

HÓA HỌC 9

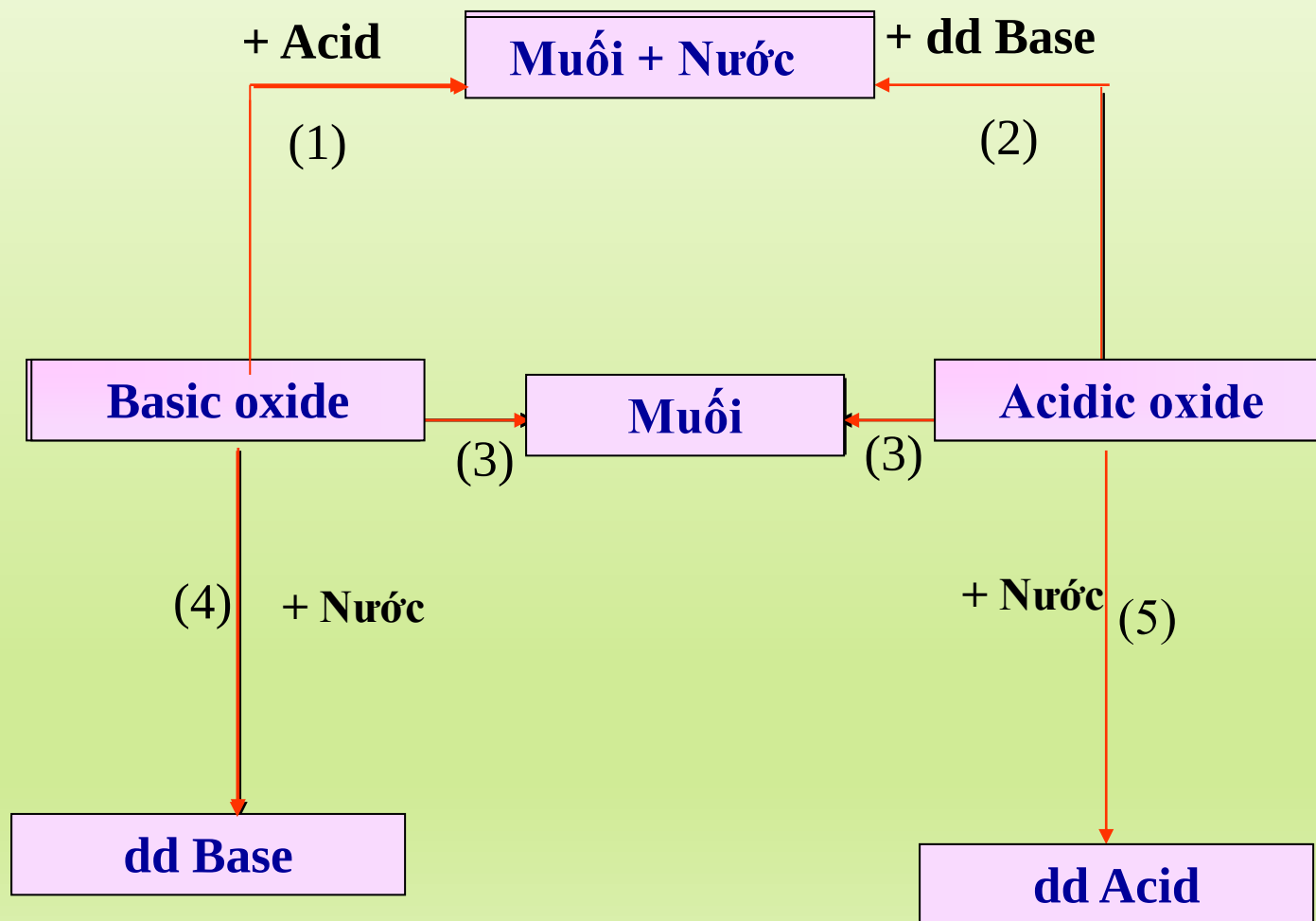
Bài 5. LUYỆN TẬP: TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA OXIDE VÀ ACID



