

GIẢI HÓA LỚP 9: ĐÁP ÁN BÀI 3 TRANG 19 SGK HÓA LỚP 9

Đề bài

Bằng cách nào có thể nhận biết được từng chất trong mỗi cặp chất sau theo phương pháp hóa học ?

- a) Dung dịch HCl và dung dịch H_2SO_4
- b) Dung dịch NaCl và dung dịch Na_2SO_4
- c) Dung dịch Na_2SO_4 và H_2SO_4

Viết phương trình hóa học

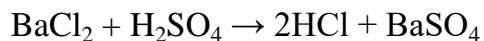
Hướng dẫn giải

- a) Dùng muối Ba^{2+} như $BaCl_2$; $Ba(NO_3)_2$ hoặc $Ba(OH)_2$
- b) Tương tự ý a)
- c) Dùng quỳ tím hoặc dùng kim loại như Mg, Al, Zn, Fe...

Đáp án bài 3 trang 19 sgk hóa lớp 9

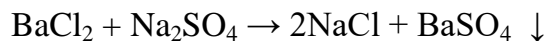
a) Cho dung dịch muối $BaCl_2$ vào hai ống nghiệm, mỗi ống chứa sẵn dung dịch HCl và H_2SO_4

+ ống nghiệm nào xuất hiện kết tủa trắng ($BaSO_4$) => chứa dd H_2SO_4



+ ống nghiệm nào không thấy hiện tượng gì thì dung dịch chứa ban đầu là dung dịch HCl

b) Dùng thuốc thử như câu a) thấy kết tủa là dung dịch Na_2SO_4 không có kết tủa là dung dịch NaCl



c) Có nhiều cách để nhận biết 2 dung dịch Na_2SO_4 và H_2SO_4 đơn giản nhất là dùng quỳ tím.

Cho quỳ tím vào từng dung dịch: dung dịch làm quỳ tím đổi sang màu đỏ là dung dịch H_2SO_4 , dung dịch không làm đổi màu quỳ tím là dung dịch muối Na_2SO_4 .