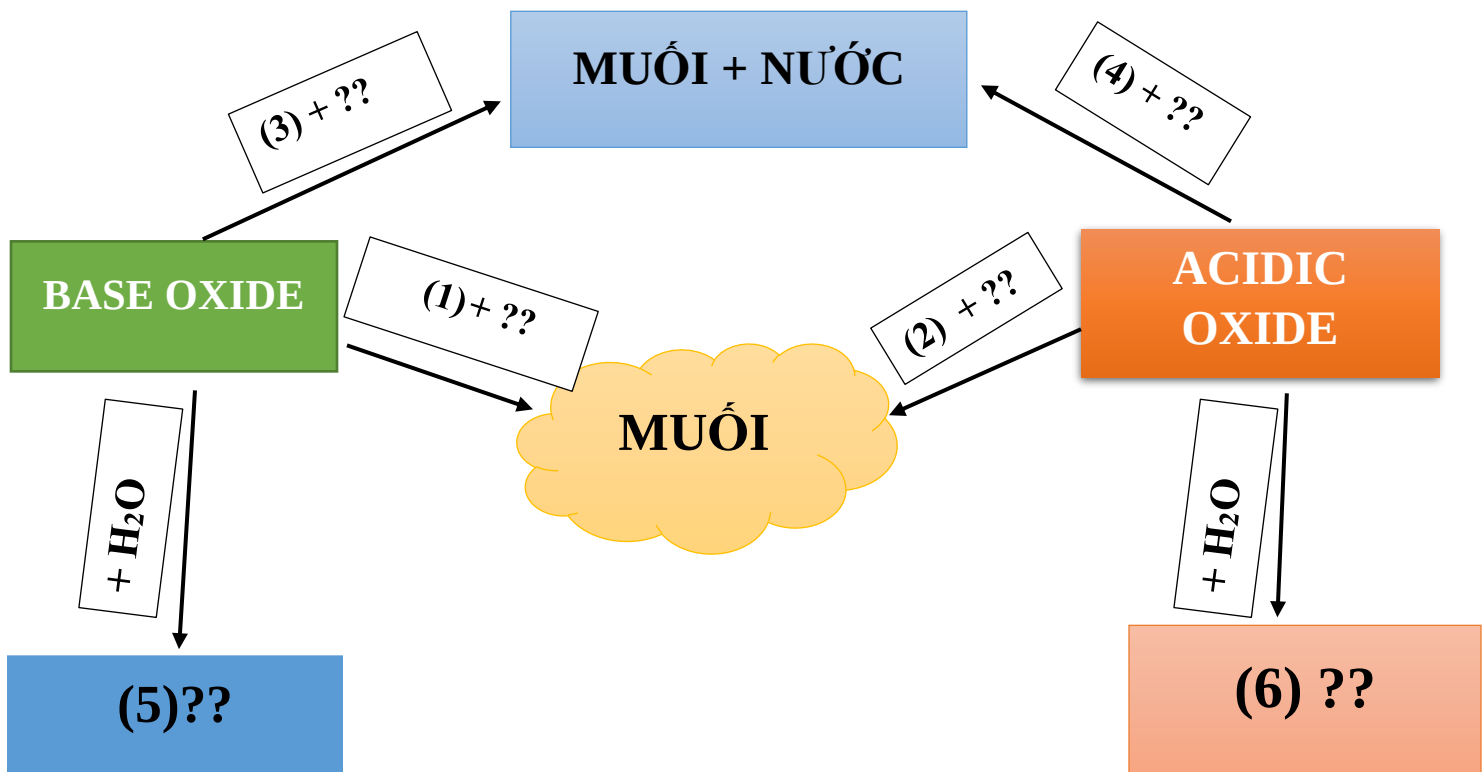


HƯỚNG DẪN HỌC MÔN HOÁ HỌC 9

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

I/ Tóm tắt kiến thức lí thuyết

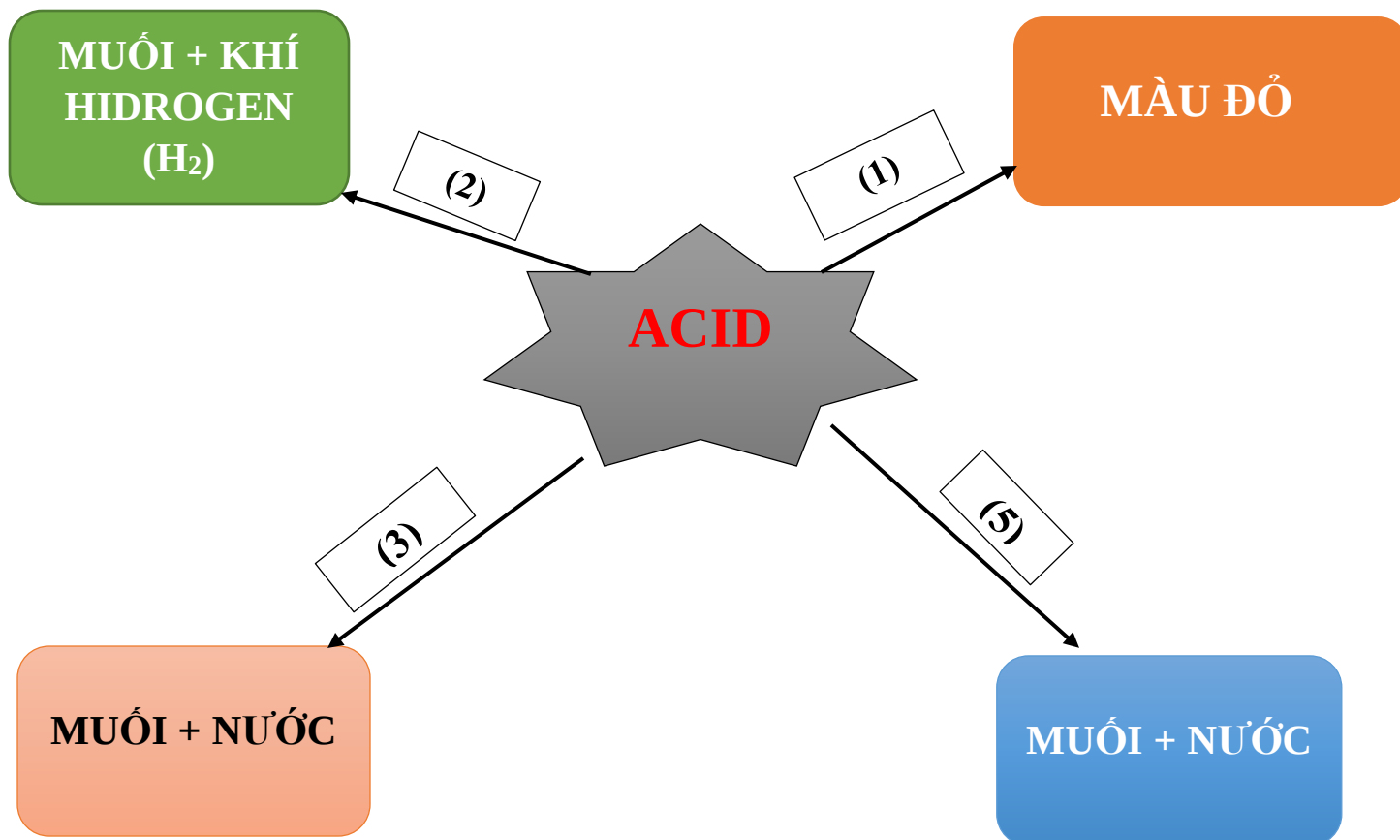
1. Tính chất hoá học của oxide



Yêu cầu: Em hãy điền các chất thích hợp vào dấu chấm hỏi để hoàn thành sơ đồ tính chất hoá học của oxide, mỗi phương trình cho 1 ví dụ minh họa.

2. Tính chất hoá học của acid

a/ Tính chất hoá học chung của acid



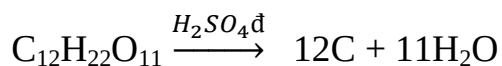
Yêu cầu: Điền từ thích hợp vào các ô (1), (2), (3), (4) để hoàn thành sơ đồ tính chất hoá học chung của acid

b/ Sulfuric acid (đặc) – H_2SO_4 (đặc) còn có thêm những tính chất nào?

- Tác dụng với kim loại, không giải phóng khí hydrogen (H_2)

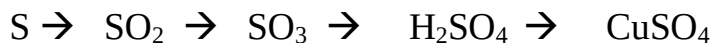


- Tính háo nước, hút ẩm



