

HÓA HỌC 9 BÀI 17: DÃY HOẠT ĐỘNG HÓA HỌC CỦA KIM LOẠI

A. Tóm tắt nội dung kiến thức trọng tâm

1. Dãy hoạt động hóa học của kim loại

- Dãy hoạt động hóa học của kim loại là dãy các kim loại được sắp xếp theo chiều giảm dần mức độ hoạt động hóa học của chúng.
- Dãy hoạt động của một số kim loại

K Ba Ca Na

Mg Al Mn Zn Cr Fe Ni Sn Pb

H

Cu Hg Ag Pt Au

Kim loại mạnh

Kim loại trung bình

Kim loại yếu

Tan trong nước

Không tan trong nước

Không tan trong nước

Chú ý: Để có thể dễ dàng ghi nhớ dãy hoạt động hóa học của kim loại thì các em có thể nhớ theo mẹo sau:

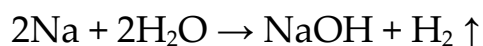
Khi (K) Bà (Ba) Con (Ca) Nào (Na) Mua (Mg) Áo (Al) Giáp (Zn) Sắt (Fe)
Nên Sang (Sn) Phở (Pb) Hời (H) Cửa (Cu) Hàng (Hg) Á (Ag) Phi Âu (Au)

2. Ý nghĩa của dãy hoạt động hóa học của kim loại

a) Mức độ hóa học của các kim loại giảm dần từ trái sang phải

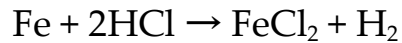
=> K là kim loại hoạt động mạnh nhất và Au là kim loại hoạt động kém nhất.

b) Kim loại đứng trước Mg (K, Ba, Ca, Na) phản ứng được với nước ở nhiệt độ thường.



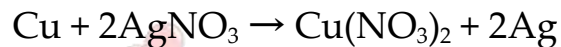
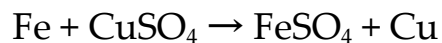


c) Kim loại đứng trước H tác dụng với dung dịch axit (HCl , H_2SO_4 loãng,...) tạo ra H_2

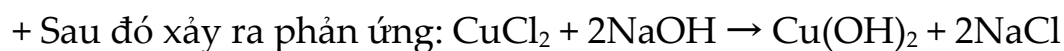


$\text{Cu} + 2\text{HCl} \rightarrow$ không phản ứng (vì Cu đứng sau H)

d) Kim loại không tan trong nước (từ Mg trở về sau) đẩy được kim loại đứng sau nó ra khỏi dung dịch muối.



Chú ý: Khi cho Na vào dung dịch CuCl_2 thì:



Tham khảo tài liệu: <https://vndoc.com/tai-lieu-hoc-tap-lop-9>