

## ĐÁP ÁN BÀI 5 TRANG 142 SÁCH GIÁO KHOA HÓA HỌC LỚP 8

### Đề bài

Xác định độ tan của muối  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  trong nước ở  $18^\circ\text{C}$ , biết rằng ở nhiệt độ này khi hòa tan hết 53g  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  trong 250g nước thì được dung dịch bão hòa.

### Lời giải đáp án

Ở nhiệt độ  $18^\circ\text{C}$  250g nước hòa tan 53g  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  để tạo dung dịch bão hòa. Vậy ở nhiệt độ  $18^\circ\text{C}$ , 100g nước hòa tan Sg  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  tạo dung dịch bão hòa.

$$S = 53 \cdot 100 / 250 = 21,2\text{g } \text{Na}_2\text{CO}_3.$$

Theo định nghĩa về độ tan, ta có độ tan của  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  ở  $18^\circ\text{C}$  là 21,2g.