Bài 5. LUYỆN TẬP: TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA OXIDE VÀ ACID

I - KIẾN THỨC CẦN NHỚ

1. Tính chất hóa học của oxide

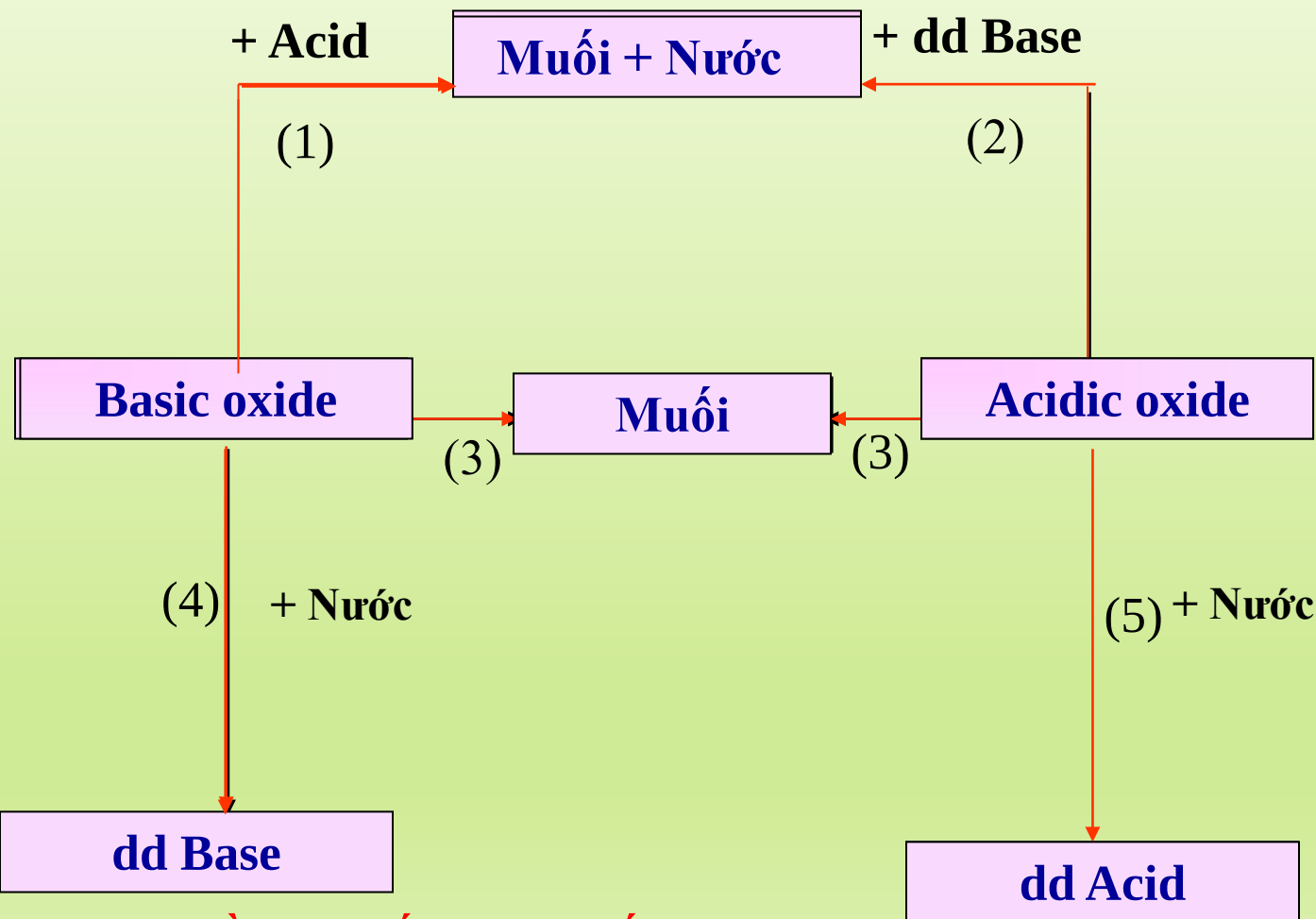


Sơ đồ tóm tắt tính chất hóa học của oxide

Bài 5. LUYỆN TẬP: TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA OXIDE VÀ ACID

I - KIẾN THỨC CẦN NHỚ

1. Tính chất hóa học của oxit



Hãy dẫn ra
những
PTHH để
minh họa
tính chất
hóa học
của oxide?

