

## GIẢI HÓA LỚP 12: ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 134 SGK HÓA HỌC

### Đề bài

Viết phương trình hóa học để giải thích các hiện tượng xảy ra khi.

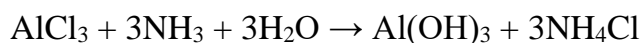
- Cho dung dịch  $\text{NH}_3$  dư vào dung dịch  $\text{AlCl}_3$ .
- Cho từ từ dung dịch  $\text{NaOH}$  đến dư vào dung dịch  $\text{AlCl}_3$ .
- Cho từ từ dung dịch  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  vào dung dịch  $\text{NaOH}$  và ngược lại.
- Sục từ từ đến dư khí  $\text{CO}_2$  vào dung dịch  $\text{NaAlO}_2$ .
- Cho từ từ đến dư dung dịch  $\text{HCl}$  vào dung dịch  $\text{NaAlO}_2$ .

### Hướng dẫn giải

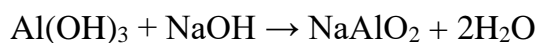
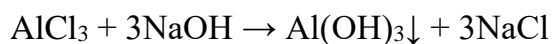
Dựa vào kiến thức đã học về nhôm, oxit nhôm và muối nhôm để viết phương trình hóa học xảy ra và giải thích hiện tượng.

### ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 134 SGK HÓA HỌC LỚP 12

- a. Cho dd  $\text{NH}_3$  dư vào dd  $\text{AlCl}_3$  xuất hiện kết tủa trắng keo  $\text{Al}(\text{OH})_3$

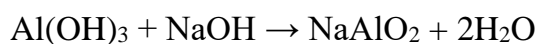
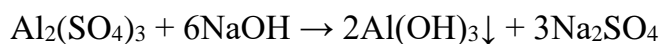


- b. Cho từ từ dd  $\text{NaOH}$  đến dư vào dung dịch  $\text{AlCl}_3$  ban đầu xuất hiện kết tủa trắng keo  $\text{Al}(\text{OH})_3$ , sau đó kết tủa tan ra dung dịch trở lại trong suốt

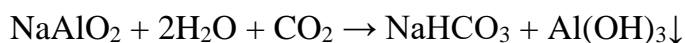


- c. Cho từ từ dd  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  vào dung dịch  $\text{NaOH}$  và ngược lại nếu cho từ từ dung dịch  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  vào dung dịch  $\text{NaOH}$  xuất hiện kết tủa  $\text{Al}(\text{OH})_3$ , sau đó kết tủa tan ngay.

Ngược lại cho từ từ dung dịch  $\text{NaOH}$  vào dung dịch  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  ban đầu sẽ có kết tủa trắng keo  $\text{Al}(\text{OH})_3$ , sau đó khi dư  $\text{NaOH}$  thì kết tủa tan ra.



- d. Sục từ từ khí  $\text{CO}_2$  vào dung dịch  $\text{NaAlO}_2$  xuất hiện kết tủa trắng keo  $\text{Al}(\text{OH})_3$



- e. Cho từ từ đến dư dung dịch  $\text{HCl}$  vào dd  $\text{NaAlO}_2$  ban đầu xuất hiện kết tủa trắng keo của  $\text{Al}(\text{OH})_3$  sau đó khi  $\text{HCl}$  dư thì kết tủa tan ra