II/ Luyện tập

Bài 1: :_ Hoàn thành chuỗi biến hóa sau ghi rõ điều kiện phản ứng (nếu có) (mỗi mũi tên là một phương trình hóa học)



Bài 2: Có 3 lọ không nhãn, mỗi lọ đựng một dung dịch không màu sau: HCl, Ca(OH)₂, H₂SO₄ . Làm thế nhận biết từng dung dịch?

Bài 3: Cho 6,2 lít khí CO₂ (ở đk 25⁰C và 1 bar) tác dụng vừa đủ với 100 ml dung dịch Ca(OH)₂

1. Tính nồng độ mol của dung dịch Ca(OH)₂ đã dùng?
2. Tính khối lượng chất kết tủa thu được?
3. Để trung hòa hết lượng dung dịch Ca(OH)₂ trên cần dùng bao nhiêu gam dung dịch HCl nồng độ 20%.

$$(V = n.24,79)$$

Gợi ý đáp án phân lí thuyết:

1/ Tính chất hoá học của oxide

- (1) Acidic oxide
- (2) Base oxide
- (3) Acid
- (4) Base
- (5) Base
- (6) Acid

2/ Tính chất hoá học của acid

- (1) Quỳ tím
- (2) Kim loại
- (3) Dung dịch base
- (4) Base oxide