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 ➔ ……hoặc ……
2. Kim loại + ……hoặc …… ➔ muối Clorua hoặc muối sunfat + khí……..
3. Kim loại mạnh đẩy……..ra khỏi dung dịch ➔ 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:……..đẩy ……ra khỏi dung dịch muối

Kết luận: …….(1)

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

2. Thí nghiệm 2: Cho mẩu đồng(Cu) vào dung dịch bạc nitorat($AgNO_3$)

	-Hiện tượng: -PTHH minh họa: -Nhận xét: ……..đẩy ……ra khỏi dung dịch muối ……..

Kết luận: …….(2)

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

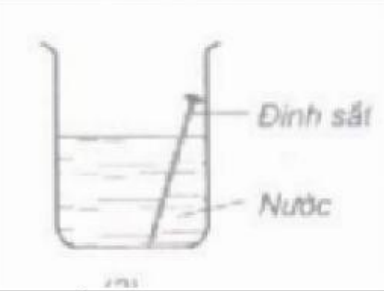
LIVEWORKSHEETS

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: -PTHH minh họa: -Nhận xét:	-Hiện tượng: -Nhận xét:

Kết luận: …….(3)

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

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

Kết luận: …….(4)

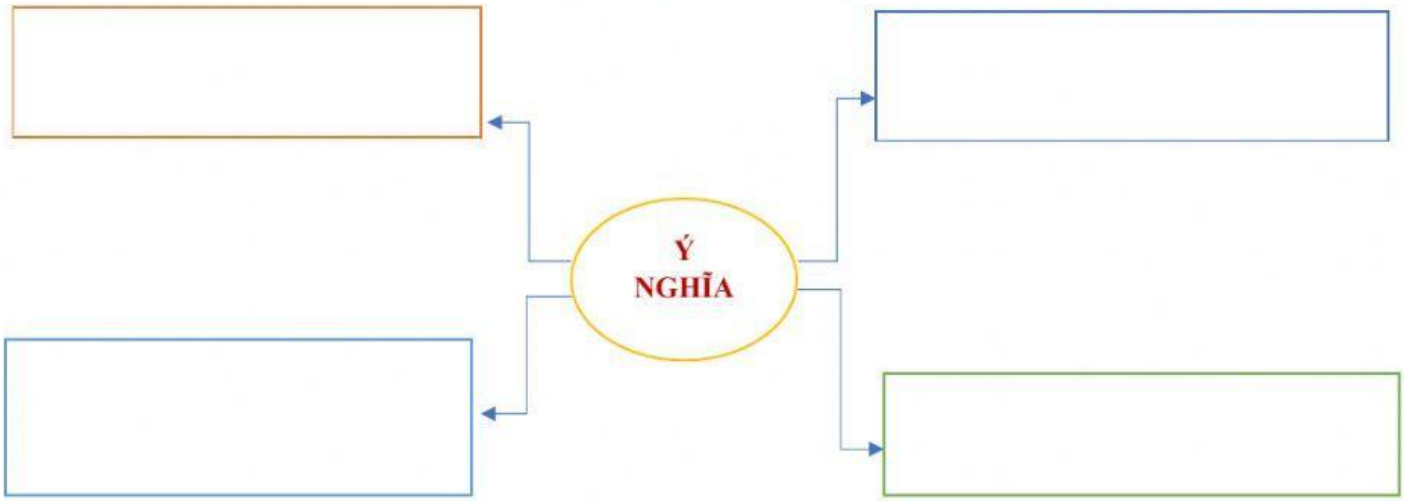
Chốt : Từ kết luận (1)((2)(3)(4), con hãy viết :

Dãy hoạt động hóa học của một số kim loại :

……

LIVEWORKSHEETS

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



LIVEWORKSHEETS