第3節 微小粒子状物質の成分分析

1 調査概要

微小粒子状物質については、第1節3(4)で述べたとおり平成21年(2009年)9月に環境基準が定められ、本市でも平成24年(2012年)2月から質量濃度の測定を開始したところです。微小粒子状物質は発生源から直接排出される一次粒子のみならず、大気中の光化学反応や中和反応等によって生じる二次生成粒子からも構成されており、その発生源や二次生成粒子の生成メカニズムを知る上で、成分分析の実施が必要です。また、成分分析を実施することで、微小粒子状物質の人への健康影響への知見の集積も期待されます。

微小粒子状物質の成分分析は春夏秋冬の4季節において各季2週間程度、イオン成分、無機元素成分及び炭素成分について調査を実施することとなっています。本市では、平成25年度(2013年度)から成分分析を開始しています。(表1-3-1)

令和2年度(2020年度)は、環境総合センターにて調査を行っておりますが、春季調査においては、新型コロナウイルスの影響により調査態勢が整わず中止しております。(表 1-3-2)(図 1-3-1)

表 1-3-1 微小粒子状物質の測定地点

年度	平成25年度 (2013年度)	平成26年度 (2014年度)	平成27年度 (2015年度)	平成28年度 (2016年度)	平成29年度 (2017年度)	平成30年度 (2018年度)	令和元年度 (2019年度)	令和2年度 (2020年度)
測定地点	神水本町測定局		神水本町測定局 水道町測定局 城南町測定局		環境総合センター	環境総合センター	環境総合センター 水道町測定局	環境総合センター
備考			測定項目に炭素 成分を追加	熊本地震の影響 により、春季調査 を中止			水道町測定局は 一部測定項目の み	春季調査を中止

表 1-3-2 微小粒子状物質の成分分析の調査概要(令和2年度(2020年度))

ᆖ	F	emikovo v v k			
		環境総合センター			
調査期間 春季		実施せず			
夏季		令和2年(2020年)7月23日 ~ 令和2年(2020年)8月7日			
秋季		令和2年(2020年)10月22日 ~ 令和2年(2020年)11月6日			
	冬季	令和3年(2021年)1月21日 ~ 令和3年(2021年)2月5日			
試料採取時間		10時から翌日の10時まで(1試料当たり)			
調査項目(環境総合セン		硫酸イオン(SO42一)、硝酸イオン(NO3一)、塩化物イオン(CI一)、ナトリウムイオン(Na+)、カリウムイオン(K+)、カルシウムイオン(Ca2+)、マグネシウムイオン(Mg2+)、アンモニウムイオン(NH4+)			
	無機元素	ナトリウム(Na)、アルミニウム(Al)、カリウム(K)、カルシウム(Ca)、スカンジウム(Sc)、バナジウム (V)、クロム(Cr)、マンガン*(Mn)、鉄(Fe)、コバルト*(Co)、ニッケル(Ni)、銅*(Cu)、亜鉛(Zn)、砒素 (As)、セレン*(Se)、モリブデン*(Mo)、アンチモン(Sb)、バリウム*(Ba)、トリウム*(Th)、鉛(Pb)、カドミウム**(Cd)、ベリリウム**(Be)、チタン*(Ti)、ルビジウム*(Rb)、セシウム*(Cs)、ランタン*(La)、セリウム*(Ce)、サマリウム*(Sm)、ハフニウム*(Hf)、タンタル*(Ta)、タングステン*(W)			
ター)	炭素成分	OC1、OC2、OC3、OC4、OCpyro、EC1、EC2、EC3			
	その他	質量濃度 ※			

- *: 成分分析ガイドラインの実施推奨項目
- **: 成分分析ガイドラインに記載がない項目
- ※第1節3(4)に示す常時監視の質量濃度とは分析方法が異なる。



図 1-3-1 環境総合センターにおける試料採取の様子

2 調査結果

(1) 質量濃度

微小粒子状物質の質量濃度の季節ごとの平均値は、夏季は $13.1\,\mu\,g/m^3$ 、秋季は $12.6\,\mu\,g/m^3$ 、冬季は $12.1\,\mu\,g/m^3$ で、年間平均値は $12.6\,\mu\,g/m^3$ でした。(表 1-3-3)例年質量濃度は夏季に低く春季・秋季・冬季は高くなる傾向にありますが、令和2年度(2020年度)においては夏季が最も高い値となりました。(図 1-3-2)

また、年間の平均値は過去5年を比較すると緩やかに減少傾向にあります。(図1-3-3)

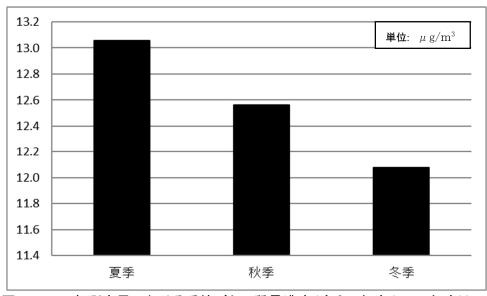


図 1-3-2 各測定局における季節ごとの質量濃度(令和2年度(2020年度))

