

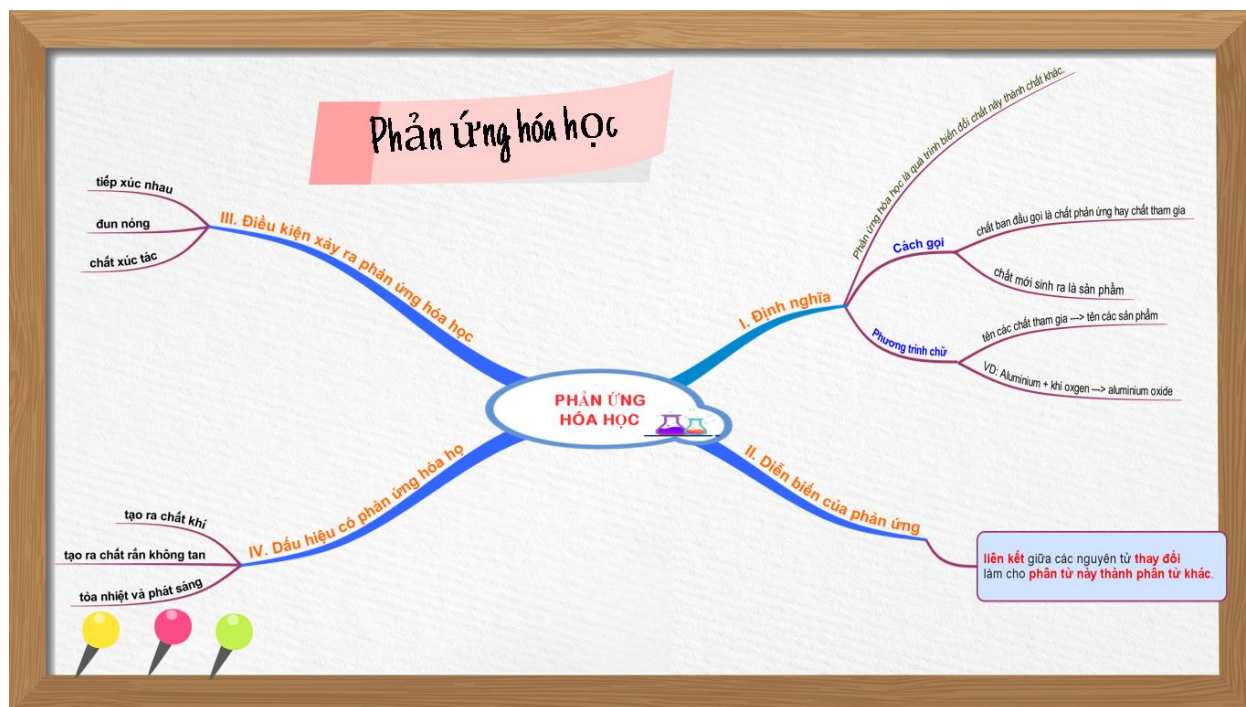
## TIẾT TC TUẦN 10: LUYỆN TẬP PHẢN ỨNG HÓA HỌC.

### I. HƯỚNG DẪN TỰ HỌC

- HS coi lại bài Hiện tượng vật lí, hiện tượng hóa học.
- Hiện tượng vật lí: sự biến đổi không sinh ra chất mới.
- Hiện tượng hóa học: sự biến đổi có sinh ra chất mới.
- Hiện tượng hóa học  $\Leftrightarrow$  có phản ứng hóa học xảy ra.

### II. NỘI DUNG BÀI HỌC

#### A. LÝ THUYẾT



- 1) Định nghĩa phản ứng hóa học: PƯ HH là quá trình biến đổi chất này sang chất khác.
- 2) Chất A + chất B  $\rightarrow$  chất C + chất D  
Chất A và chất B: chất tham gia phản ứng.  
Chất C và chất D: sản phẩm tạo thành.
- 3) Điều kiện xảy ra phản ứng:
  - + các chất tham gia tiếp xúc nhau,
  - + một số phản ứng cần đun nóng
  - + một số phản ứng cần xúc tác.
- 4) Dấu hiệu nhận biết PƯ HH có xảy ra:
  - + sinh ra chất mới (có thể là kết tủa, khí)
  - + có tỏa nhiệt hoặc phát sáng.

