

ĐÁP ÁN BÀI 6 TRANG 146 SÁCH GIÁO KHOA HÓA HỌC LỚP 8

Đề bài

Tính số gam chất tan cần dùng để pha chế mỗi dung dịch sau:

a) 2,5 lít dung dịch NaCl 0,9M.

b) 50g dung dịch MgCl₂ 4%.

c) 250ml dung dịch MgSO₄ 0,1M.

Lời giải đáp án

Khối lượng chất tan dùng cho mỗi trường hợp là:

a) 1 lít có 0,9 mol NaCl.

2,5 lít có x mol NaCl.

$$x = 2,5 \cdot 0,9 = 2,25 \text{ mol NaCl.}$$

$$m_{\text{NaCl}} = 2,25 \cdot 58,5 = 131,625\text{g.}$$

b) 100g dung dịch MgCl₂ có 4g MgCl₂.

50g dung dịch MgCl₂ có 2g MgCl₂.

c) Cách tính tương tự như câu a) ta có $m_{\text{MgSO}_4} = 3\text{g}$.