4.12 硫黄

4.12.1 硫黄分全量

4.12.1.a 過マンガン酸カリウム法

(1) 概要

この試験法は硫黄及びその化合物のうち硫酸第一鉄(硫酸鉄(II)(FeSO₄))を主体とする肥料に適用する。この試験法の分類は Type D であり、その記号は 4.12.1.a-2017 又は T-S.a-1 とする。

分析試料を水及び希硫酸に溶かし、9ん酸を加えた後、硫酸鉄(II) ($FeSO_4$)を過マンガン酸カリウム溶液で酸化還元滴定し、分析試料中の硫黄分全量 $(T-SO_3)$ を求める。なお、この試験法の性能は**備考1**に示す。

- (2) 試薬等 試薬及び水は、次による。
- a) 水: JIS K 0557 に規定する A3 の水。
- b) 硫酸: JIS K 8951 に規定する特級又は同等の品質の試薬。
- c) りん酸: JIS K 9005 に規定する特級又は同等の品質の試薬。
- **d) 0.02 mol/L 過マンガン酸カリウム溶液**: JIS K 8247 に規定する過マンガン酸カリウム 3.16 g を水約 800 mL に溶かして煮沸し、水を加えて 1000 mL とし 1 日間~2 日間放置する。更に、漏斗型ガラスろ過器(G4) でろ過して着色瓶に貯蔵する。又は市販の同等の品質の試薬(容量分析用)。

標定: JIS K 8005 に規定する容量分析用標準物質のしゅう酸ナトリウムを 200 ℃ で 1 時間乾燥させデシケーター中で放冷した後、約 0.3 g をひょう量皿にとり、その質量を 0.1 mg の桁まで測定する。煮沸してから 25 ℃~30 ℃ に冷却した硫酸 (1+20) 約 250 mL を加えて溶かす。これに 0.02 mol/L 過マンガン酸カリウム 溶液約 40 mL をゆっくりかき混ぜながら約 1 分間かけて加える。過マンガン酸カリウム溶液の紅色が消えて から 55 ℃~60 ℃ に加温する。温度を保ちながら 0.02 mol/L 過マンガン酸カリウム溶液で滴定を行い、溶液の色が薄い紅色となるまで滴定する (1)。次の式によって 0.02 mol/L 過マンガン酸カリウム溶液のファクターを算出する。

0.02 mol/L 過マンガン酸カリウム溶液のファクター (f)

 $=W_1 \times (A/100) \times ((2/5)/134.00) \times ((1000/V_1)/C)$

 $=W_1 \times (A/V_1) \times 1.493$

 W_1 : 採取したしゅう酸ナトリウムの質量(g)

A: 採取したしゅう酸ナトリウムの純度(%(質量分率))

 V_1 : 滴定に要した 0.02 mol/L 過マンガン酸カリウム溶液の容量(mL)

C: 0.02 mol/L 過マンガン酸カリウム溶液

- **注(1)** 終点は、溶液の色が着色して 30 秒間保つ点とする。
- (3) 装置 装置は、次のとおりとする。
- a) マグネチックスターラー
- (4) 試験操作
- (4.1) 測定 測定は、次のとおり行う。

- a) 分析試料 0.5 g~1 g を 0.1 mg の桁まではかりとり、200 mLトールビーカーに入れる。
- **b**) 水約 50 mL 及び硫酸 (1+5)約 15 mL を加え、マグネチックスターラーでかき混ぜて溶かす。
- c) 直ちにりん酸約 1 mL を加えた後、溶液の色が薄い紅色となるまで 0.02 mol/L 過マンガン酸カリウム溶液で滴定する⁽²⁾。
- **d**) 空試験として、別の 200 mLトールビーカーを用いて **b**) \sim **c**) の操作を実施し、滴定する $^{(2)}$ 。
- e) 次の式によって分析試料中の硫黄分全量(T-SO₃)を算出する。

硫黄分全量(%(質量分率))=($5\times0.02\times f\times (V_2-V_3)/1000\times 80.07$)/ $W_2\times 100$ =($f\times (V_2-V_3)$)/ $W_2\times 0.8007$

W2: 採取した分析試料の質量(g)

 V_2 : 滴定に要した 0.02 mol/L 過マンガン酸カリウム溶液の容量 (mL)

 V_3 : 空試験の滴定に要した 0.02 mol/L 過マンガン酸カリウム溶液の容量 (mL)

f: 0.02 mol/L 過マンガン酸カリウム溶液のファクター

注(2) 褐色ビュレットを用いて滴定する。

備考 1. 試薬(硫酸第一鉄七水和物)を用いて回収試験を実施した結果、硫黄分全量(T-SO₃)として 29.1 % (質量分率)で、理論値に対する回収率は 101.0 %であった。

なお、この試験法の定量下限は、0.04%(質量分率)程度と推定された。

参考文献

- 1) 杉村 靖, 井塚進次郎: 硫黄化合物肥料中の硫黄分全量測定, 肥料研究報告, 3, 25~29 (2010)
- 2) JIS K 8978: 硫酸鉄(II)七水和物(試薬) (2008)
- (5) **硫黄分全量試験法フローシート** 硫酸第一鉄を主体とする肥料中の硫黄分全量試験法のフローシートを 次に示す。

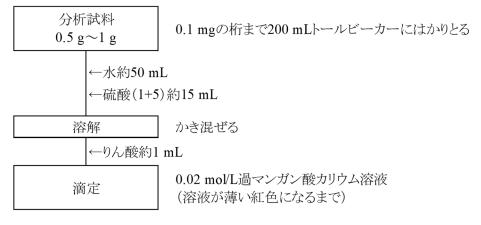


図 硫黄分全量試験法フローシート(原料:硫酸第一鉄)