**Завдання для самоконтролю.**

1. Яку масу глюкози можна відновити воднем, який добули при взаємодії цинку масою 13 г з розчином хлоридної кислоти масою 122 г і масовою часткою кислоти 15%
2. Написати рівняння реакції за схемою перетворень, вкажіть умови їх проведення:

Сахароза → глюкоза→карбон (lV) оксид →крохмаль →глюкоза→глюконова кислота.

 ↓

 Етиловий спирт → етилен →поліетилен

1. Складіть структурні формули не менше чотирьох ізомерів амінопентанової кислоти. Назвіть речовини.
2. На які групи поділяються волокна? Наведіть приклади.
3. За допомогою якісних реакцій розпізнайти розчини сахарози і глюкози? Складіть план досліду, напишіть відповідні рівняння реакції.