



14- laboratoriya ishi

Xromning ikki, uch va olti valentli birikmalari

1. Xrom (II)-xlorid (ko‘k rangli eritma) eritmasidan 2—3 ml miqdorda probirkaga quying va unga shuncha miqdorda o‘yuvchi natriy eritmasidan qo‘sning. Hosil bo‘lgan sariq rangli cho‘kmaga e’tibor bering. Cho‘kmani ustiga sulfat kislota eritmasidan quying. Sodir bo‘lgan o‘zgarishlarni kuzating. Reaksiya tenglamalarini yozing.
2. Xrom (III)-oksid yashil rangli modda. Xrom (III)-oksididan taxminan 0,5 g atrofida olib, probirkaga soling va unga sulfat kislota eritmasidan quying (oksid erib ketguncha). Hosil bo‘lgan eritmani ranggiga e’tibor bering. Hosil bo‘lgan xromning uch valentli tuzi eritmasi ustiga o‘yuvchi natriy eritmasidan oz-ozdan quying. Sodir bo‘lgan o‘zgarishlarni kuzating. Reaksiya tenglamalarini yozing. Izohlang.
3. Kaliy bixromatning to‘q sariq rangli eritmasiga ozroq miqdorda sulfat kislota eritmasidan qo‘sning va bu aralashmaga natriy sulfit (Na_2SO_3) eritmasidan quying. Bajarilgan kimyoviy tajribada rang o‘zgarishi va uning sababini izohlang. Reaksiya tenglamalarini yozing.