

## Lampiran 2. Contoh Konversi Satuan Konsentrasi Karbon Monoksida (CO)

Berikut adalah contoh perhitungan pada Tabel 4.2 baris pertama:

- CO ppm = 10,375 ppm
- Konversi ppm menjadi  $\mu\text{g}/\text{m}^3 \rightarrow \frac{\mu\text{g}}{\text{m}^3} = \frac{\text{ppm} \times \text{BM}}{24,5 \times 10^{-3}}$
- BM, berat molekul CO = 28
- $\frac{\mu\text{g}}{\text{m}^3} = \frac{\text{ppm} \times \text{BM}}{24,5 \times 10^{-3}}$
- $\frac{\mu\text{g}}{\text{m}^3} = \frac{10,375 \times 28}{24,5 \times 10^{-3}}$
- CO = 11857,14  $\mu\text{g}/\text{m}^3$

