**Практическая работа № 5. Альдегиды и кетоны**

Цель: Выяснить состав альдегидов, качественную реакцию на альдегиды.

1.В пробирку, содержащую 1 мл формалина (водный раствор формальдегида), прибавьте несколько капель аммиачного раствора [оксида](http://school.xvatit.com/index.php?title=12._%D0%9E%D0%BA%D1%81%D0%B8%D0%B4%D0%B8,_%D1%97%D1%85_%D1%81%D0%BA%D0%BB%D0%B0%D0%B4,_%D0%BD%D0%B0%D0%B7%D0%B2%D0%B8" \o "12. Оксиди, їх склад, назви) серебра. Пробирку слегка нагрейте на газовой горелке.  
  
1.    Что наблюдается в пробирке?

2.    Почему поверхность стекла становится зеркальной?

3.    Напишите уравнение реакции.

*2.Окисление бензальдегида кислородом воздуха*  
  
Каплю бензальдегида поместите на часовое стекло и оставьте на воздухе. Через 15—30 мин отметьте образование белых кристаллов по краям капли.

Какое соединение образуется в результате взаимодействия бензальдегида с [кислородом](http://school.xvatit.com/index.php?title=%D0%9A%D0%B8%D1%81%D0%BB%D0%BE%D1%80%D0%BE%D0%B4" \o "Кислород) воздуха? Напишите уравнение реакции.