

### Практична робота №3

**Тема.** Дослідження фізичних та хімічних явищ.

**Мета.** Дослідити фізичні та хімічні явища, з'ясувати ознаки та умови їх перебігу.

**Обладнання.** Сода кристалічна, 6% розчин оцтової кислоти. Мідний дріт, вода в склянці, пробірки, пробіркотримач, нагрівальний прилад, пінцет, штатив, фарфорова чашка, сірники.

**Перед тим, як виконувати роботу, повторить правила техніки безпеки при роботі в хімічному кабінеті.**

#### Хід роботи.

Що робили?	Яке явище фізичне чи хімічне спостерігали?
<p><i>Дослід 1.</i> 1. Обережно підпалить сухе пальне. 2. Пробірку зажміть в пробіркотримачі. 3. Налийте в пробірку води (приблизно на 1.5-2см.) 4. Прогрійте. Що відбувається з водою? Що утворюється в верхній частині пробірки?</p>	<hr/> <hr/> <hr/> <hr/> <hr/> <hr/> <hr/> <hr/>
<p><i>Дослід 2.</i> Візьміть пінцетом мідний дріт, прогрійте в полум'ї його кінець. Що спостерігається? Загасить вогонь чашкою.</p>	<hr/> <hr/> <hr/> <hr/> <hr/> <hr/> <hr/> <hr/>
<p><i>Дослід 3.</i> 1. Візьміть чисту пробірку й насипте в неї соди (щоб покрилось дно). 2. Додайте обережно оцтової кислоти. Що спостерігається при цьому?</p>	<hr/> <hr/> <hr/> <hr/> <hr/> <hr/> <hr/> <hr/>

У висновку дайте відповіді на питання:

1. Чому при нагріванні пробірку тримають у пробіркотримачі, а мідний дріт — пінцетом?  
Про які фізичні властивості міді та скла це говорить?
2. Які явища фізичні чи хімічні спостерігалися у першому досліді, якими є їх ознаки?
3. До яких явищ фізичних чи хімічних відноситься горіння сухого пального.  
Які його ознаки?  
Чому припиняється горіння, коли пальне накрили фарфоровою чашкою?
4. Які явища фізичні чи хімічні спостерігалися у 2 та 3 досліді? Які їх ознаки?
5. Яка умова необхідна для протікання хімічної реакції у другому досліді?