**Бучацький колегіум ім. Св. Йосафата | ХІМІЯ**

**8 клас**

1. Основи. Визначення, їх склад, назви, класифікація. Фізичні та хімічні властивості основ. Використання основ. (§27, Впр 5, 7, 8-11 с. 107).
2. Солі. Визначення, їх склад, назви. Класифікація солей. Фізичні властивості солей. Поширення солей у природі, їх практичне значення. (§31, 32 Впр. 3-7 с. 122)

**9 клас**

1. Етанова (оцтова) кислота, її молекулярна і структурна формули, фізичні властивості. Хімічні властивості етанової кислоти: електролітична дисоціація, дія на індикатори, взаємодія з металами, лугами, солями. Застосування етанової кислоти. (§27, виконати завдання після параграфа. с. 224-225).
2. Вищі карбонові кислоти: стеаринова, пальмітинова, олеїнова. Мило, його склад, мийна дія. (§28, 29)

**10 клас**

1. Жири як представники естерів. Класифікація жирів, їхні хімічні властивості. (§22, Впр. 164-167)
2. Вуглеводи. Класифікація вуглеводів, їх утворення й поширення у природі. Глюкоза: молекулярна формула та її відкрита форма. Хімічні властивості глюкози. (§23 Впр.171-175. с. 141).
3. Сахароза, крохмаль і целюлоза: молекулярні формули, гідроліз. Крохмаль і целюлоза – природні полімери. Молекулярні формули, фізичні властивості, поширення і утворення в природі. (§24, 25).
4. Якісні реакції на глюкозу і крохмаль. Застосування вуглеводів, їхня біологічна роль. (§23. с. 140, §24 с. 144, §25 с. 148, с. 150)

**11 клас**

1. Основи. Властивості, застосування гідроксидів Натрію. (Лужні елементи). Властивості, застосування гідроксидів Кальцію. (Кальцій і Магній). (§26 впр. 209, 210. с.162).
2. Солі, їх поширення в природі. Середні та кислі солі. (§27. Впр. 218, 221-225. с. 170-171)
3. Поняття про жорсткість води та способи її усунення. (Кальцій і магній). (§28)
4. Алюміній: фізичні і хімічні властивості. (§24. Впр.187 (а,б)с.148)
5. Ферум. Залізо. Фізичні і хімічні властивості. (§25. Впр.195, 197 с. 156-157.)