



# Практическая работа №2

## Сравнение свойств неорганических и органических веществ

**Опыт 1. Образование солей взаимодействием органических и неорганических оснований с кислотами и опыты с ними**

В одной пробирке получите эмульсию анилина, смешав 3 капли анилина с 2 каплями воды.

К полученной эмульсии анилина добавьте 5-6 капель конц.  $\text{H}_2\text{SO}_4$ . Что наблюдаете?

Поместите пробирку с солью в стакан с холодной водой. Что наблюдаете?

В другой пробирке получите гидроксид меди. Добавьте 5-6 капель конц.  $\text{H}_2\text{SO}_4$ .  
Что наблюдаете?

К образовавшемуся раствору соли добавляйте по каплям раствор щелочи.  
Что наблюдаете?

Условие задачи	Ход опыта	Наблюдения	Уравнение реакции	Выводы
1. Получение эмульсии анилина				
2. Получение гидроксида меди				
3. Взаимодействие анилина с кислотой				
4. Взаимодействие гидроксида меди с кислотой				
5. Взаимодействие раствора соли анилина со щелочью				
6. Взаимодействие раствора соли меди со щелочью				

Опыт 2. Отсутствие кислотной реакции среды у раствора аминокислотной кислоты (глицина).  
Образование внутренней соли у аминокислоты

Поместите в пробирку 2-3  
капли  
свежеприготовленного  
раствор аминокислотной  
кислоты и добавьте одну  
каплю индикатора.

## Опыт 3. Образование комплексной медной соли глицина

Поместите в пробирку небольшое количество оксида меди (II), добавьте несколько капель раствора глицина и нагрейте над пламенем спиртовки, встряхивая содержимое пробирки.

Поставьте пробирку на некоторое время в штатив, затем добавьте 1-2 капли щелочи.