**Химический практикум** «**Получение и распознавание углекислого газа СО2»**

**Педагогический замысел:** вызвать интерес к профессии лаборанта химического анализа.

**Цель практической работы:** получить навыки работы с лабораторным инструментом.

**Этапы занятия:**

1) Знакомимся со значением углекислого газа в природе и жизни человека через просмотр видео.

2) Примеряем роль лаборанта химического анализа через выполнение химических опытов.

3) Рефлексия.

**Опыт 1**

В пробирку шпателем насыпьте 2 см мела. Добавьте 2 мл НСl и быстро закройте пробкой с газоотводной трубкой. Конец трубки опустите в пустую пробирку. Горящую лучинку опустите в пробирку с собираемым газом. Что происходит с горящей лучинкой?

Образующийся в результате опыта газ- это СО2, он не поддерживает горение.

Теперь зажгите спиртовку и «вылейте» на огонь углекислый газ из пробирки. Что произошло с огнём?

**Опыт 2**

В стакан с Са(ОН)2 опустите стеклянную трубку и аккуратно выдыхайте через неё воздух пока вода в стакане на помутнеет.

Выдыхаемый углекислый газ СО2 вызывает помутнение Са(ОН)2, что говорит о том, при этом что образуется новое непрозрачное вещество СаСО3.