



ÔN THI ĐẠI HỌC

Môn: Hóa Học

GV. NGUYỄN TẤN TRUNG
(Trung Tâm Luyện Thi Chất Lượng Cao VĨNH VIỄN)

Bổ trợ kiến thức hoá Vô cơ - Đại cương

Bài 4

Muối phản ứng với Axit

Các Công thức viết phản ứng

Cần nhớ 3 công thức sau:

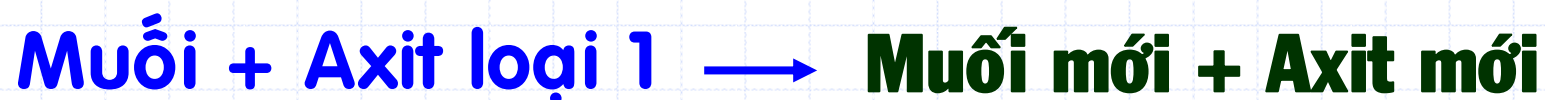
❑ Công thức 1:
MUỐI phản ứng với
AXIT LOẠI 1

❑ Công thức 2:
MUỐI phản ứng với
AXIT LOẠI 2

❑ Công thức 3:
MUỐI phản ứng với
AXIT LOẠI 3

MUỐI PHẢN ỨNG VỚI AXIT

❖ Công thức 1: (pứ với HCl, H₂SO₄ loãng,...)



 (Phản ứng trao đổi)

Sản phẩm phải có:

- ☐ Chất kết tủa
- ☐ Chất bay hơi
- ☐ Chất khó điện ly hơn

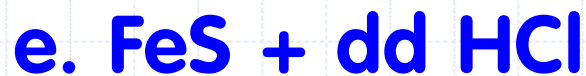
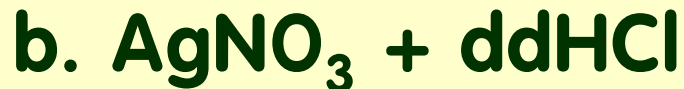
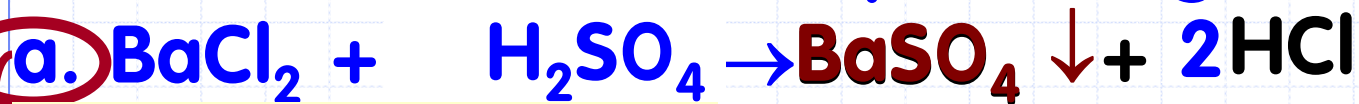
MUỐI PHẢN ỨNG VỚI AXIT

❖ Công thức 1: (pử với HCl, H₂SO₄ loãng,...)

Muối + Axit loại 1 → Muối mới + Axit mới

➤ Sản phẩm phải có: Chất ↓; Chất ↑; Chất Đ. li yếu

□ Áp dụng 1: Viết các phản ứng (nếu có)



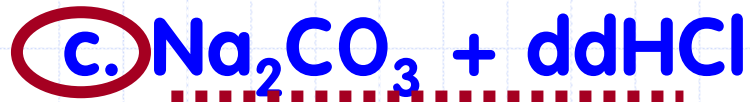
MUỐI PHẢN ỨNG VỚI AXIT

❖ Công thức 1: (pử với HCl, H₂SO₄ loãng,...)

Muối + Axit loại 1 → Muối mới + Axit mới

➤ Sản phẩm phải có: Chất ↓; Chất ↑; Chất Đ. li yếu

□ Ap dụng 1: Viết các phản ứng (nếu có)

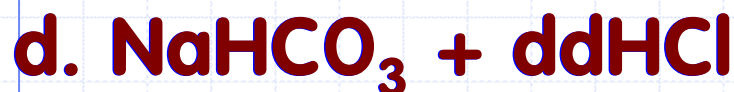
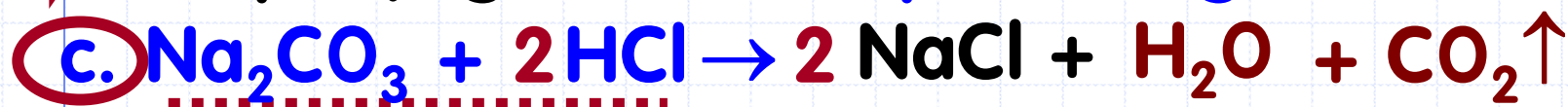


❖ Công thức 1: (pử với HCl, H₂SO₄ loãng,...)

