

Bài 39

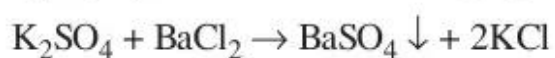
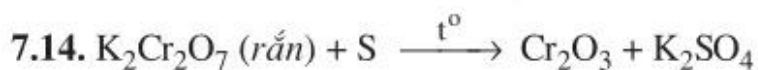
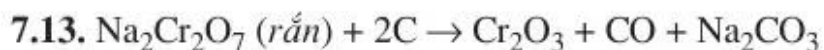
MỘT SỐ HỢP CHẤT CỦA CROM

7.9. D

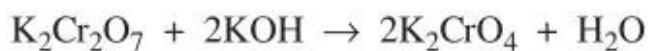
7.10. B

7.11. C

7.12. A

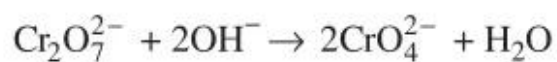


7.15. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ bền trong môi trường axit, không bền trong môi trường bazơ :

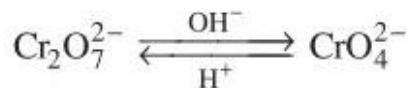
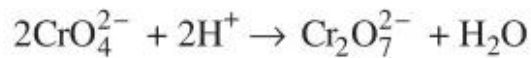
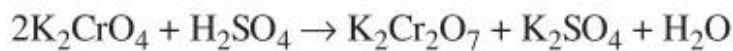


(da cam)

(vàng)

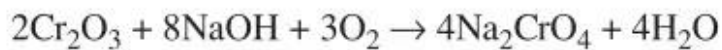


Trong môi trường axit, K_2CrO_4 chuyển thành $K_2Cr_2O_7$:



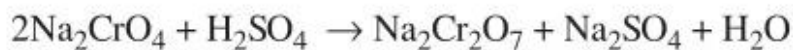
7.16. A là Cr_2O_3 màu lục, là oxit lưỡng tính, không tan trong dung dịch loãng của axit và kiềm.

Khi nấu chảy với kiềm và có mặt O_2 của không khí tạo ra chất B có màu vàng là Na_2CrO_4 :



(A)

(B)



(C)

