

## HỢP CHẤT SẮT (III)

### TÍNH CHẤT VẬT LÝ

### TÍNH CHẤT HOÁ HỌC

### ĐIỀU CHẾ/TRẠNG THÁI TỰ NHIÊN

#### 1. SẮT (III) OXÍT



- Trạng thái:

- Màu sắc:

- Tính tan:

- Là oxit , tác dụng với axit  $\rightarrow$  +  
PTHH:  
- Thể hiện tính oxi hoá: bị khử bởi hoặc ở  
điều kiện tạo thành Fe.  
PTHH:

- Cách điều chế:

- Trạng thái tự nhiên:

#### 2. SẮT (III) HIDROXIT



- Trạng thái:

- Màu sắc:

- Tính tan:

- Tác dụng với axit  $\rightarrow$  +  
+ Hiện tượng thí nghiệm:  $\text{Fe(OH)}_3$  tác dụng với  
HCl:  
+ PTHH:

- Cách điều chế:

#### 3. MUỐI SẮT (III)



- Trạng thái:

- Màu sắc:

- Tính tan:

- Các muối sắt (III) có tính oxi hoá, dễ bị  
bớt thành muối sắt (II)  
+ Hiện tượng thí nghiệm: Cu tác dụng với  $\text{FeCl}_3$ :  
+ PTHH:

- Cách điều chế: