

# 《环境空气 氮氧化物（一氧化氮和二氧化氮）的测定 盐酸 萘乙二胺分光光度法》（HJ 479—2009）修改单

将“9 结果表示”及其内容修改为：

“9 结果表示

9.1 空气中二氧化氮质量浓度 $\rho_{NO_2}$ （ $mg/m^3$ ）按式（1）计算：

$$\rho_{NO_2} = \frac{(A_1 - A_0 - a) \times V \times D}{b \times f \times V_r} \quad (1)$$

9.2 空气中一氧化氮质量浓度

$\rho_{NO}$ （ $mg/m^3$ ）以二氧化氮（ $NO_2$ ）计，按式（2）计算：

$$\rho_{NO} = \frac{(A_2 - A_0 - a) \times V \times D}{b \times f \times V_r \times K} \quad (2)$$

$\rho'_{NO}$ （ $mg/m^3$ ）以一氧化氮（ $NO$ ）计，按式（3）计算：

$$\rho'_{NO} = \frac{\rho_{NO} \times 30}{46} \quad (3)$$

9.3 空气中氮氧化物的质量浓度 $\rho_{NO_x}$ （ $mg/m^3$ ）以二氧化氮（ $NO_2$ ）计，按式（4）计算：

$$\rho_{NO_x} = \rho_{NO_2} + \rho_{NO} \quad (4)$$

以上各式中： $A_1$ 、 $A_2$ ——串联的第一支和第二支吸收瓶中样品的吸光度；

$A_0$ ——实验室空白的吸光度；

$b$ ——校准曲线的斜率，吸光度 $\cdot ml/\mu g$ ；

$a$ ——校准曲线的截距；

$V$ ——采样用吸收液体积， $ml$ ；

$V_r$ ——换算为参比状态（298.15 K，1013.25 hPa）的采样体积， $L$ ；

$K$ —— $NO \rightarrow NO_2$ 氧化系数，0.68；

$D$ ——样品的稀释倍数；

$f$ ——Saltzman 实验系数，0.88（当空气中二氧化氮质量浓度高于  $0.72 mg/m^3$  时， $f$ 取值 0.77）。”