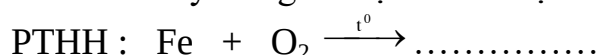


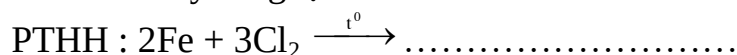
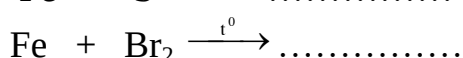
II. Tính chất hóa học

1. Tác dụng với phi kim

HT: Sắt cháy trong oxi tạo ra các hạt màu nâu đỏ là oxit sắt từ

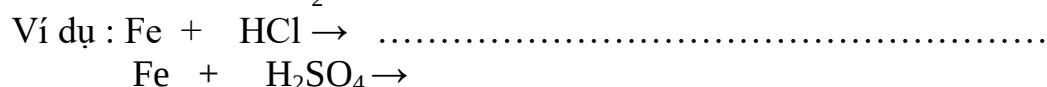


HT: Sắt cháy sáng tạo thành khói màu nâu đỏ.


$$\text{Fe} + \text{S} \xrightarrow{t^0} \dots\dots\dots$$


Vây Sắt tác dụng với nhiều phi kim tạo thành hoặc

Sắt phản ứng với một dung dịch axit (H_2SO_4 loãng và HCl ...) tạo thành muối sắt II và khí H_2



***Lưu ý .Sắt không tác dụng với H_2SO_4 đặc nguội, HNO_3 đặc nguội**

c.Tác dụng với dung dịch muối

Sắt phản ứng được với nhiều dung dịch muối của kim loại yếu hơn tạo ravà



* Sắt có tính chất hóa học của kim loại nói chung, là kim loại có nhiều hóa trị(II,III)

DẶN DÒ VỀ NHÀ Làm bài tập về nhà , học thuộc bài sắt . Soạn bài 20 .

[illegible]

Bài 20 -HỢP KIM SẮT : GANG ,THÉP

	Gang	Thép
Định nghĩa	Là hợp kim của sắt với cacbon và 1 số nguyên tố khác trong đó hàm lượng cacbon từ 2-5 %	Là hợp kim của sắt với cacbon và 1 số nguyên tố khác trong đó hàm lượng cacbon dưới 2 %
Tính chất	Giòn hơn sắt, không rèn không dát mỏng được	Đàn hồi, cứng, ít bị ăn mòn..
Ứng dụng	Gang trắng dùng để luyện thép Gang xám dùng để đúc bệ máy, ống dẫn nước...	Chế tạo chi tiết máy, vật dụng, dụng cụ lao động, vật liệu xd, chế tạo phương tiện giao thông.

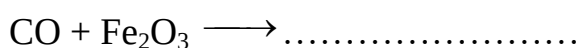
I. Hợp kim của sắt

II./ Sản xuất gang thép

1./ Sản xuất gang như thế nào ?

- Nguyên liệu : Quặng manhetit, hematit, than cốc, không khí giàu oxi, một số chất phụ gia như đá vôi
- Nguyên tắc sản xuất Dùng C để khử quặng sắt trong lò cao.
- Quá trình sản xuất : Nguyên liệu được đưa vào lò, than và quặng xen kẽ nhau. Không khí được đưa vào lò từ hai bên lò ở dưới lên.

Trong lò xảy ra các phản ứng : $C + O_2 \longrightarrow \dots\dots\dots CO_2 + C$
 $\longrightarrow \dots\dots\dots$



2. Sản xuất thép như thế nào ?

- Nguyên liệu : Gang, thép phế liệu, khí oxi....
- Nguyên tắc sản xuất : Oxi hóa một số kim loại, phi kim để loại ra khỏi gang phần lớn các nguyên tố C, Si, Mn.....
- Quá trình sản xuất: Thổi khí oxi vào lò luyện thép đã nung nóng chảy gang ở nhiệt độ cao, khí oxi oxi hóa sắt thành oxi sắt II, sau đó FeO oxi hóa các nguyên tố có trong gang.

PTHH : $FeO + C \longrightarrow \dots\dots\dots$

Sản phẩm thu được là thép.

DẶN DÒ VỀ NHÀ .Học bài ,LÀM BÀI TẬP VỀ NHÀ .Soạn bị bài 21