Muối + Axit loại 1 → Muối mới + Axit mới

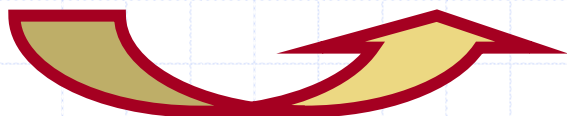
➤ Sản phẩm phải có: Chất ↓; Chất ↑; Chất Đ. li yếu

□ Áp dụng 1: Viết các phản ứng (nếu có)



□ Áp dụng 2:

(Trích đề ĐHBKHN – 2001)



❖ Công thức 1: (pử với HCl, H₂SO₄ loãng,...)

Muối + Axit loại 1 → Muối mới + Axit mới

➤ Sản phẩm phải có: **Chất ↓; Chất ↑; Chất Đ. li yếu**

❑ Áp dụng 1: **Viết các phản ứng (nếu có)**



❑ Áp dụng 2:

a. **Hoàn thành pử**



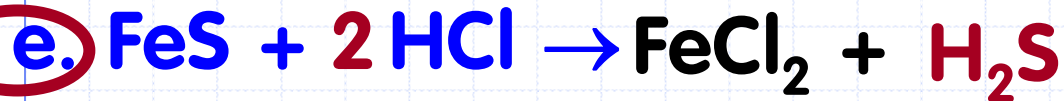
b.

❖ Công thức 1: (pử với HCl, H₂SO₄ loãng,...)

Muối + Axit loại 1 → Muối mới + Axit mới

➤ Sản phẩm phải có: Chất ↓; Chất ↑; Chất Đ. li yếu

□ Áp dụng 1: **Viết các phản ứng (nếu có)**



□ Áp dụng 2:

a. Hoàn thành các pử



b. Cho khí A phản ứng với khí B
Viết phản ứng.

❖ Công thức 1: (pử với HCl, H₂SO₄ loãng,...)

Muối + Axit loại 1 → Muối mới + Axit mới

➤ Sản phẩm phải có: Chất ↓; Chất ↑; Chất Đ. li yếu

□ Áp dụng 1: e. $\text{FeS} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{S}$

f. $\text{CuS} + 2\text{HCl}$

Sai

Vì: Muối sunfua [Pb → sau)
không phản ứng với axit loại 1

□ Áp dụng 2:

a. Hoàn thành các pử

$\text{FeS} + \text{HCl} \rightarrow \text{Khí A}$

$\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{Khí B}$

b. Cho khí A phản ứng

với khí B. Viết phản ứng.

❖ Công thức 1: (pử với HCl , H_2SO_4 loãng,...)

Muối + Axit loại 1 \rightarrow Muối mới + Axit mới

➤ Sản phẩm phải có: Chất \downarrow ; Chất \uparrow ; Chất Đ. li yếu

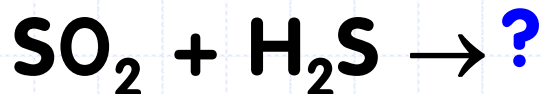
□ Áp dụng 2: (Trích đề ĐHBKHN – 2001)

a. Hoàn thành các pử



b. Cho khí A phản ứng
với khí B.

Viết phản ứng.



