

"Просто знати - це не все. Знання потрібно використовувати"

Й. Гете

Закріпи свої знання

Приклади розв'язання дивіться у попередніх уроках

1. Запишіть реакції утворення складних речовин з двох простих:

Калій і сірка

Барій і карбон

Алюміній і хлор

Силіцієм і кисень

Фосфор (V) і сірка

Літій і нітроген (III)

2. Складіть реакції горіння речовин:

Манган (III), ванадій (V), станум (IV), гідроген, магній, молібден(VI).

- 3. Задача.** Розрахуйте масу кисню, який утворився під час розкладання 20г гідроген пероксиду, якщо утворилось 10,6 г води.
(Реакцію розкладання дивиться в уроці № 3)



- 4. Задача.** Розрахуйте масу кисню, який утворився під час розкладання 50г бертолетової солі, якщо утворилось 30,4 г калій хлориду. (Реакцію розкладання дивиться в уроці № 3)



- 5. Задача.** Яка маса кисню знадобиться для згоряння 100 г фосфору, якщо утворилось 229 г фосфор (V) оксиду?

