

ĐÁP ÁN BÀI 6 TRANG 174 SÁCH GIÁO KHOA HÓA HỌC 12

Đề bài

Có 5 dung dịch hóa chất không nhãn, mỗi dung dịch nồng độ khoảng 0,1 M của một trong các muối sau: KCl, Ba(HCO₃)₂, K₂CO₃, K₂S, K₂SO₄.

Chỉ dùng dung dịch H₂SO₄ loãng, nhỏ trực tiếp vào từng dung dịch, thì có thể nhận biết được tối đa những dung dịch nào?

- A. Hai dung dịch: Ba(HCO₃)₂, K₂CO₃
- B. Ba dung dịch: Ba(HCO₃)₂, K₂CO₃, K₂S
- C. Hai dung dịch: Ba(HCO₃)₂, K₂S
- D. Hai dung dịch: Ba(HCO₃)₂, K₂SO₄.

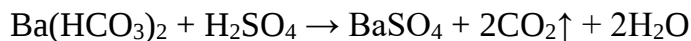
Hướng dẫn giải

Quan sát hiện tượng khác nhau (xuất hiện kết tủa hay khí thoát ra) khi nhỏ dung dịch H₂SO₄ loãng vào các chất để nhận biết chúng

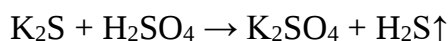
ĐÁP ÁN BÀI 6 TRANG 174 SGK HÓA HỌC LỚP 12

Cho dd NaOH lần lượt vào 5 lọ đựng 5 dung dịch

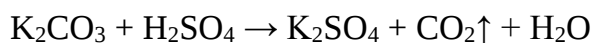
+ Lọ nào có kết tủa trắng, có khí không màu không mùi bay lên là Ba(HCO₃)₂



+ Lọ nào có khí mùi trứng thối là K₂S.



+ Lọ nào chỉ có khí không màu không mùi là K₂CO₃



Đáp án B