

Color Gallery

実験の広場

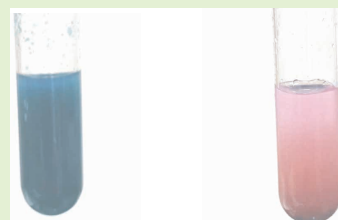
ビギナーのための実験マニュアル

コバルト化合物とその反応

中込 真



■加熱による脱水と試料の調製 (P285, 写真 1)
左より 加熱前の結晶, 加熱後, 調製した試料 A



■水酸化ナトリウム水溶液を加えた場合 (P285, 写真 2)
左: 少量加えたとき
右: 過剰に加えたとき



■アンモニア水を加えた場合 (P285, 写真 3)
左: 少量加えた場合
右: 過剰に加えた場合



■ヘキサシアニド鉄酸イオン水溶液との反応 (P285, 写真 4)
左: ヘキサシアニド鉄(II)酸イオンの場合
右: ヘキサシアニド鉄(III)酸イオンの場合

Color Gallery

実践報告

初等中等教育と大学教育の化学教育の現場における実践の報告

金属塩によるホウ砂球の呈色

南澤 亜希子



Co

Cr

Cu

■金属イオンによるホウ砂球の呈色 (P300, 図 1)



0.40 g

0.20 g

0.040 g

■ $\text{CuCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ の質量 (図中の値) を変えて合成したホウ砂球 (P301, 図 2)



■加熱中のホウ砂の様子 (P301, 図 3)