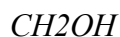


## РОБОЧИЙ ЛИСТ «ГЛІЦЕРИН»

1. Похідні насичених вуглеводнів, у молекулах яких два або більше атомів Гідрогену заміщені гідроксильними групами називаються БАГАТОАТОМНИМИ СПИРТАМИ.

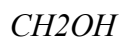
2. Спирти, що містять у своєму складі три групи –ОН - трьохатомними або гліцеридами. Найпростішим представником трьохатомних спиртів являється ГЛІЦЕРИН.



/ За систематичною номенклатурою - 1,2,3-пропантріол.



/

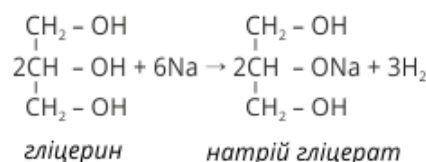


### 3.1. Фізичні властивості

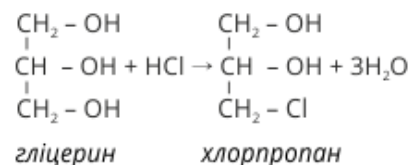
Гліцерин – це густа безбарвна сироподібна рідина, солодкувата на смак, важча за воду, яка змішується з водою в будь-яких співвідношеннях, гігроскопічна, не отруйна. Розчиняється у спирті.

### 3.2 Хімічні властивості гліцерину

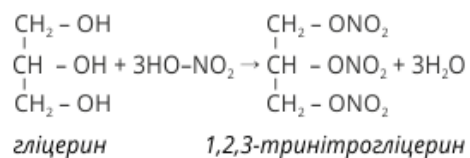
1. При взаємодії з лужними металами утворюються гліцерати й виділяється водень.



2. Гліцерин взаємодіє з галогеноводнями . Заміщення однієї гідроксильної групи проходить легше, другої – більш складніше, а третя гідроксильна група, як правило, не заміщується:



3. Гліцерин взаємодіє з мінеральними кислотами. При взаємодії з нітратною кислотою утворюється нітрогліцерин:



4. Гліцерин можна відрізнити від інших речовин за допомогою якісної реакції.

Якісною реакцією на гліцерин є взаємодія його зі свіжоосадженим купрум (II) гідроксидом. Якщо цю суміш збовтати, то блакитний осад  $Cu(OH)_2$  розчиняється й утворюється розчин яскраво-синього кольору купрум (II) гліцерат.

## ОБОВ'ЯЗКОВІ НАВЧАЛЬНІ ОДИНИЦІ

1. Багатоатомні спирти містять дві або більше гідроксильні групи сполучені з вуглеводневим радикалом.
2. Гліцерин взаємодіє з активними металами з утворенням гліцератів, з галогеноводнями, з нітратною кислотою утворює нітрогліцерин.
3. Якісною реакцією на гліцерин є утворення яскраво-синього розчину купрум (II) гліцерату.