

《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 ρ_{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

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

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

ρ'_{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 ρ_{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· $ml/\mu g$ ；

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）。”