

## GIẢI HÓA HỌC LỚP 8: ĐÁP ÁN BÀI 2 TRANG 151 SGK HÓA HỌC LỚP 8

### Đề bài

Bạn em đã pha loãng axit bằng cách rót từ từ 20g dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  50% vào nước và sau đó thu được 50g dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$ .

- Tính nồng độ phần trăm của dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  sau khi pha loãng.
- Tính nồng độ mol của dung dịch  $\text{H}_2\text{SO}_4$  sau khi pha loãng biết rằng dung dịch này có khối lượng riêng là  $1,1\text{g/cm}^3$ .

### Lời giải đáp án

100g dung dịch có 50g  $\text{H}_2\text{SO}_4$  nguyên chất.

20g dung dịch có 10g  $\text{H}_2\text{SO}_4$  nguyên chất.

$$C\% \text{H}_2\text{SO}_4 = 10/50 \cdot 100\% = 20\%.$$

50/1,1ml có 10/98  $\text{H}_2\text{SO}_4$

Vậy 1000ml có CM.

$$C_M = 1000 \cdot 10 \cdot 1,1/98 \cdot 50 = 2,245M.$$