

A. HƯỚNG DẪN TỰ HỌC

- HS đọc SGK bài 13 trang 48 (Phản ứng hóa học)
- Xem lại kiến thức bài cũ bài 13 tiết 1 phản ứng hóa học

B. NỘI DUNG GHI BÀI : PHẢN ỨNG HÓA HỌC (TIẾT 2)

III/ KHI NÀO PHẢN ỨNG HÓA HỌC XẢY RA

1. Thí nghiệm bột sắt tác dụng với sulfur

-Trường hợp 1: khi chưa tiếp xúc với nhau , chưa đun nóng thì không xảy ra phản ứng hóa học

-Trường hợp 2: khi đun nóng mạnh thì phản ứng xảy ra tạo thành chất rắn màu xám, không bị nam châm hút), xảy ra phương trình chữ

Iron+ Sulfur $\rightarrow$ iron (II) sulfide

Như vậy:

Qua trường hợp 2 ta thấy được để phản ứng hóa học xảy ra ta cần đun nóng, cho tiếp xúc với nhau

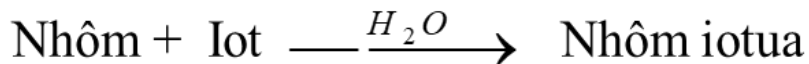
2. Thí nghiệm bột iốt tác dụng với bột nhôm

1. Bột nhôm tiếp xúc với bột Iot (**Iodine**)

2. Có nước khơi mào, kích thích phản ứng xảy ra nhanh hơn

Nước đóng vai trò là **chất xúc tác** trong phản ứng của nhôm (aluminum) với iot (iodine)

Phương trình chữ của phản ứng



KẾT LUẬN

Phản ứng hóa học xảy ra khi:

1. Các chất phản ứng phải tiếp xúc với nhau
2. Cần đun nóng đến một nhiệt độ nào đó tùy mỗi phản ứng cụ thể
3. Có trường hợp cần chất xúc tác

IV.LÀM THẾ NÀO ĐỂ NHẬN BIẾT CÓ PHẢN ỨNG HÓA HỌC XẢY RA?

Thí nghiệm 1: Cho vài giọt dung dịch Copper(II) sulfate vào dung dịch Sodium hydroxide

- Hiện tượng : xuất hiện kết tủa màu xanh (xuất hiện chất mới tạo thành)

Thí nghiệm 2: Sodium tác dụng với nước (tính chất của Sodium)

-Hiện tượng: phản ứng toả nhiều nhiệt, xuất hiện khí thoát ra, dung dịch tạo thành làm cho phenolphtalein chuyển sang màu hồng.

