

# SẮT VÀ HỢP CHẤT CỦA SẮT

Mai Trúc 0982229208

## Câu 1: Điền nội dung còn thiếu vào chỗ trống

- Sắt thuộc loại nguyên tố ..... ở nhóm..... chu kì ..... Trong hợp chất, Fe có số oxi hóa là .....
- Trong tự nhiên sắt tồn tại trong các quặng: ..... $[Fe_2O_3]$ ..... $[Fe_2O_3.nH_2O]$ ,  
..... $[Fe_3O_4]$  là quặng ....., ..... $[FeCO_3]$ ..... $[FeS_2]$ .
- Hợp chất sắt (II) có tính ..... và tính ..... trong đó tính chất đặc trưng là tính .....
- Hợp chất sắt (III) chỉ có tính ..... vì số oxi hóa của Fe trong trường hợp này là .....
- $FeO$  là chất rắn, màu..... không có trong tự nhiên.  $Fe_2O_3$  là chất ....., màu .....  
 $Fe(OH)_2$  là chất rắn, màu .....  $Fe(OH)_3$  là chất ....., màu ....., không tan trong nước.

## Câu 2: Nối tính chất phù hợp với hợp chất

Sắt II oxit

Sắt II hidroxit

Sắt III oxit

Sắt III hidroxit

Tính bazơ, bị phân hủy bởi nhiệt

Tính bazơ, tính oxi hóa

Tính bazơ, tính oxi hóa, tính khử

Tính bazơ, bị nhiệt phân hủy, tính khử

## Câu 3: Tick vào đáp án được chọn

1/ Cấu hình e thu gọn của  $Fe^{2+}$  là

- A.  $[Ne]3d^6$     B.  $[Ar]3d^44s^2$     C.  $[Ar]3d^5$     D.  $[Ar]3d^6$

2/ Cấu hình e thu gọn của  $Fe^{3+}$  là    A.  $[Ne]3d^6$     B.  $[Ar]3d^44s^2$     C.  $[Ar]3d^5$     D.  $[Ar]3d^6$

3/ Cho  $FeO$  phản ứng với dung dịch  $H_2SO_4$  loãng, dư, tạo ra muối nào sau đây?

- A.  $FeS$ .    B.  $FeSO_4$ .    C.  $Fe_2(SO_4)_3$ .    D.  $FeSO_3$ .

4/ Cho  $Fe(OH)_2$  phản ứng với dung dịch  $H_2SO_4$  loãng, dư, tạo ra muối nào sau đây?

- A.  $FeS$ .    B.  $FeSO_4$ .    C.  $Fe_2(SO_4)_3$ .    D.  $FeSO_3$ .

5/ Cho  $Fe(OH)_3$  phản ứng với dung dịch  $H_2SO_4$  loãng, dư, tạo ra muối nào sau đây?

- A.  $FeS$ .    B.  $FeSO_4$ .    C.  $Fe_2(SO_4)_3$ .    D.  $FeSO_3$ .

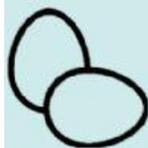
## Câu 4: Điền đáp án đúng

1/  $Fe + HCl$  tạo ..... và .....

2/  $Fe + H_2SO_4$  loãng tạo ..... và .....

3/  $Fe_2O_3 + H_2SO_4$  loãng tạo ..... và .....

4/  $Fe_2O_3 + HNO_3$  loãng tạo ..... và .....



# SẮT VÀ HỢP CHẤT CỦA SẮT

Mai Trúc 0982229208

- 5/  $\text{FeO} + \text{HNO}_3$  loãng tạo muối sắt ..... Trong phản ứng này,  $\text{FeO}$  thể hiện tính .....
- 6/  $\text{Fe}(\text{OH})_3 + \text{HNO}_3$  loãng tạo muối sắt ..... Trong phản ứng này,  $\text{Fe}(\text{OH})_3$  thể hiện tính .....
- 7/  $\text{FeO} + \text{CO}$  tạo ..... và ..... Trong phản ứng này,  $\text{FeO}$  thể hiện tính .....
- 8/  $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2$  tạo ..... và ..... Trong phản ứng này,  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  thể hiện tính .....
- 9/  $\text{FeCl}_2 + \text{Cl}_2$  tạo muối sắt ..... Trong phản ứng này,  $\text{FeCl}_2$  thể hiện tính .....
- 10/  $\text{Fe} + \text{S}$  tạo muối sắt .....

## Câu 5: Chọn đáp án đúng

- 1/ Hòa tan m gam Fe bằng dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng, dư thu được 2,24 lít khí  $\text{H}_2$  (ở đktc). Giá trị m bằng .....
- 2/ Hòa tan hoàn toàn 13,8 gam hỗn hợp X gồm Al, Fe vào dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  loãng, thu được 10,08 lít khí (đktc). Phần trăm về khối lượng của Al trong X là .....
- 3/ Cho 19,3 gam hỗn hợp Fe, Al tác dụng hết với dung dịch HCl thấy có 14,56 lít khí  $\text{H}_2$  thoát ra (đktc). Dung dịch thu được nếu đem cô cạn thì lượng muối khan thu được là .....