

GIẢI BÀI 1 TRANG 27 SÁCH GIÁO KHOA HÓA LỚP 9

Đề bài

Có 3 lọ không nhãn, mỗi lọ đựng chất rắn sau: NaOH, Ba(OH)₂, NaCl. Hãy trình bày cách nhận biết chất đựng trong mỗi lọ bằng phương pháp hóa học. Viết các phương trình hóa học (nếu có).

Hướng dẫn giải

Dựa vào tính chất hóa học của các chất và hiện tượng khác nhau quan sát được => chọn chất chỉ thị phân biệt các chất trên

Gợi ý: Hòa tan các mẫu thử trên vào nước, sau đó dùng quỳ tím và dd H₂SO₄ loãng

Đáp án bài 1 trang 27 sgk hóa lớp 9

Hòa tan mẫu thử từng chất vào nước để tạo thành các dung dịch tương ứng. Cho quỳ tím vào mỗi dung dịch: Nếu quỳ tím chuyển sang màu xanh là NaOH và Ba(OH)₂, nếu quỳ tím không đổi màu là NaCl.

Dẫn khí CO₂ vào hai dung dịch bazơ còn lại: Nếu có kết tủa xuất hiện là Ba(OH)₂ nếu không kết tủa là NaOH.

