

## ĐÁP ÁN BÀI 2 TRANG 87 SÁCH GIÁO KHOA HÓA 9

### Đề bài

*Hãy viết phương trình hoá học của  $CO_2$  với dung dịch  $NaOH$ , dung dịch  $Ca(OH)_2$  trong trường hợp:*

a) Tỷ lệ số mol  $n_{CO_2} : n_{NaOH} = 1:1$ ;

b) Tỷ lệ số mol  $n_{CO_2} : n_{Ca(OH)_2} = 2:1$

### Đáp án bài 2 trang 87 sgk hóa lớp 9

a)  $CO_2 + NaOH \rightarrow NaHCO_3$

(phản ứng này cũng xảy ra khi dẫn  $CO_2$  (lấy dư) vào dung dịch  $NaOH$ , hoặc khi

$n_{NaOH} < n_{CO_2}$ )

b)  $2CO_2 + Ca(OH)_2 \rightarrow Ca(HCO)_2$