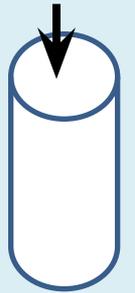
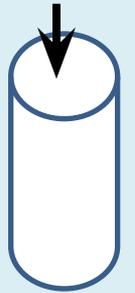
ЗАДАЧИ: ответить письменно НА ВСЕ вопросы практической работы №2 и сформулировать **ВЫВОД**

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 two columns. In the left column, the top tube contains HCl and Zn, and the bottom tube contains CH₃COOH and Cu. In the right column, the top tube contains HCl and Cu, and the bottom tube contains CH₃COOH and Zn. Arrows point downwards from the top tube to the bottom tube in each column, indicating a transfer or comparison of substances.</p>		

№пп	Что делал	Что наблюдал	Уравнение реакции. Вывод.
2	 <p data-bbox="463 649 579 835">↓ KOH ф-ф HCl</p> <p data-bbox="463 963 724 1156">↓ KOH ф-ф CH₃COOH</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 K₂CO₃</p>  <p>HCl K₂SiO₃</p>  </div> <div style="text-align: center;"> <p>CH₃COOH K₂CO₃</p>  <p>CH₃COOH K₂SiO₃</p>  </div> </div>		