**8 – А, 8 – Б. ХІМІЯ.**

**Тема:** Фізичні властивості основ.

Хімічні властивості лугів: дія на індикатори, взаємодія з кислотами, кислотними оксидами, солями. Заходи безпеки під час роботи з лугами.

Хімічні властивості нерозчинних основ: взаємодія з кислотами і розкладання внаслідок нагрівання.

*!!!Номенклатуру і фізичні властивості основ можна повторити по §31 підручника.*

Ви вже знаєте, що за розчинністю у воді всі основи поділяють на **розчинні (луги)** і **нерозчинні** у воді основи. Зараз покроково розглянемо їх хімічні властивості. *Основний матеріал висвітлено в §38 підручника.*

**Луги**

1. Дія лугів на індикатори.
2. Взаємодія лугів з кислотними оксидами.
3. Взаємодія з розчинами кислот (**реакція нейтралізації**).
4. Взаємодія з розчинами солей: **в даному випадку реакція проходить, коли утворена речовина випадає в осад, або виділяється газ,** *чи утворюється малодисоційована сполука, наприклад, вода***).**

*!!! За зразком до рівнянь реакції в підручнику, складіть свої рівняння, котрі ілюструють хімічні властивості лугів.*

**Нерозчинні основи**

1. Розкладання під час нагрівання.
2. Взаємодія нерозчинних основ з кислотами.

**Отже:** Луги в хімічному відношенні активніші за нерозчинні у воді основи. Вони діють на індикатори, реагують з кислотами та солями в розчинах. Для нерозчинних основ характерним є розклад при нагріванні і взаємодія з кислотами.

**Домашнє завдання:** 1. Опрацювати **§38** підручника.

2. **На окремому аркуші чи в окремому зошиті виконати письмово завдання:** №136, 137, 138. №139 на 12 балів☺

3. Для перевірки опрацьованого виконати інтернет-тест

**за посиланням**: join.naurok.ua

Для цього слід в пошуку ввести посилання, а тоді **код доступу 917831**

Бажаю успіху та міцного здоров’я!