

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

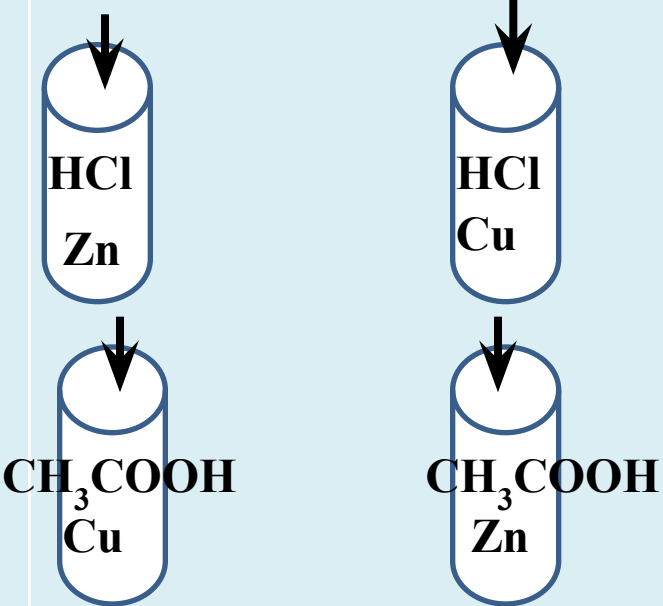
ОБОРУДОВАНИЕ И РЕАКТИВЫ:

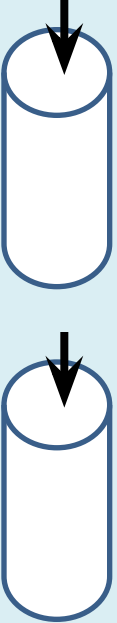
Штатив для пробирок, пробирки, ложка для сыпучих веществ, гранулы цинка Zn , соляная кислота HCl , уксусная кислота CH_3COOH , едкий кали KOH , ф-ф, пластины Cu , порошок K_2CO_3 , раствор Na_2SiO_3





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 a 2x2 grid. Arrows point downwards from each top tube to its corresponding bottom tube, indicating a transfer of substances.</p> <ul style="list-style-type: none">Top-left tube: HCl (top), Zn (bottom)Top-right tube: HCl (top), Cu (bottom)Bottom-left tube: CH₃COOH (top), Cu (bottom)Bottom-right tube: CH₃COOH (top), Zn (bottom)		

№пп	Что делал	Что наблюдал	Уравнение реакции. Вывод.
2	 <p data-bbox="465 654 581 829"> КОН ф-ф НСl </p> <p data-bbox="479 972 716 1158"> КОН ф-ф CH₃COOH </p>		

№пп	Что делал	Что наблюдал	Уравнение реакции. Вывод.
3	<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <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>		