1 カオリン

2 純度試験(4)及び(5)の項を次のように改める.

3 純度試験

- 4 (4) 鉄 (1.10) 本品40 mgに希塩酸10 mLを加え,水浴中
- 5 で10分間振り混ぜながら加熱する. 冷後, L-酒石酸0.5 gを
- 6 加え、振り混ぜてL-酒石酸を溶かした後、以下第2法によ
- 7 り検液を調製し、B法により試験を行う. 比較液には鉄標準
- 8 液2.0 mLを加える(500 ppm以下).
- 9 (5) 鉛 本品0.80 gをビーカーにとり, 薄めた塩酸(1→4)
- 10 20 mLを加え、時計皿で覆い、時々振り混ぜながら穏やかに
- 11 15分間煮沸する. 冷後,遠心分離して得た上澄液をろ過し,
- 12 残留物を熱湯5 mLで洗い,洗液をろ液に合わせる.冷後,
- 13 クエン酸水素ニアンモニウム溶液(1→2) 10 mL及びチモール
- 14 ブルー試液1 mLを加え、液の黄色が淡黄緑色に変わるまで
- 15 アンモニア水(28)を加える.この液を分液漏斗に移し,更に
- 16 水で洗い込み、洗液を合わせる. ピロリジンジチオカルバミ
- 17 ン酸アンモニウム溶液 $(3\rightarrow 100)$ 5 mLを加えて5分間放置し、
- 18 酢酸ブチル10 mLを正確に加えて5分間振り混ぜた後,必要
- 19 ならば遠心分離し、上層を試料溶液とする. 別に原子吸光光
- 20 度用鉛標準液8 mLを正確に量り、クエン酸水素二アンモニ
- 21 ウム溶液 $(1\rightarrow 2)$ 10 mL及びチモールブルー試液1 mLを加え,
- 22 以下試料溶液と同様に操作して標準溶液とする. 試料溶液及
- 23 び標準溶液につき,次の条件で原子吸光光度法 ⟨2.23⟩ によ
- 24 り試験を行うとき、試料溶液の吸光度は標準溶液の吸光度よ
- 25 り大きくない(10 ppm 以下).
- 26 使用ガス:
- 27 可燃性ガス アセチレン
- 28 支燃性ガス 空気
- 29 ランプ:鉛中空陰極ランプ
- 30 波長: 283.3 nm
- 31

32 9.22 標準液の項に次を追加する.

- 33 鉛標準液,原子吸光光度用 鉛標準原液1 mLを正確に量り,
- 34 水を加えて正確に100 mLとする. 用時製する. この液1 mL
- 35 は鉛(Pb) 1 µgを 含む.