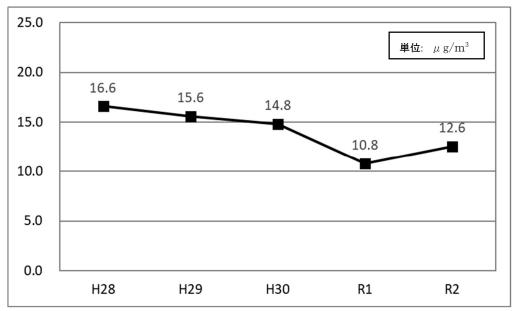


図 1-3-3 各年度の質量濃度年間平均の推移

表 1-3-3 季節ごとの質量濃度測定結果(令和2年度(2020年度))

令和2年度(2020年度)			
夏季			
調査日	環総セ		
7月23日	4.7		
7月24日	4.1		
7月25日	6.5		
7月26日	9.6		
7月27日	6.9		
7月28日	5.8		
7月29日	10.8		
7月30日	10.9		
7月31日	7.5		
8月1日	10.7		
8月2日	27.4		
8月3日	38.4		
8月4日	22.7		
8月5日	16.8		
平均	13.1		

令和2年度(2020年度)				
秋季				
調査日	環総セ			
10月22日	7.0			
10月23日	7.1			
10月24日	7.4			
10月25日	11.9			
10月26日	12.1			
10月27日	18.1			
10月28日	20.7			
10月29日	26.2			
10月30日	7.0			
10月31日	14.4			
11月1日	19.2			
11月2日	7.8			
11月3日	8.1			
11月4日	8.9			
平均	12.6			

令和2年度(2020年度)				
冬季				
調査日	環総セ			
1月21日	20.6			
1月22日	26.6			
1月23日	10.9			
1月24日	4.0			
1月25日	9.5			
1月26日	7.6			
1月27日	9.1			
1月28日	9.8			
1月29日	8.4			
1月30日	18.1			
1月31日	14.0			
2月1日	8.2			
2月2日	10.0			
2月3日	12.3			
平均	12.1			

(2) 成分の割合について

微小粒子状物質の季節ごとの成分の割合は年平均でイオン成分 (46.8%)、炭素成分 (32.1%)、無機成分 (2.2%)、その他 (18.9%) でした。平成 29 年度 (2017 年度) からの各季節 の成分の割合を比較すると、夏季は例年と異なりましたが、秋季と冬季は概ね例年とほぼ同様の傾向でした。(図 1-3-4)(図 1-3-5)

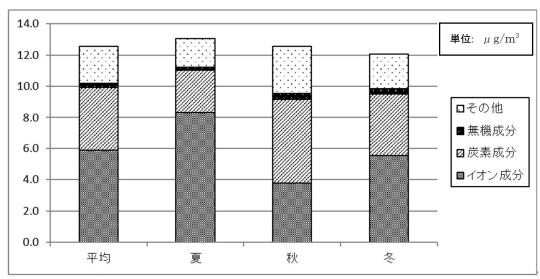


図 1-3-4 各季節と年間平均の微小粒子状物質成分(令和2年度(2020年度))

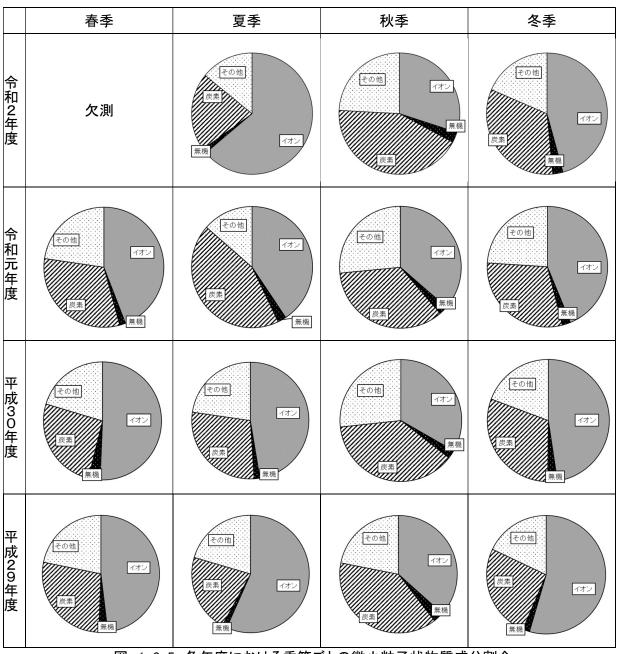
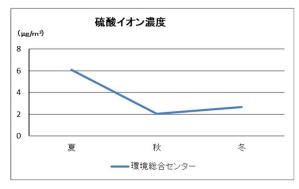
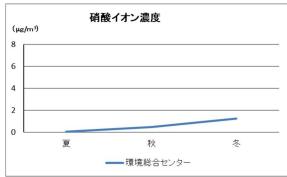


