

Навчальне дослідження № 8

Тема. Дослідження електропровідності речовин і розчинів.

Мета: дослідити здатність різних хімічних сполук проводити електричний струм у різних агрегатних станах.

Обладнання: прилад для визначення електропровідності, нагрівний прилад, хімічні склянки, порцелянові тиглі, кристалізатор, шпатель, скляні палички.

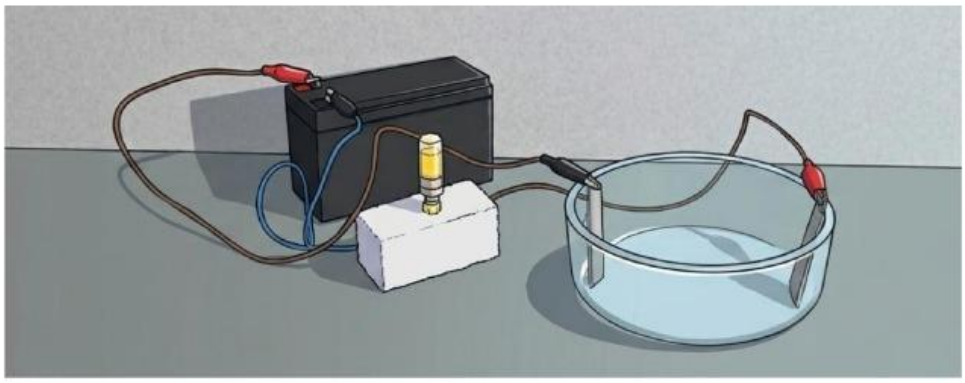
Речовини (друкуємо хімічні формули):

назва	формула	назва	формула
дистильована вода		натрій хлорид	
водопровідна вода		натрій гідроксид	
хлоридна кислота		натрій нітрат	
оцтова кислота		цукор	

Дидактичні матеріали: відео

Хід роботи.

1. Перегляньте відео-матеріал.
2. Підпишіть зображення:



1 -	4 -
2 -	5 -
3 -	6 -

LIVEWORKSHEETS

3. Зафіксуйте спостереження у таблиці:

№	назва речовини	хімічна формула (друкуємо)	електропровідність (так чи ні)
1	**дистильована вода**		
2	**водопровідна вода**		
3	**хлоридна кислота**		
4	**оцтова кислота**		
5	**натрій хлорид:** • кристалічна речовина		
	• розчин		
6	**натрій гідроксид:** • кристалічна речовина		
	• розчин		
7	**натрій нітрат:** • кристалічна речовина		
	• розчин		
	• розплав		
8	**цукор:** • кристалічна речовина		
	• розчин		
	• розплав		

Висновок.

1. Чи змінюється електропровідність речовин при зміні агрегатного стану? (так/ні)_____
2. Яка сполука не проявляє електропровідність за будь-якого стану? (друк хімічної формули) _____

LIVEWORKSHEETS