

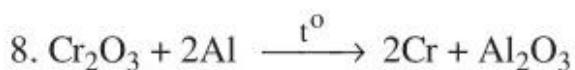
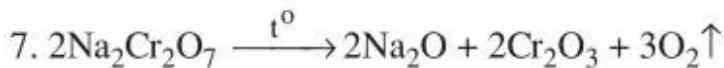
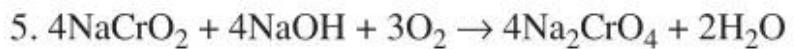
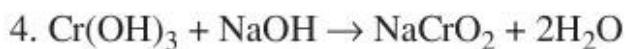
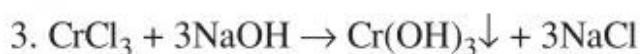
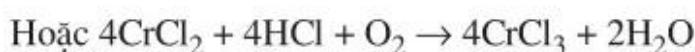
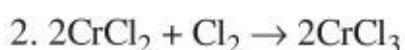
**Bài 45. Luyện tập**  
**TÍNH CHẤT CỦA CROM, SẮT**  
**VÀ NHỮNG HỢP CHẤT CỦA CHÚNG**

**7.57. C**

**7.58. B**

**7.59. D**

**7.60.** 1.  $\text{Cr} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CrCl}_2 + \text{H}_2\uparrow$



**7.63.** Phương trình hoá học :



$$\frac{3,78}{27} = 0,14 \quad 0,14 \quad 0,14 \text{ (mol)}$$

Khối lượng giảm 4,06 g nên :  $(\text{X} + 106,5) \cdot 0,14 - (133,5 \cdot 0,14) = 4,06$

$\Rightarrow \text{X} = 56 \text{ g/mol} \Rightarrow \text{Fe. Công thức của muối là FeCl}_3.$

**7.64.** Phương trình hoá học :



$$10 \quad 2 \text{ (mol)}$$

$$0,0015 \quad \frac{15 \cdot 0,02}{1000} = 0,0003 \text{ (mol)}$$

$$\text{Nồng độ mol của dung dịch FeSO}_4 \text{ là : } \frac{0,0015.1000}{20} = 0,075 \text{ (M)}$$

Tính khối lượng  $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  cần dùng :

$$n_{\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}} = n_{\text{FeSO}_4} = 0,075 \text{ mol}$$

$$\Rightarrow m_{\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}} = 278 \cdot 0,075 = 20,85 \text{ (g)}$$