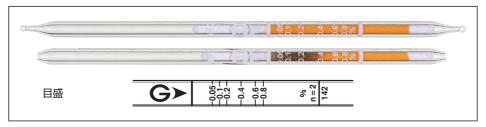
# **酢酸ブチル** (CH3CO2 (CH2)3CH3 (CH3CO2C4H9)

# Butyl acetate



#### 仕 様

測定範囲	0.05 $\sim$ 0.8 %
吸引回数	2回(基準)(200mL)
係 数	1
測定所要時間	1.5 分

検知限度: 0.015% (2回吸引)

変 色: 橙色 → 緑褐色

温·湿度補正: 温度

有効期間: 36 か月

 変動係数:
 GV=15%
 CV=10%

 目盛範囲の1/3
 目盛範囲の2/3

 $(CV: 変動係数 = \sigma: 標準偏差÷平均値×100)$ 

#### 反応原理

酢酸ブチルによりクロム酸が還元され緑褐色を呈する。 CH<sub>3</sub>CO<sub>2</sub>(CH<sub>2</sub>)<sub>3</sub>CH<sub>3</sub> + Cr<sup>6+</sup>(橙色) + H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> → Cr<sup>3+</sup>(緑褐色)

## 干渉ガス

ガ ス 名	共存濃度	干 渉	単独の場合
アルコール類、エステル類、ケトン類		+	緑褐色に変色
プロパン	0.2%以上	測定不可	0.2%以上で全層淡褐色に変色
二酸化イオウ	100ppm以上	2層変色	50ppm以上で褐色に変色
		(緑褐色+淡褐色)	
硫化水素	100ppm以上	2層変色	25ppm以上で淡褐色に変色
		(緑褐色+淡褐色)	
トルエン	25ppm以上	2層変色	15ppm以上で淡褐色に変色
		(緑褐色+淡褐色)	

### 校正用ガス

体積比混合法