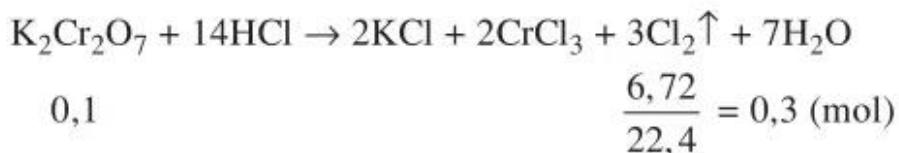


## Bài 34

### CROM VÀ HỢP CHẤT CỦA CROM

**7.55.** D

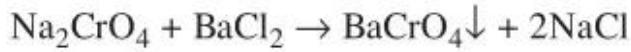
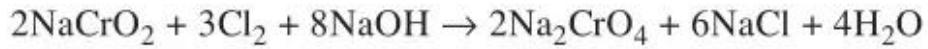
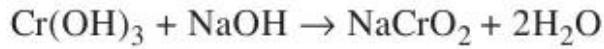
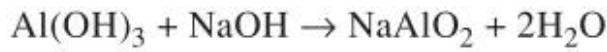
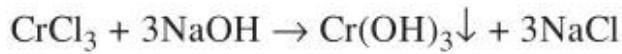
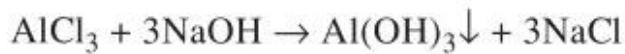
**7.56.** D



$$m_{\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7} = 294 \cdot 0,1 = 29,4 \text{ (g).}$$

**7.57.** D

**7.58.** A



**7.59.** B

**7.60.** D

**7.61.** B

**7.62.** B

**7.63.** A

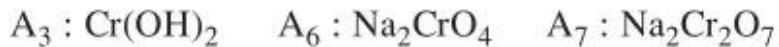
**7.64.** B

**7.65.** B

**7.66.** C

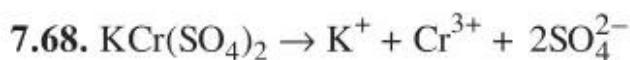
**7.67.** Dựa vào chất đã cho để suy luận theo sơ đồ các chuỗi phản ứng :

1) Các chất  $A_1 \dots A_7$  có thể là :



2) Các chất  $X_1 \dots X_3$  có thể là :

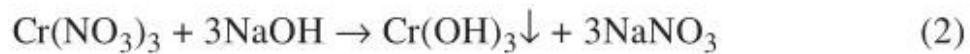
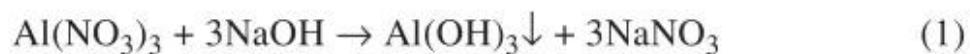




Ion Cr<sup>3+</sup> trong dung dịch có màu xanh tím, còn ion K<sup>+</sup>, SO<sub>4</sub><sup>2-</sup> không màu.

Vậy màu của dung dịch do ion Cr<sup>3+</sup> gây ra.

7.70. – Các phương trình hóa học :



Gọi x là số mol Al(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub> và y là số mol Cr(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>.

Ta có hệ phương trình : 
$$\begin{cases} 213x + 238y = 9,02 \\ 102\frac{x}{2} + 152\cdot\frac{y}{2} = 2,54 \end{cases} \Rightarrow x = y = 0,02$$

$$m_{\text{Al}(\text{NO}_3)_3} = 213 \cdot 0,02 = 4,26 \text{ (g)} ; \% m_{\text{Al}(\text{NO}_3)_3} = \frac{4,26}{9,02} \cdot 100\% = 47,23\%$$

$$\% m_{\text{Cr}(\text{NO}_3)_3} = 52,77\%$$