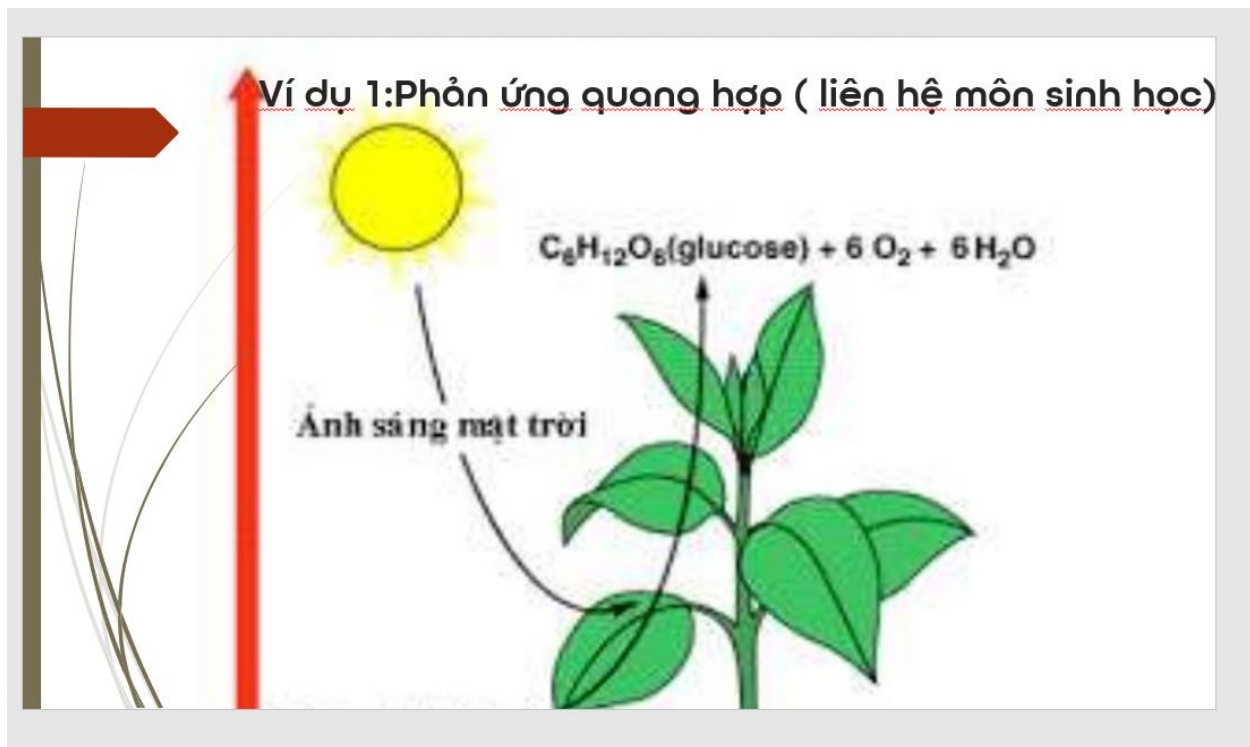
Qua các thí nghiệm rút ra kết luận làm thế nào để nhận biết có phản ứng hóa học xảy ra?

KẾT LUẬN

Dấu hiệu nhận biết phản ứng xảy ra:

1. Có chất mới xuất hiện
2. Sự tỏa nhiệt và phát sáng

MỞ RỘNG THÊM:LIÊN HỆ THỰC TẾ TÌM HIỂU CÁC PHẢN ỨNG XẢY RA TRONG CUỘC SỐNG



VÍ DỤ 2: SỰ GỈ CỦA KIM LOẠI

VÍ DỤ 2: SỰ GỈ CỦA KIM LOẠI



Ví dụ 3: đốt cháy cây nến(SỰ CHÁY)

Ví dụ 3: đốt cháy cây nến(SỰ CHÁY)



C.LUYỆN TẬP

BÀI TẬP CÙNG CỐ

with Snip & Sketch (or try the shortcut
Windows logo key + Shift + S).

Try Snip & Sketch

Bài 1 : Dấu hiệu nào sau đây giúp ta khẳng định có phản ứng hóa học xảy ra ?

- A** Có chất kết tủa (chất rắn không tan)
- B** Có chất khí sinh ra (sủi bọt khí)
- C** Sự thay đổi về màu sắc, có tỏa nhiệt và phát sáng
- D** Một trong số các dấu hiệu trên

Bài 2 : Khi nào có phản ứng hóa học xảy ra ?

- A** Khi các chất tham gia phản ứng tiếp xúc với nhau
- B** Cung cấp đủ nhiệt độ thích hợp cho chất phản ứng
- C** Khi có mặt chất xúc tác
- D** Cả A,B,C đều đúng

BÀI TẬP CÙNG CỖ

► Viết phương trình chữ của các phản ứng hóa học sau :

a) Thả một miếng kẽm (Zinc) vào dd axit clohidric (hydrochloric acid), thấy có khí hiđro (khí hydrogen) bay ra và trong dd có muối kẽm clorua. (Zinc chloride)

Zinc + hydrochloric acid $\longrightarrow$ Zinc chloride + Khí Hydrogen

b) Rượu loãng bị lên men trong không khí tạo thành giấm ăn và hơi nước

Rượu + khí oxygen $\xrightarrow{t^0}$ giấm ăn + nước

c) Khí methane cháy tạo thành khí carbon dioxide và nước

Khí methane + khí oxygen $\xrightarrow{t^0}$ khí carbon dioxide + nước

D.HƯỚNG DẪN VỀ NHÀ

- Học bài và làm bài tập SGK TRANG 51 BÀI TẬP 5,6.

- Xem trước BÀI THỰC HÀNH SỐ 3 SGK TRANG 52.