

## 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 C<sub>24</sub>H<sub>26</sub>BrN<sub>3</sub>O<sub>3</sub>

8