



Luyện tập : Tính chất hoá học của oxit và axit

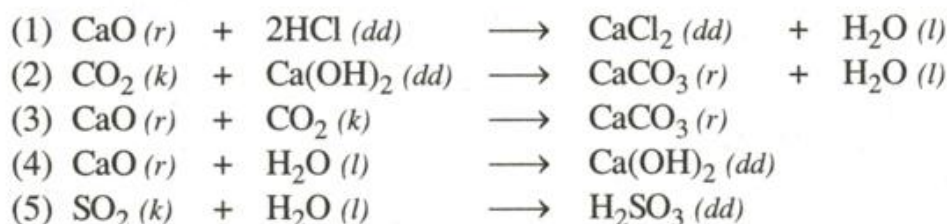
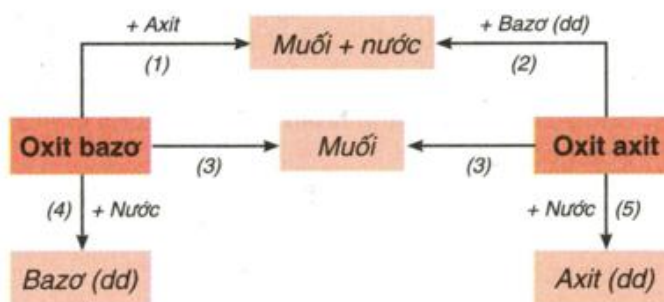
Oxit bazơ, oxit axit và axit có những tính chất hoá học nào ? Giữa chúng có mối quan hệ về tính chất hoá học ra sao ?

I – KIẾN THỨC CẦN NHỚ

1. Tính chất hoá học của oxit

Tính chất hoá học của oxit được tóm tắt bằng sơ đồ bên. Hãy dẫn ra những phản ứng hoá học để minh hoạ :

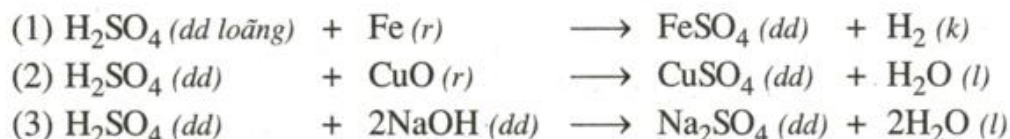
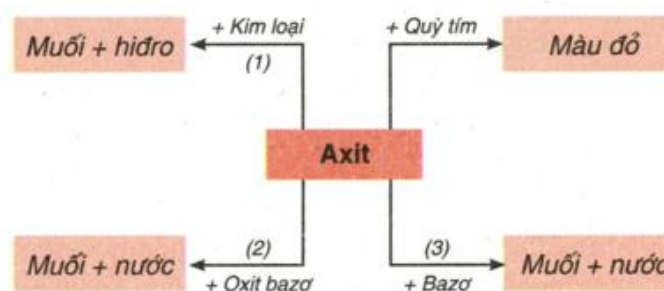
Thí dụ :



2. Tính chất hoá học của axit

Tính chất hoá học của axit được tóm tắt qua sơ đồ bên. Hãy dẫn ra những phản ứng hoá học để minh hoạ :

Thí dụ :

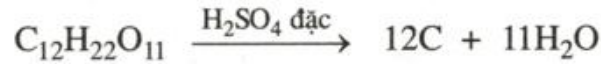


Chú ý : H_2SO_4 đặc có những tính chất hoá học riêng :

– Tác dụng với nhiều kim loại, không giải phóng khí hidro :



– Tính háo nước, hút ẩm :



II – BÀI TẬP

- Có những oxit sau : SO_2 , CuO , Na_2O , CO_2 . Hãy cho biết những oxit nào tác dụng được với
 - nước.
 - axit clohidric.
 - natri hiđroxit.
 Viết các phương trình hoá học.
- Những oxit nào dưới đây có thể điều chế bằng
 - phản ứng hoá hợp ? Viết phương trình hoá học.
 - phản ứng hoá hợp và phản ứng phân huỷ ? Viết phương trình hoá học.
 (1) H_2O ; (2) CuO ; (3) Na_2O ; (4) CO_2 ; (5) P_2O_5 .
- Khí CO được dùng làm chất đốt trong công nghiệp, có lẫn tạp chất là các khí CO_2 và SO_2 . Làm thế nào có thể loại bỏ được những tạp chất ra khỏi CO bằng hoá chất rẻ tiền nhất ?
Viết các phương trình hoá học.
- Cần phải điều chế một lượng muối đồng(II) sunfat. Phương pháp nào sau đây tiết kiệm được axit sunfuric ?
 - Axit sunfuric tác dụng với đồng(II) oxit.
 - Axit sunfuric đặc tác dụng với kim loại đồng.
 Giải thích cho câu trả lời.
- Hãy thực hiện những chuyển đổi hoá học sau bằng cách viết những phương trình hoá học.
(Ghi điều kiện của phản ứng, nếu có.)

