SẮT VÀ HỢP CHẤT CỦA SẮT

Mai Trúc 0982229208

Câu 1: Điền nội dung còn thiếu vào chỗ trống

1/ Sắt thuộc loại nguyên tố ..... ở nhóm.....chu kì ..... . Trong hợp chất, Fe có số oxi hóa là .....

2/ 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].

3/ Hợp chất sắt (II) có tính ..... và tính .....trong đó tính chất đặc trưng là tính .....

4/ Hợp chất sắt (III) chỉ có tính .....vì số oxi hóa của Fe trong trường hợp này là .....

5/ 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 hidroxxit	Sắt III oxit	Sắt III hidroxxit
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 gojcn của Fe^{2+} là

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

12 Cấu hình e thu gojcn 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 .....

LIVEWORKSHEETS

SẮT VÀ HỢP CHẤT CỦA SẮT

Mai Trúc 0982229208

5/ FeO + HNO_3 loãng tạo muối sắt ..... Trong phản ứng này, FeO thể hiện tính .....

6/ $Fe(OH)_3$ + HNO_3 loãng tạo muối sắt .....Trong phản ứng này, $Fe(OH_{)3}$ thể hiện tính .....

7/ FeO + CO tạo .... và .....Trong phản ứng này, FeO thể hiện tính .....

8/ Fe_2O_3 + H_2 tạo .... và ..... Trong phản ứng này, Fe_2O_3 thể hiện tính .....

9/ $FeCl_2$ + Cl_2 tạo muối sắt ..... Trong phản ứng này, $FeCl_2$ thể hiện tính .....

10/ Fe + S tạo muối sắt .....

Câu 5: Chọn đáp án đúng

1/ Hòa tan m gam Fe bằng dung dịch H_2SO_4 loãng, dư thu được 2,24 lít khí 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 H_2SO_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 H_2 thoát ra (đktc). Dung dịch thu được nếu đem cô cạn thì lượng muối khan thu được là .....

LIVEWORKSHEETS