

HƯỚNG DẪN HỌC HÓA 9 TUẦN 15

Bài23 . THỰC HÀNH TÍNH CHẤT HÓA HỌC ALUMINIUM Al , IRON Fe

I Dung cụ và hóa chất

- Dụng cụ: Đèn cồn, giá sắt, kẹp gỗ, ống nghiệm, giá ống nghiệm, nam châm.
- Hóa chất: Bột aluminium, bột iron, bột sulfur, dd NaOH

II. Xem video thực hành và ghi nhận lại kết quả

Thí nghiệm 1: Tác dụng của Al với O₂

Lấy 1 ít bột Al mịn vào tờ bìa, khum tờ bìa chứa bột Al, rắc bột Al trên ngọn lửa đèn cồn

HT

NX.....

PTHH.....

Thí nghiệm 2: Tác dụng của iron với sulfur:

- Lấy một thìa nhỏ hỗn hợp bột Fe và bột S (Theo tỷ lệ 7 : 4 về khối lượng)
- Đun nóng trên ngọn lửa đèn cồn

HTquan sát được :.....

NX.....

PTHH.....

Thí nghiệm 3: Nhận biết kim loại Al và Fe đựng trong 2 lọ không dán nhãn:

- Lấy mỗi kim loại một ít làm thuốc thử cho vào 2 ống nghiệm.
- Nhỏ vào 2 ống nghiệm 2-3 ml dd NaOH.

Kết quả

.....

DẶN DÒ .ôn tập lại chương kim loại . Soan bài TÍNH CHẤT CỦA PHI KIM

[illegible]

Chương 3 PHI KIM

SƠ LƯỢC VỀ BẢNG TUẦN HOÀN CÁC NGUYÊN TỐ HÓA HỌC

Bài 25. TÍNH CHẤT CỦA PHI KIM

I. Phi kim có những tính chất vật lí nào?

- Phi kim có thể tồn tại ở 3 trạng thái:
- + Thể rắn: I_2 , S, C,...
- + Thể lỏng: Br_2
- + Thể khí: O_2 , N_2 , Cl_2 ,...

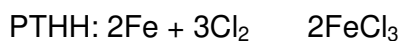
II. Tính chất hóa học

1. Tác dụng với kim loại.

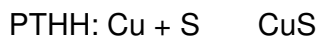
- Nhiều phi kim tác dụng với kim loại tạo thành muối

Ví dụ:

+ Sắt cháy trong khí clo xuất hiện chất rắn màu nâu đỏ



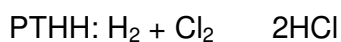
+ Đồng tác dụng với lưu huỳnh tạo hợp chất màu đen:



2. Tác dụng với hiđro

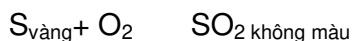
- Oxi tác dụng với khí hiđro tạo thành nước: $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$

- Hiđro cháy trong khí clo (màu vàng lục) tạo thành khí không màu làm giấy quỳ tím ẩm chuyển đỏ



3. Tác dụng với oxi

- Nhiều phi kim tác dụng với oxi tạo thành oxit axit



4. Mức độ hoạt động của phi kim

- Mức độ hoạt động hóa học mạnh hay yếu của phi kim được xét căn cứ vào khả năng và mức độ phản ứng của phi kim đó với kim loại và hiđro.

Ví dụ:

+ F, Cl, O là những phi kim mạnh

+ S, P, C, Si là những phi kim yếu

BÀI TẬP CŨNG CỐ BÀI

Bài 1 trang 76 sgk

Câu đúng là(.....)

Bài 2 trang 76 sgk

.....
.....
.....

.....
.....

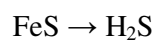
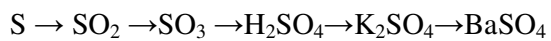
*Oxide tạo thành là OA :tương ứng với acid

.....tương ứng với acid.....

*Oxide tạo thành là OB :tương ứng với base.....

.....tương ứng với base.....

BT. Thực hiện dãy chuyển hóa sau:



.....
.....
.....
.....
.....
.....
.....