

## 1 ニセルゴリン

### 2 定量法の項を次のように改める.

3 定量法 本品を乾燥し、その約0.4 gを精密に量り、無水酢酸  
4 /酢酸(100)混液(1 : 1) 50 mLに溶かし、0.1 mol/L過塩素酸  
5 で滴定〈2.50〉する(電位差滴定法)。同様の方法で空試験を行  
6 い、補正する。

7 0.1 mol/L過塩素酸1 mL=24.22 mg  $\text{C}_{24}\text{H}_{26}\text{BrN}_3\text{O}_3$

8