

Практична робота №1

Дослідження фізичних властивостей речовин з різними типами кристалічних ґраток (на прикладі цукру, кухонної солі, графіту)

Мета роботи:

- узагальнити знання про типи хімічних зв'язків та кристалічних ґраток;
- розвивати вміння порівнювати властивості, систематизувати, робити висновки про будову речовин та їх зв'язки з фізичними властивостями простих і складних речовин.

Перегляньте відео

Заповніть таблицю

Ознака для порівняння	Назва речовини		
	цукор	кухонна сіль	графіт
Розчинність у воді			
Здатність до плавлення			
Температура плавлення			
Крихкість			
Тип кристалічної ґратки			
Структурні частинки у вузлах ґратки			
Хімічний зв'язок			

Висновки

1. Зазначте тип кристалічних ґраток твердої речовини, що добре розчинна у воді й має високу температуру плавлення: А йонна Б атомна В молекулярна
2. Зазначте тип кристалічних ґраток речовини, якщо вона легкоплавка, має характерний запах, погано розчиняється у воді: А металічні Б атомні В молекулярні Г йонні
3. Яку з речовин слід сильніше нагріти, щоб перевести з твердого стану в рідкий: А лід; Б кухонну сіль; В йод? Поясніть чому.

**Установіть послідовність залежності
фізичних властивостей речовини.**

1

2

3

4

*Фізичні
властивос
ті*

*Будова
атома*

*Тип
хімічного
зв'язку*

*Тип
кристалічн
ої ґратки*