

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.)