

ĐÁP ÁN BÀI 3 TRANG 146 SÁCH GIÁO KHOA HÓA HỌC LỚP 8

Đề bài

Hãy tính nồng độ mol của mỗi dung dịch sau:

- a) 1 mol KCl trong 750ml dung dịch.
- b) 0,5 ml MgCl_2 trong 1,5 lít dung dịch.
- c) 400g CuSO_4 trong 4 lít dung dịch.
- d) 0,06 mol Na_2CO_3 trong 1500ml dung dịch.

Lời giải đáp án

Tính nồng độ mol của các dung dịch:

- a) $C_M = n/V = 1/0,75 = 1,33 \text{ mol/l}$.
- b) $C_M = 0,5/1,5 = 0,33 \text{ mol/l}$.
- c) $n_{\text{CuSO}_4} = 400/160 = 2,5 \text{ mol} \rightarrow C_M = 2,5/4 = 0,625 \text{ mol/l}$.
- d) $C_M = 0,06/1,5 = 0,04 \text{ mol/l}$.