

Лабораторний дослід № 3

Тема. Ознайомлення з властивостями крохмалю.

Мета: навчитися описувати фізичні властивості речовин, порівнювати їх, робити висновки.

Обладнання та реактиви: Штатив з пробірками, хімічний стакан, скляна паличка, спиртівка, сірники, крохмаль, вода, розчин йоду.

Хід роботи

Візитна картка крохмалю

Дослідження	Спостереження
1. Зовнішній вигляд крохмалю: агрегатний стан, колір, запах, скрипучість	
2. Густина (відносно води — більша чи менша 1)	
3. Розчинність у воді (добре чи погано розчиняється у воді) Щіпку крохмалю додати до 1/2 стакану дистильованої холодної води й розмішати скляною паличкою	
4. Частину суміші крохмалю й води з пункту 3 вилити у пробірку, довести на вогні до кипіння й отримати крохмальний клейстер	
5. До холодного крохмального клейстеру додати йодну воду	

Висновок: _____

Цвях, кухонна сіль, хімічний стакан, залізо, алюмінієва каструля, вода, ложка, йод, пробірка, графіт, лабораторний штатив, крохмаль,

тістечко, ваза, таблетки, кисень, олівець, питна сода, мідь, золото.

Завдання

Випишіть окремо назви тіл і речовин

Тіла	Речовини

Про які речовини з виписаних йдеться?

1. Біла кристалічна речовина, розчиняється у воді, після додавання окропу й оцту спінюється. (_____)
2. Білий порошок, скрипить на дотик, погано розчиняється у воді, з йодною настоянкою утворює синій осад. (_____)
3. Темно-сіра речовина, масна на дотик, не розчиняється у воді, м'яка, легко розшаровується, залишає на папері слід. (_____)
4. Біла кристалічна речовина, добре розчиняється у воді, солоний на смак. (_____)