もくじ

はじめ)に
1 序	氵 論
1.1	オキシダント (Oxidant)・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・
1.1.	2 4 7 7 7 7 7 7 7
1.1.	·2 オゾンおよび PAN 同族体の性質
1.1.	・3 オキシダント発生のメカニズム17
1.2	窒素酸化物22
1.2.	・1 窒素酸化物の性質22
1.2.	・2 窒素酸化物の発生源25
1•3	オキシダントと窒素酸化物の影響30
1.3.	·1 植物への影響·······30
1.3.	・2 オキシダントの人体影響33
1.3.	・3 窒素酸化物の人体影響39
1.3.	4 オキシダントおよび窒素酸化物の環境基準42
2 分	↑析,測定法の概要44
2•1	オキシダントの測定法44
2.1.	1 ヨウ化カリウムを用いる方法44
2.1.	・2 物理的方法によるオキシダント測定55
2.1.	3 その他の化学的方法によるオキシダント測定法61
2•2	PAN(peroxyacetyl nitrate) の分析方法64
2.2.	1 PAN の標準物質の調製法 ·······64
2.2.	2 PAN の分析方法 ····································
2.3	窒素酸化物の測定法69
2.3.	1 ザルツマン法
2.3.	2 ヤコブス・ホッカイザー法72

	2.3	•3	化学発光法	·73
	2.3	•4	相関スペクトロメーターを用いる測定方法	.76
3	オ	トキ	・シダント	.79
	3 • 1	手	分析法(中性ヨウ化カリウム吸光光度法)	.79
	3•2	才	キシダントの自動測定法	·84
			測定方法	
	3.2	•2	Ox 測定値の補正係数を求める実験方法	-88
	3•3	オ	ゾンの分析方法	.90
	3•4	P.A	ANの分析方法	.95
4	쑬	星素	酸化物	.99
	4• 1	手	分析法	.99
	4• 2	ザ	ルツマン法による自動測定法	103
	4.2	·1	測定方法	103
	4.2	•2	パーミエイションチューブによる NO₂ 濃度の校正	801
	4• 3	化	学発光法による自動測定法	111
5	瑏	環境	における汚染濃度 1	115
	5•1	バ	ックグラウンド濃度	115
	5.1	·1	オキシダント	115
			窒素酸化物	
	5•2	窒	素酸化物およびオキシダント濃度の時間的変動	117
	5 • 3	環	境汚染濃度	121
	5•3		常時監視測定資料・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・・	
	5.3		その他の測定事例	
文				
索	Ē	3]	133