Khí A: H_2S

Khí B: SO_2

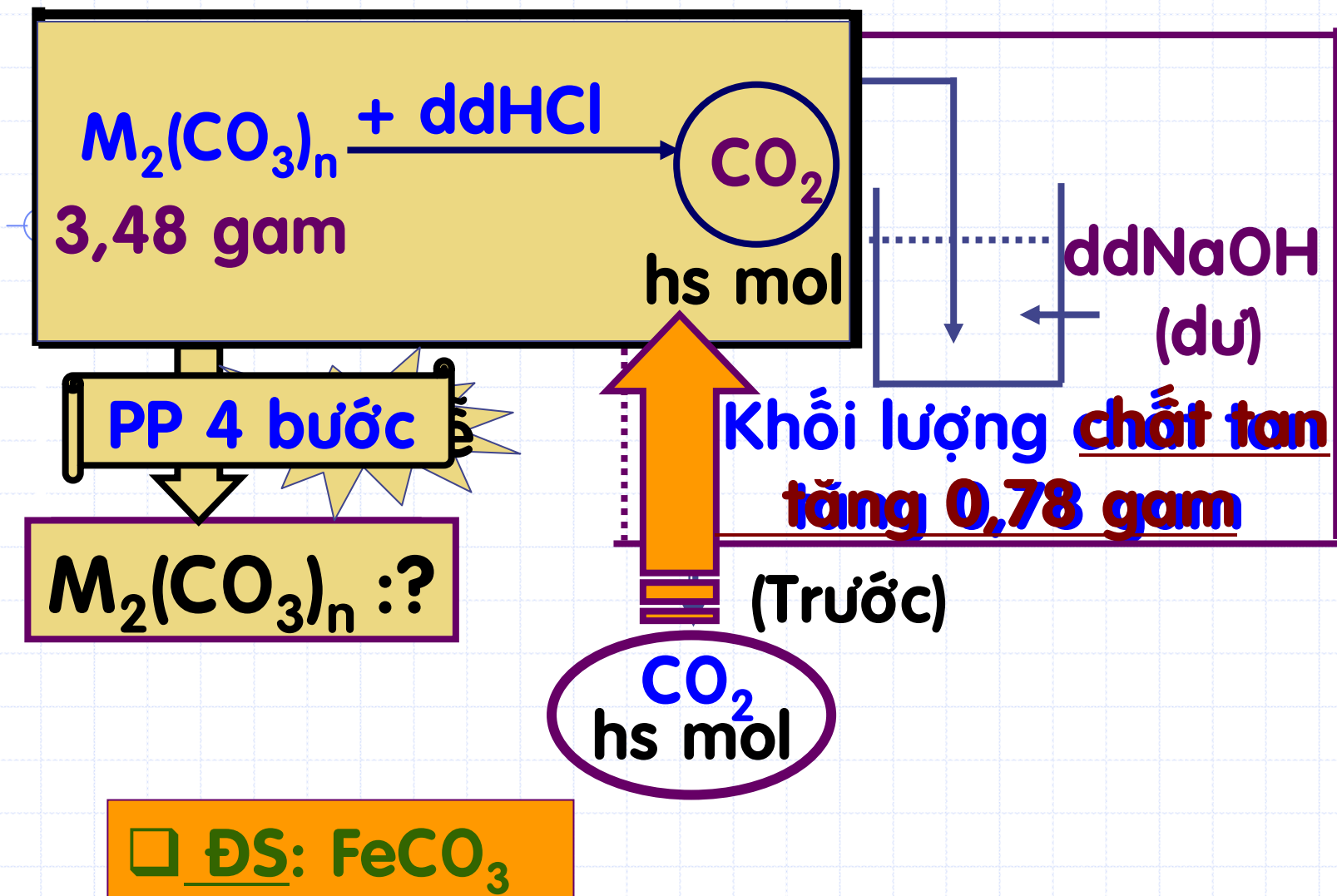
❖ Công thức 1: (pử với HCl , H_2SO_4 loãng,...)

Muối + Axit loại 1 \rightarrow Muối mới + Axit mới

➤ Sản phẩm phải có: Chất \downarrow ; Chất \uparrow ; Chất Đ. li yếu

□ Áp dụng 3:

Cho 3,48 gam muối cacbonat của kim loại M phản ứng với ddHCl (dư). Dẫn hết khí thu được vào bình đựng ddNaOH dư; thấy khối lượng chất tan trong bình tăng 0,78 gam.
Tìm công thức muối cacbonat?



GV. NGUYỄN TẤN TRUNG
(Trung Tâm Luyện Thi Chất Lượng Cao VĨNH VIỄN)