4.4.1.d 過塩素酸法

(1) 概要

この試験法はシリカゲル肥料を含まない肥料に適用する。この試験法の分類は Type E であり、その記号は 4.4.1.d-2017 又は S-Si.d-1 とする。

分析試料に塩酸 (1+23) を加えて抽出し、過塩素酸を加えて加熱し、生じた無水けい酸の質量 (SiO_2) を測定し、分析試料中の塩酸 (1+23) 可溶性けい酸 $(FSiO_2)$ でする。

(2) 試薬等

- a) 塩酸: JIS K 8180 に規定する特級又は同等の品質の試薬。
- b) 過塩素酸: JIS K 8223 に規定する特級又は同等の品質の試薬。
- (3) 器具及び装置 器具及び装置は、次のとおりとする。
- a) **恒温上下転倒式回転振り混ぜ機**: 30 °C±1 °C に調節できる恒温槽内に設置された 250 mL 全量フラスコ を毎分 30 回転~40 回転で上下転倒して回転させられるもの。
- **b**) ホットプレート: 表面温度 250 °C まで調節できるもの。
- c) **電気炉**: 1000 °C~1100 °C に調節できるもの。
- **d**) **るつぼ**: JIS R 1301 に規定する化学分析用磁器るつぼを 1000 ℃~1100 ℃ の電気炉で加熱した後、デシケーター中で放冷し、質量を 1 mg の桁まで測定しておく。

(4) 試験操作

- (4.1) 抽出 抽出は、次のとおり行う。
- a) 分析試料 1 g を 1 mg の桁まではかりとり、250 mL 全量フラスコに入れる。
- b) 約30°Cに加温した塩酸(1+23)約150 mLを加え、毎分30回転~40回転(30°C±1°C)で1時間振り混ぜる。
- c) 速やかに冷却した後、標線まで水を加える。
- d) ろ紙 3 種でろ過し、試料溶液とする。
- 備考 1. (4.1)の操作で得た試料溶液は、附属書 B に示した成分にも適用できる。
- (4.2) 測定 測定は、次のとおり行う。
- a) 試料溶液の一定量を 100 mLトールビーカーにとる。
- b) 過塩素酸約 10 mL を加え、ホットプレート上で加熱する。
- c) 過塩素酸の白煙が発生するようになったら、時計皿で覆い、15分間~20分間加熱して二酸化けい素の沈殿を生成させる。
- d) 放冷後、塩酸(1+4)約 50 mL を加え、時計皿で覆い、ホットプレート上で 70 °C~80 °C で数分間加熱する。
- ${f e}$) 加熱後、直ちにろ紙 ${f 5}$ 種 ${f C}$ でろ過し、容器を加温した塩酸 (1+10) で洗浄して沈殿を全てろ紙中に移し入れる。
- f) 沈殿及びろ紙を加温した塩酸(1+10)で2回洗浄し、更に熱水で数回洗浄する(1)。
- g) 沈殿をろ紙ごとるつぼに入れる。

- h) るつぼを乾燥器に入れ、約 120 °C で 1 時間乾燥する。
- i) 放冷後、るつぼを電気炉に入れ、穏やかに加熱して炭化させる⁽²⁾。
- j) 1000 °C~1100 °C で 1 時間強熱する⁽²⁾。
- k) 強熱後、るつぼをデシケーターに移して放冷する。
- 1) 放冷後、るつぼをデシケーターから取り出し、その質量を 1 mg の桁まで測定する。
- m) 次の式より分析試料中の可溶性けい酸(S-SiO₂)を算出する。

分析試料中の可溶性けい酸(S-SiO₂)(%(質量分率)) = $A \times (V_1/V_2)/W \times 100$

A: 沈殿の質量(g)

W: 分析試料の質量(g)

 V_1 : (4.1) c) における試料溶液の定容量(mL)

 V_2 : (4.2)a)における試料溶液の分取量(mL)

- 注(1) ろ液に塩化物の反応がなくなるまで行う。
 - (2) 炭化及び灰化操作例: 室温から約 250 °C まで 30 分間~1 時間で昇温した後 1 時間程度加熱し、 更に 1000 °C~1100 °C まで 1 時間~2 時間で昇温する。

参考文献

- 1) 越野正義: 第二改訂詳解肥料分析法, p.143~144, 養賢堂, 東京 (1988)
- (5) 可溶性けい酸試験法フローシート 肥料中の可溶性けい酸試験法のフローシートを次に示す。

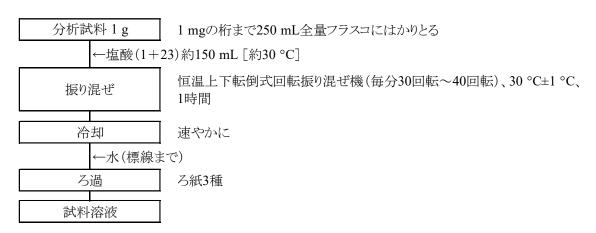


図1 肥料中の可溶性けい酸試験法フローシート(抽出操作)

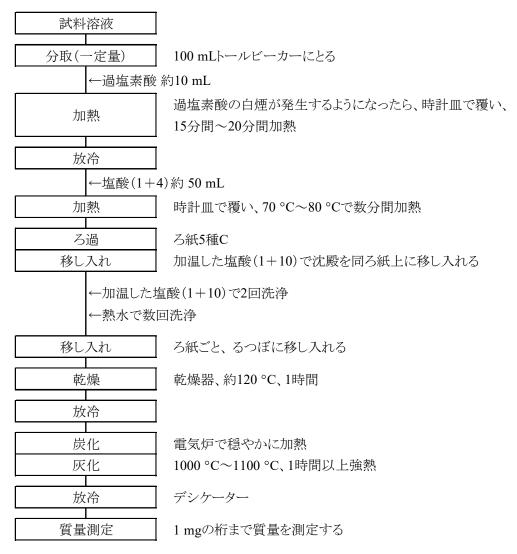


図2 肥料中の可溶性けい酸試験法フローシート(測定操作)