

BÀI 17: DÃY HOẠT ĐỘNG HÓA HỌC CỦA KIM LOẠI

I. NHẮC LẠI KIẾN THỨC BÀI 16

Con hãy nêu các *tính chất hóa học của kim loại* bằng cách điền vào chỗ trống:

1. Kim loại + Phi kim $\rightarrow$ hoặc
2. Kim loại +hoặc $\rightarrow$ muối Clorua hoặc muối sunfat + khí.....
3. Kim loại mạnh đẩy.....ra khỏi dung dịch $\rightarrow$ muối mới và kim loại mới

II. CÁCH XÂY DỰNG DÃY HOẠT ĐỘNG HÓA HỌC CỦA KIM LOẠI

1. Thí nghiệm 1: Cho đinh sắt (Fe) vào dung dịch đồng sunfat(CuSO_4)

	-Hiện tượng:
	-PTHH minh họa:
	-Nhận xét:đẩyra khỏi dung dịch muối

Kết luận:(1)

(Gợi ý: Kim loại nào hoạt động mạnh hơn kim loại nào?)

2. Thí nghiệm 2: Cho mẫu đồng(Cu) vào dung dịch bạc nitrat(AgNO_3)

	-Hiện tượng:
	-PTHH minh họa:
	-Nhận xét:đẩyra khỏi dung dịch muối

Kết luận:(2)

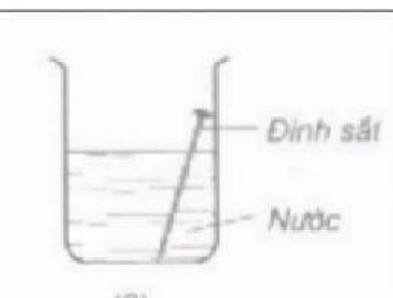
(Gợi ý: Kim loại nào hoạt động mạnh hơn kim loại nào?)

3. Thí nghiệm 3: Cho đinh sắt và lá đồng vào HCl

	
Cho đinh sắt vào dd HCl	Cho lá đồng vào dung dịch HCl
-Hiện tượng:	-Hiện tượng:
-PTHH minh họa:	
-Nhận xét:	-Nhận xét:

Kết luận:(3)

4. Thí nghiệm 4: Cho Na và Fe tác dụng với nước

	
Cho mẫu Na vào nước	Cho đinh sắt vào nước
-Hiện tượng:	-Hiện tượng:
-PTHH minh họa:	
-Nhận xét:	-Nhận xét:

Kết luận:(4)

Chốt : Từ kết luận (1)((2)(3)(4), con hãy viết :

Dãy hoạt động hóa học của một số kim loại :

.....

III. Ý NGHĨA CỦA DÃY HOẠT ĐỘNG HÓA HỌC CỦA KIM LOẠI