## B. BÀI TẬP:

**Bài tập 1:** Ghi lại PT chữ, dấu hiệu xảy ra phản ứng của hiện tượng mô tả sau đây:  
Sắt cháy trong khí oxygen không có ngọn lửa, không khói nhưng sáng chói, tạo ra các hạt nhỏ nóng chảy màu nâu là iron (II, III) oxide.

Trả lời:

Phương trình chữ: Sắt + khí oxygen → iron (II, III) oxide

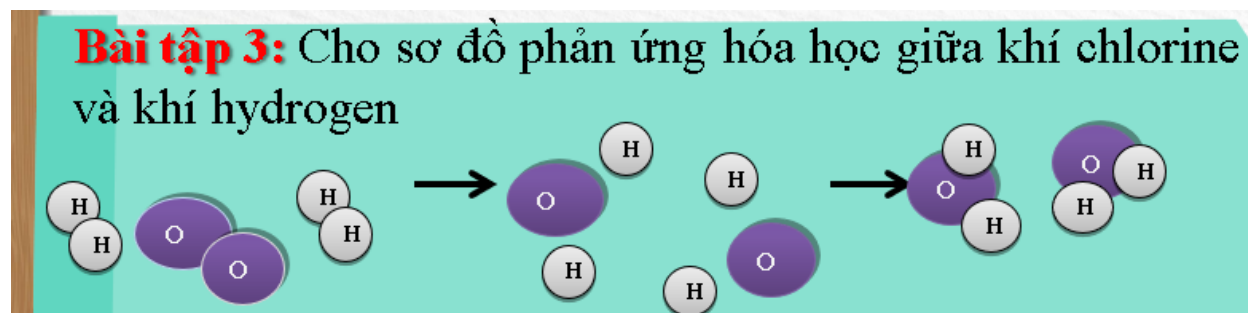
Dấu hiệu phản ứng: sáng chói, tạo ra các hạt nhỏ nóng chảy màu nâu.

**Bài tập 2:** Ghi lại PT chữ, dấu hiệu xảy ra phản ứng của hiện tượng mô tả sau đây:  
Đốt cháy khí hydrogen trong khí oxygen ta thu được nước.

Trả lời:

Phương trình chữ: Khí hydrogen + khí oxygen → nước

Dấu hiệu phản ứng: Khí hydrogen cháy.



Em hãy cho biết:

- Tên chất tham gia và sản phẩm.
- Liên kết giữa các nguyên tử thay đổi như thế nào?  
Phân tử nào biến đổi, phân tử mới nào được tạo ra?
- Số nguyên tử của mỗi nguyên tố trước và sau phản ứng có thay đổi không ?

**Giải**

- Tên chất tham gia: H<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>; sản phẩm: H<sub>2</sub>O.
- Liên kết giữa các nguyên tử thay đổi.  
Phân tử bị biến đổi: H<sub>2</sub>, O<sub>2</sub>.  
Phân tử mới được tạo ra: H<sub>2</sub>O
- Số nguyên tử của mỗi nguyên tố trước và sau phản ứng **không đổi**.

## III. BÀI TẬP

**Ghi lại PT chữ, dấu hiệu xảy ra phản ứng của các hiện tượng mô tả sau:**

- Cho viên kẽm (zinc) vào ống nghiệm đựng dung dịch hydrochloric acid thấy sủi bọt khí hydrogen và sinh ra muối zinc chloride.

b) Khi cho một mẫu vôi sống (có tên là calcium oxide) vào nước, thấy nước nóng lên, thậm chí có thể sôi lên sùng sục, mẫu vôi sống tan ra. Biết sản phẩm sinh ra tên là calcium hydroxide.

DẶN DÒ:

- Làm bài tập tự luyện vào vở.
- Xem trước bài: Định luật bảo toàn khối lượng.