

無機化学演習キソのキソ～遷移元素編～ No.10.系統分析③炭酸・硫酸・クロム酸イオン

問.4つの水溶液 A,B,C,D に次の(1)~(3)の操作を行った。このことから、A~D に含まれる化合物を(ア)~(エ)から推定し選びなさい。

(1)各溶液にクロム酸カリウム水溶液を加えると、Aからは赤褐色沈殿、B・Cからは黄色沈殿が生じた。

(2)各溶液に硫酸を加えると、B・C・Dから白色沈殿が生じた。

(3)塩酸を加えると、A・Bから白色沈殿が生じた。これを溶液ごと温めると、Bの沈殿は溶解した。

(ア)BaCl₂ (イ)Pb(NO₃)₂ (ウ)Ca(OH)₂ (エ)AgNO₃