

Реакция меди и концентрированной азотной кислоты (фотографии)

В.Н. Витер

В трехлитровую колбу нальем 25 мл конц. HNO_3 и бросим туда несколько монет из медного сплава (или других медных предметов). Начнется выделение бурого газа – сначала медленное, потом все более сильное. Раствор станет зеленым.



Когда колба заполнится диоксидом азота, нальем в нее 100 мл воды, накроем чашкой Петри и встряхнем. Окраска диоксида азота сильно ослабеет, раствор станет голубым.



Реакция меди и конц. HNO_3 фото В.Н. Витер

