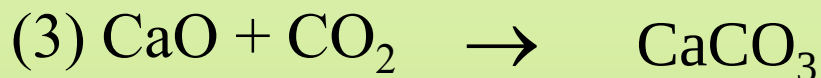
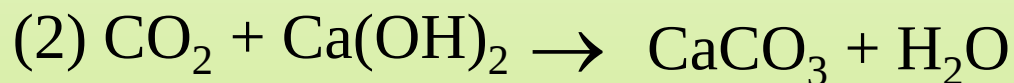
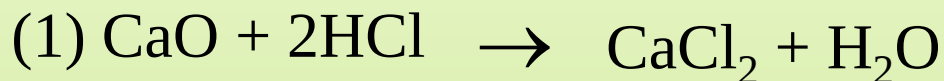
Sơ đồ tóm tắt tính chất hóa học của oxide

Bài 5 . LUYỆN TẬP: TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA OXIDE VÀ ACID

I - KIẾN THỨC CẦN NHỚ

1. Tính chất hóa học của oxide

PTHH minh họa:



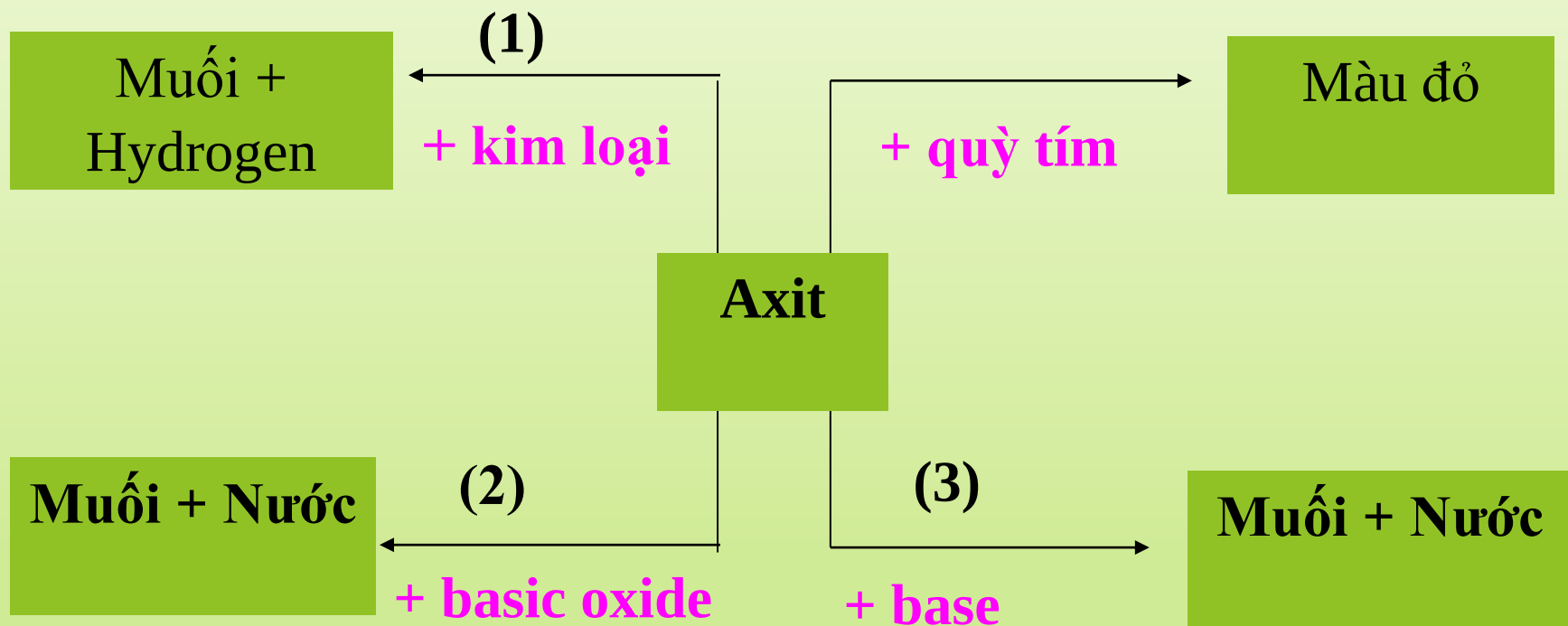
Bài 5. LUYỆN TẬP:

TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA OXIDE VÀ ACID

I - KIẾN THỨC CẦN NHỚ

1. Tính chất hóa học của oxide

2. Tính chất hóa học của acid



Sơ đồ tóm tắt tính chất hóa học của acid

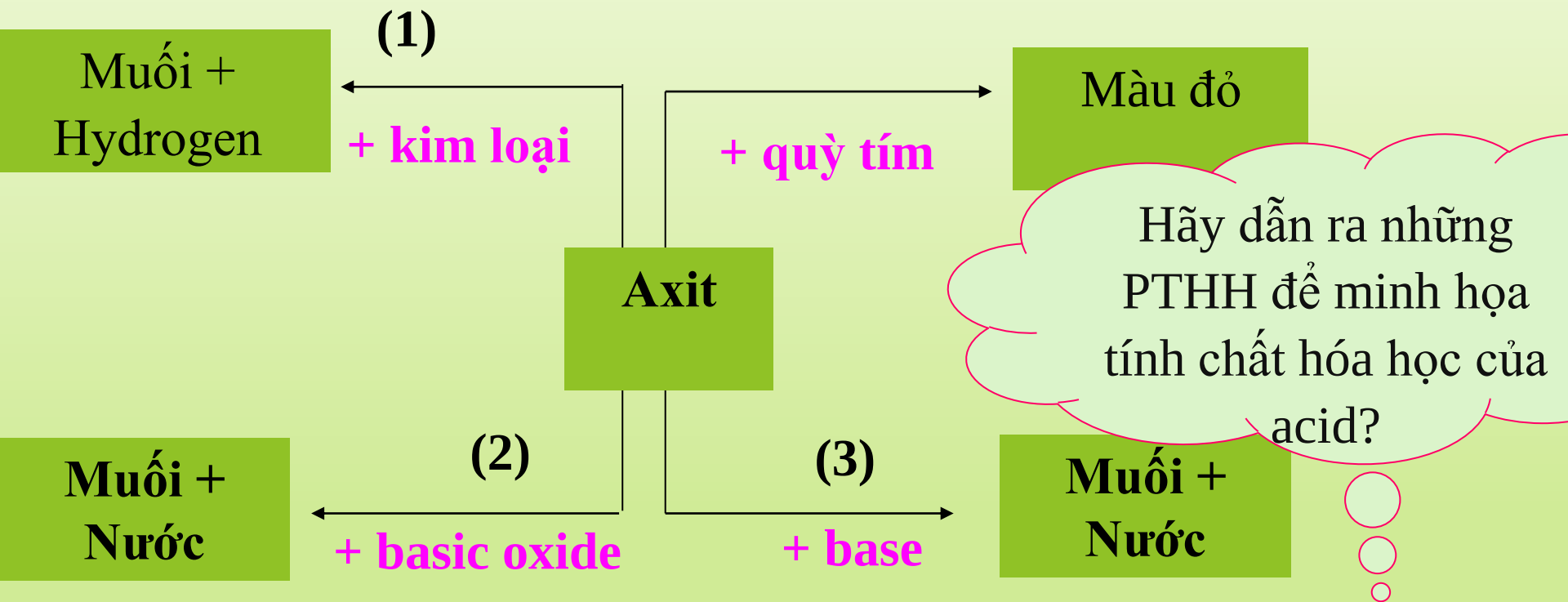
Ngoài ra acid còn tác dụng với muối.

