**8 – А, 8 – Б. ХІМІЯ.**

**Тема:** Хімічні властивості амфотерних гідроксидів: взаємодія з кислотами, лугами (в розчині, при сплавлянні).

Розв’язування розрахункових задач за хімічними рівняннями.

*!!! Давайте пригадаємо:*

Всі **оксиди** ми поділяємо на *оксиди металів* та *оксиди неметалів;* на **кислотні** оксиди та **основні** оксиди.

Ми пам’ятаємо, що **кислотні** оксиди *взаємодіють з основними оксидами та основами*, а **основні** оксиди – *з кислотними оксидами та кислотами*. *(зразки рівнянь реакції записані у ваших зошитах, перегляньте їх!!!)*

Та серед оксидів є такі, котрі не відносяться за властивостями ні до кислотних оксидів, ні до основних оксидів. Вони отримали назву **амфотерні оксиди**, бо проявляють властивості як основних, так і кислотних оксидів. Наприклад:

* Берилій оксид (BeO).
* Цинк оксид (ZnO).
* Алюміній оксид (Al2O3).
* Плюмбум (II) оксид (PbO).
* Хром (III) оксид (Cr2O3) та ін.

*!!! Прочитайте с. 204 підручника!!!*

Амфотерні гідроксиди

*У підручнику на с. 205-206 властивості амфотерних гідроксидів розглядають на прикладі цинк гідроксиду* (Zn(OH)2): дослід 1, 2, 3. Уважно ознайомтесь з ними.

Гідрат амфотерного оксиду – це амфотерний гідроксид:

BeO – Be(OH)2

ZnO – Zn(OH)2

*!!! Складіть формули інших амфотерних гідроксидів за зразком для* Al2O3, PbO та Cr2O3.

**Домашнє завдання:** 1. Опрацювати **§39** підручника.

2. Усно виконати №142, 143, 144, 145 (с. 208 підручника).

3. **На окремому аркуші чи в окремому зошиті виконати письмово завдання:** №140, 141, написати формули *інших амфотерних гідроксидів за зразком для* Al2O3, PbO та Cr2O3. №146 **на 12 балів**☺

4. Для перевірки опрацьованого виконати інтернет-тест

**за посиланням**: join.naurok.ua, **код доступу 372130**

**Або відразу заходимо сюди ☺** <https://naurok.com.ua/test/join?gamecode=372130> Бажаю здоров’я!