

GIẢI HÓA LỚP 12: ĐÁP ÁN BÀI 2 TRANG 180 SGK HÓA HỌC

Đề bài

Có 5 ống nghiệm không nhãn, mỗi ống đựng một trong các dung dịch sau đây (nồng độ khoảng 0,1M): NH_4Cl , FeCl_2 , AlCl_3 , MgCl_2 , CuCl_2 . Chỉ dùng dung dịch NaOH nhỏ từ từ vào từng dung dịch, có thể nhận biết được tối đa các dung dịch nào sau đây?

- A. Hai dung dịch: NH_4Cl , CuCl_2
- B. Ba dung dịch: NH_4Cl , MgCl_2 , CuCl_2
- C. Bốn dung dịch: NH_4Cl , AlCl_3 , MgCl_2 , CuCl_2
- D. Cả 5 dung dịch

Hướng dẫn giải

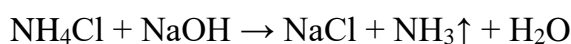
Dựa vào hiện tượng khác nhau khi cho từng giọt NaOH vào từng dung dịch để nhận biết ra dung dịch đó

(màu sắc dung dịch thay đổi, xuất hiện kết tủa, có khí thoát ra, mùi của khí...)

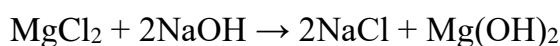
ĐÁP ÁN BÀI 2 TRANG 180 SGK HÓA HỌC LỚP 12

Dùng dung dịch NaOH cho lần lượt vào từng dung dịch, có thể nhận biết được tối đa năm dung dịch chứa ion: NH_4Cl , FeCl_2 , AlCl_3 , MgCl_2 , CuCl_2 :

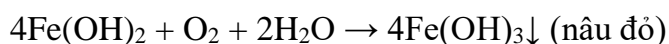
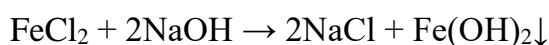
+ NH_4Cl cho vào dung dịch NaOH có hiện tượng thoát khí mùi khai.



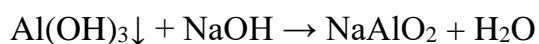
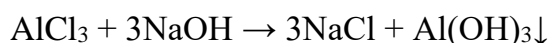
+ MgCl_2 cho vào dung dịch NaOH có hiện tượng xuất hiện kết tủa trắng $\text{Mg}(\text{OH})_2$



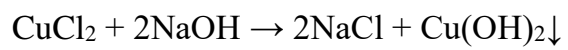
+ FeCl_2 cho vào dung dịch NaOH có hiện tượng xuất hiện kết tủa trắng xanh $\text{Fe}(\text{OH})_2$, để 1 lúc ngoài không khí chuyển sang màu nâu đỏ.



+ AlCl_3 cho vào dung dịch NaOH có hiện tượng xuất hiện kết tủa trắng $\text{Al}(\text{OH})_3$ rồi tan trong kiềm dư.



+ CuCl_2 cho vào dung dịch NaOH có hiện tượng xuất hiện kết tủa xanh lơ $\text{Cu}(\text{OH})_2$



Đáp án D