

## A. HƯỚNG DẪN TỰ HỌC

- HS đọc SGK BÀI 16 PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC TIẾT 2 trang 56-57
- Xem lại kiến thức bài cũ bài 16 tiết 1 phương trình hóa học trang 55-56

## B. NỘI DUNG GHI BÀI

### PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC TIẾT 2

#### I/ Ý NGHĨA CỦA PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

Nhắc lại các bước lập phương trình hóa học:

- Bước 1: Viết sơ đồ phản ứng, gồm CTHH của các chất phản ứng và sản phẩm.
- Bước 2: Cân bằng số nguyên tử mỗi nguyên tố: Tìm hệ số thích hợp đặt trước các CTHH.
- Bước 3: Viết phương trình hóa học.

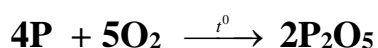
Ví dụ :  $P + O_2 \rightarrow P_2O_5$

B1:  $P + O_2 \rightarrow P_2O_5$

B2:  $4P + 5O_2 \rightarrow 2P_2O_5$

**B3:  $4P + 5O_2 \xrightarrow{t^0} 2P_2O_5$**

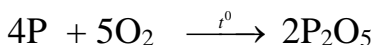
Từ phương trình hóa học :



**Tỉ lệ 4 : 5 : 2**

Cho ta biết những gì về mối quan hệ giữa các chất tham gia và chất tạo thành trong phản ứng ???

>> Từ phương trình hóa học



Cho biết có **4 nguyên tử P** tác dụng với **5 phân tử O<sub>2</sub>** tạo thành **2 phân tử P<sub>2</sub>O<sub>5</sub>**

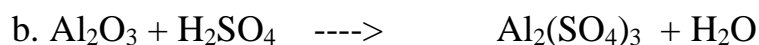
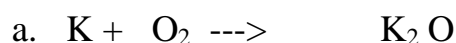
Vậy theo em phương trình hóa học cho ta biết điều gì ?

### KẾT LUẬN

PTHH cho biết: Tỉ lệ số về số nguyên tử, số phân tử giữa các chất trong phản ứng. Tỉ lệ này đúng bằng tỉ lệ hệ số của mỗi chất trong phương trình.

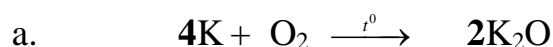
### II/ VẬN DỤNG

**Bài tập 1:** Cho sơ đồ của các phản ứng hóa học sau:



Lập PTHH và cho biết tỉ lệ số nguyên tử, số phân tử của các chất trong mỗi phản ứng ?

### HƯỚNG DẪN

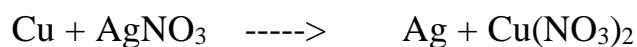


Tỉ lệ 4 : 1 : 2



Tỉ lệ 1 : 3 : 1 : 3

**Bài tập 2:** Cho sơ đồ của phản ứng hóa học sau:



a. Lập phương trình hóa học của phản ứng.

b. Cho biết tỉ lệ các cặp chất sau trong phản ứng:

- Số nguyên tử Cu : Số phân tử  $Cu(NO_3)_2$  = ?

- Số phân tử  $AgNO_3$  : Số phân tử  $Cu(NO_3)_2$  = ?

- Số phân tử  $AgNO_3$  : số nguyên tử Ag = ?

### Hướng dẫn

a. Phương trình hóa học



Tỉ lệ 1 : 2 : 1 : 2

b. Tỉ lệ của các cặp chất trong phản ứng:

- Số nguyên tử Cu : Số phân tử  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 = 1 : 1$
- Số phân tử  $\text{AgNO}_3$  : Số phân tử  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 = 2 : 1$
- Số phân tử  $\text{AgNO}_3$  : số nguyên tử Ag = 2 : 2

**Bài tập 3:** Cho kim loại magnesium (Mg) tác dụng với Chlohidric acid (HCl) tạo ra Magnesium chloride ( $\text{MgCl}_2$ ) và khí hydrogenn ( $\text{H}_2$ )

a. Lập PTHH của phản ứng trên ?

b. Cho biết tỉ lệ số nguyên tử Mg lần lượt với số phân tử của 3 chất khác trong phản ứng ?

hướng dẫn



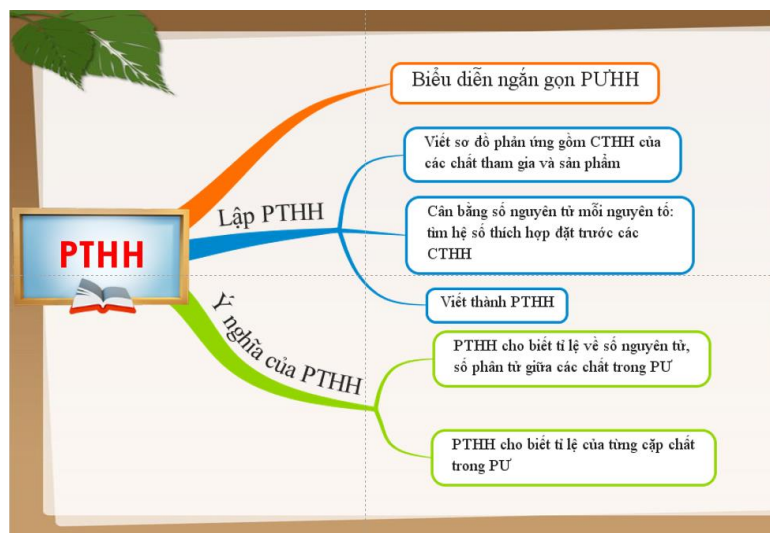
Tỉ lệ 1: 2 : 1 : 1

b. Tỉ lệ số nguyên tử Mg lần lượt với số phân tử của 3 chất khác trong phản ứng:

- Số nguyên tử Mg : số phân tử HCl = 1 : 2
- Số nguyên tử Mg : số phân tử  $\text{MgCl}_2 = 1 : 1$
- Số nguyên tử Mg: số phân tử  $\text{H}_2 = 1 : 1$

## C.HƯỚNG DẪN VỀ NHÀ

Củng cố:



Dặn dò:

- Hoàn chỉnh bài tập 2, 3, 4, 5, 6, 7 sgk / 57, 58
- Hướng dẫn bài tập 7 sgk / 58
- Chuẩn bị bài luyện tập 3:
- Ôn lại bài sự biến đổi chất
- Phản ứng hóa học
- Định luật bảo toàn khối lượng
- Các bước lập PTHH, ý nghĩa của PTHH