

## 石油製品及び潤滑油－中和価試験方法

## 正 誤 票

区分	位 置	誤	正
本体	5.5.3 a)	分液漏斗 250 mL に試薬約 25 g を…,	分液漏斗 250 mL に試料約 25 g を…,
	5.6 a)	ここに, AN: 酸価 (mgKOH/g)	ここに, AN: 酸価 (mgKOH/g)
	5.6 b)	$SBN = \frac{56.1(V_5 \times cHCl \times V_0 \times cKOH)}{m}$	$SBN = \frac{56.1(V_5 \times cHCl + V_0 \times cKOH)}{m}$
	5.6 c) 1)	$SAN = \frac{56.1(V_2 \times cKOH \times V_3 \times cHCl)}{m}$	$SAN = \frac{56.1(V_2 \times cKOH + V_3 \times cHCl)}{m}$
	6.2 g)	JIS K 8693 に…滴定溶液 100 mL に溶解したもの。	JIS K 8693 に…滴定溶媒 100 mL に溶解したもの。
	図 11	D: 弱酸及び…資料の…。	D: 弱酸及び…試料の…。
	7.8.3 b)	$SAN = \frac{56.1(V_2 \times cKOH \times V_3 \times cHCl)}{m}$	$SAN = \frac{56.1(V_2 \times cKOH + V_3 \times cHCl)}{m}$
	図 13	0.1 mol/L 水酸化カリウムの 2-プロパノール溶液の mL 数	0.1 mol/L 塩酸の 2-プロパノール溶液の mL 数
		C: 弱酸性成分を…。 D: 弱酸及び強酸性成分を含む資料の…。	C: 弱塩基性成分を…。 D: 弱塩基及び強塩基性成分を含む試料の…。
8.8.3 b)	$SBN = \frac{56.1(V_2 \times cHCl + V_3 \times cKOH)}{m}$	$SBN = \frac{56.1(V_2 \times cHCl + V_3 \times cKOH)}{m}$	
附属書 1	附属書 1 図 3	c) 滴定異常 (再計算)	c) 滴定異常 (再試験)

平成 20 年 7 月 1 日作成