Тема уроку. Класифікація хімічних реакцій .Реакції сполучення, розкладу, заміщення, обміну.

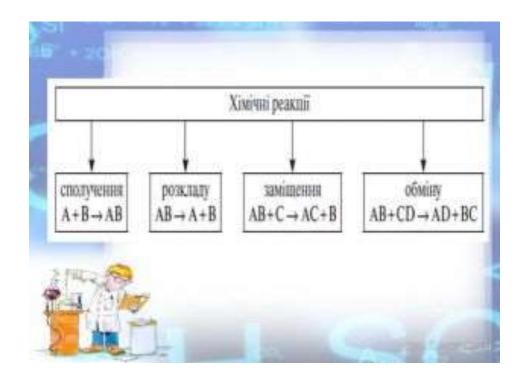
Мета: - знати визначення основних типів хімічних реакцій;

- наводити приклади основних типів хімічних реакцій;
- відрізняти реакції сполучення, розкладу, заміщення, обміну;
- складати самостійно рівняння реакцій сполучення, заміщення, обміну, розкладу.

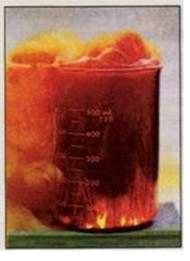
Пригадайте! За якими ознаками класифікують хімічні реакції?







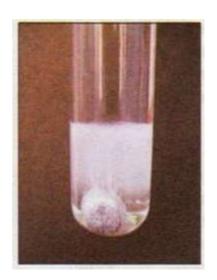
1. Реакція алюмінію з бромом

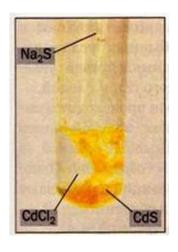


2. Розклад меркурій (II) оксиду



3. Реакція алюмінію з водним розчином хлоридної кислоти.





4. Осадження кадмій сульфіду.

Складіть рівняння до малюнків. Вкажіть тип реакції.

Завдання:

- 1. Прочитайте уважно параграф 21 на сторінці 128.
- 2. Знайдіть відповідність:

Рівняння реакції

1)
$$2NH_3+3Mg = Mg_3N_2+3H_2$$

2)
$$HPO_3 + H_2O = H_3PO_4$$

3)
$$4Na_2SO_3 = 3Na_2SO_4 + Na_2S$$

4)
$$2KOH + MgI_2 = Mg(OH)_2 + 2KI$$

Тип реакції

- А) реакція обміну;
- Б) реакція розкладу;
- В) реакція заміщення;
- Г) реакція сполучення.