**Тема уроку. Виконання вправ.**

**Мета**: закріпити вміння складати хімічні рівняння.

**Вчимося складати хімічні рівняння!**

**Приклад. Скласти хімічне рівняння реакції взаємодії алюмінію з киснем, внаслідок якої утворюється алюміній оксид: Al2O3**

а) Схема реакції: Al + O2 → Al2O3

б) Зрівнюємо число атомів Оксигену до шести (6—НСК кількості Оксигену до і після реакції О2 → О3 ): Al + 3O2 → 2Al2O3

в) Зрівнюємо число атомів Алюмінію до чотирьох: 4Al +3O2 =2Al2O3

**Завдання.**

**Повторити §24.**

**Скласти рівняння реакцій за поданими схемами:**

1. Al + S → Al2 S3

1. HgО → Hg + O2

3) CH4 → C + H2

1. Zn + O2 → ZnO

1. Si + O2 → SiO2
2. Li + O2 → Li2 O

7) P + S → P2S3