Bài 5. LUYỆN TẬP: TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA OXIDE VÀ ACID

I - KIẾN THỨC CẦN NHỚ

1. Tính chất hóa học của oxide

2. Tính chất hóa học của acid



Sơ đồ tóm tắt tính chất hóa học của acid

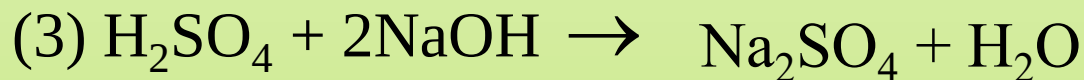
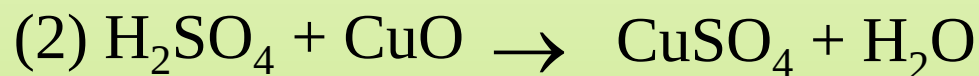
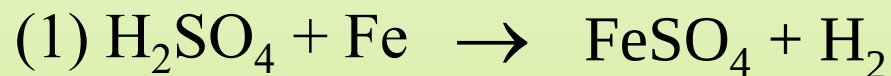
Bài 5 . LUYỆN TẬP: TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA OXIDE VÀ ACID

I - KIẾN THỨC CẦN NHỚ

1. Tính chất hóa học của oxide

2. Tính chất hóa học của acid

PTHH minh họa:



Lưu ý: H_2SO_4 đặc có những tính chất hóa học riêng: Tác dụng với nhiều kim loại, không giải phóng khí hydrogen; háo nước.

Bài 5 . LUYỆN TẬP:

TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA OXIDE VÀ ACID

I - KIẾN THỨC CẦN NHỚ

II. BÀI TẬP

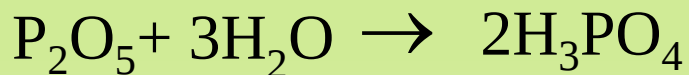
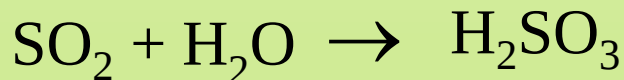
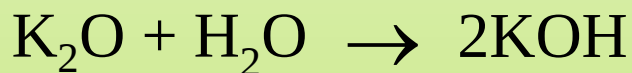
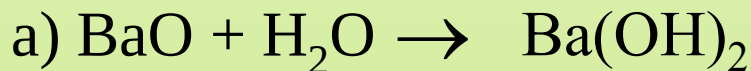
Bài tập 1:

Có những chất sau: SO_2 , Fe_2O_3 , K_2O , BaO , P_2O_5 . Hãy cho biết những chất nào tác dụng được với:

a) Nước. b) Hydrochloric acid. c) Sodium hydroxide.

Viết các PTHH.

Giải



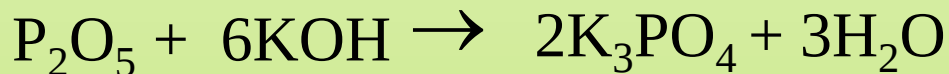
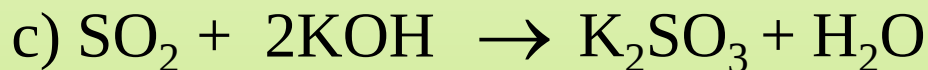
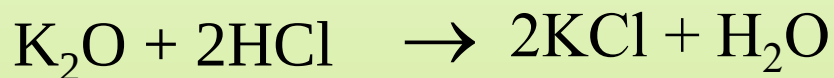
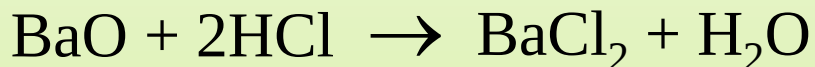
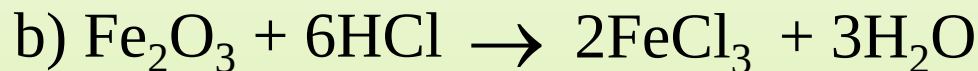
Bài 5 . LUYỆN TẬP:

TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA OXIDE VÀ ACID

I - KIẾN THỨC CẦN NHỚ

II. BÀI TẬP

Bài tập 1:



Bài 5 . LUYỆN TẬP: TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA OXIDE VÀ ACID

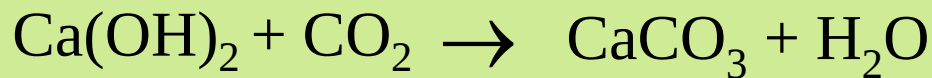
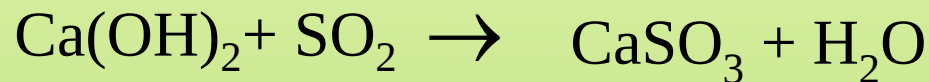
I - KIẾN THỨC CẦN NHỚ

II. BÀI TẬP

Bài tập 2: Khí CO được dùng làm chất đốt trong công nghiệp, có lẫn tạp chất là các khí là SO_2 và CO_2 . Làm thế nào để loại bỏ các tạp chất đó ra khỏi CO bằng hóa chất rẻ tiền nhất? Viết các PTHH.

Giải

Dẫn hỗn hợp khí CO, CO_2 và SO_2 đi qua dung dịch nước vôi trong dư thì CO_2 và SO_2 bị giữ lại (vì tạo ra CaCO_3 và CaSO_3) ta thu được CO.



Bài 5 . LUYỆN TẬP:

TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA OXIDE VÀ ACID

I - KIẾN THỨC CẦN NHỚ

II. BÀI TẬP

Bài tập 3: Cho 1,2395 lít khí CO_2 (đkc) tác dụng vừa hết với 100ml dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$, sản phẩm là BaCO_3 và H_2O .

- Viết phương trình hóa học xảy ra.
- Tính nồng độ mol của dung dịch $\text{Ba}(\text{OH})_2$ đã dùng.
- Tính khối lượng chất kết tủa thu được.

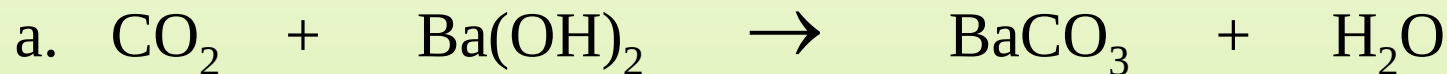
Bài 5 . LUYỆN TẬP:

TÍNH CHẤT HOÁ HỌC CỦA OXIDE VÀ ACID

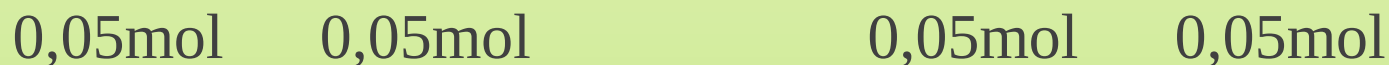
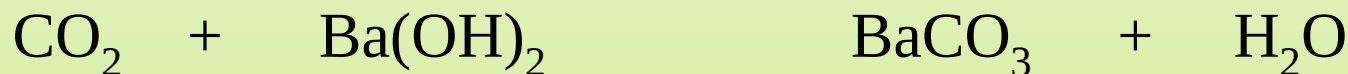
I - KIẾN THỨC CẦN NHỚ

II. BÀI TẬP

GIẢI



b. $n_{\text{CO}_2} = V / 24,79 = 1,2395 / 24,79 = 0,05 \text{ (mol)}$



$C_{\text{M (Ba(OH)}_2)} = n/V = 0,05/01 = 0,5 \text{ (mol)}$

c. Khối lượng BaCO_3 thu được:

$m_{\text{CaCO}_3} = n.M = 0,05.197 = 9,85 \text{ (g)}$