

## DUNG DỊCH

### I. TRẮC NGHIỆM

|               |   |   |   |   |   |   |   |   |
|---------------|---|---|---|---|---|---|---|---|
| <b>Câu</b>    | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 |
| <b>Đáp án</b> | C | C | A | B | D | B | C | B |

### II. TỰ LUẬN

**Câu 9.** Hòa tan 6 gam NaOH trong 94 gam nước, sau phản ứng thu được chất gì? Khối lượng dung dịch là bao nhiêu? Khối lượng chất tan là bao nhiêu?

#### *Hướng dẫn giải*

Hòa tan NaOH vào nước thì NaOH rắn tan ra thành dung dịch NaOH.

Ta có:

$$m_{\text{dung dịch}} = m_{\text{chất tan}} + m_{\text{dung môi}}$$

$$\Rightarrow m_{\text{dd NaOH}} = m_{\text{NaOH}} + m_{\text{H}_2\text{O}} = 6 + 94 = 100 \text{ (gam)}$$

Chất tan là NaOH nên khối lượng chất tan là 6 gam.