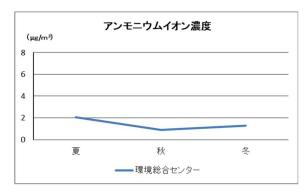
図 1-3-5 各年度における季節ごとの微小粒子状物質成分割合

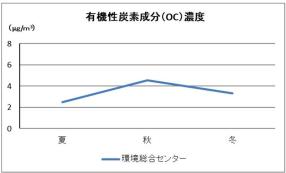
(3) 主な成分について

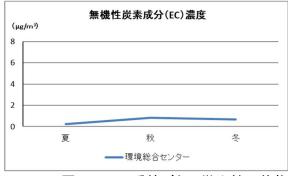
微小粒子状物質の主な成分の各測定地点の季節ごとの平均を図 1-3-6 に示します。 年間を通して硫酸イオン、有機性炭素成分が多く、特に硫酸イオンは夏季に、有機性 炭素成分は秋季に多い結果となりました。











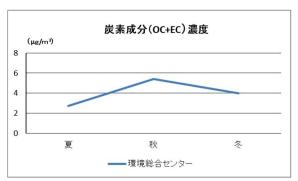


図 1-3-6 季節ごとの微小粒子状物質の主成分(令和2年度(2020年度))

(4) 無機成分について

無機成分は、年平均で質量濃度の2.2%と割合は小さいものの秋季と冬季が高い値となりました。

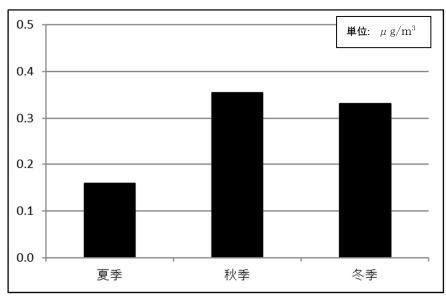
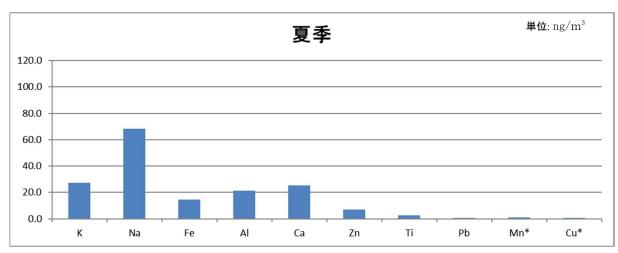
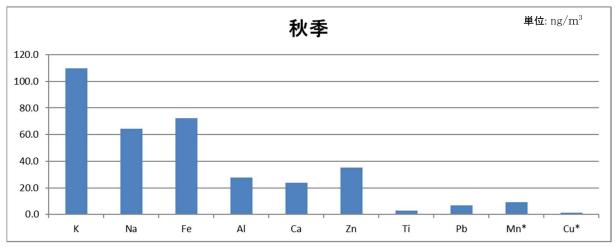


図 1-3-7 各季節の無機成分量(令和2年度(2020年度))





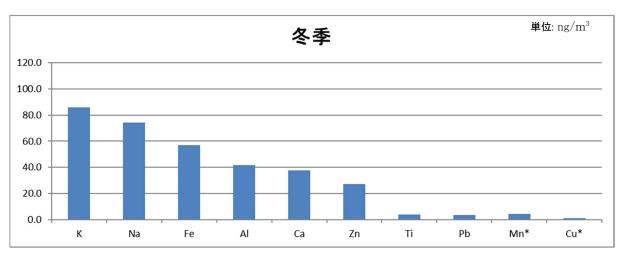


図 1-3-8 各季節の無機成分〈成分量の多い 10 種類〉(令和2年度(2020年度))

3 まとめ

・ 質量濃度は、夏季に高く、秋季や冬季は低い結果となりました。 春季平均(実施せず)

(参考:R1 11.1 μ g/m³、H30 12.1 μ g/m³、H29 14.6 μ g/m³、H28 未実施) 夏季平均(13.1 μ g/m³)

(参考:R1 $5.9\,\mu\,\mathrm{g/m^3}$ 、H30 $13.5\,\mu\,\mathrm{g/m^3}$ 、H29 $18.0\,\mu\,\mathrm{g/m^3}$ 、H28 $16.9\,\mu\,\mathrm{g/m^3}$) 秋季平均 $(12.6\,\mu\,\mathrm{g/m^3})$

(参考:R1 12.4 μ g/m³、H30 15.7 μ g/m³、H29 10.4 μ g/m³、H28 13.1 μ g/m³) 冬季平均(12.1 μ g/m³)

(参考:R1 14.0 μ g/m³、H30 18.0 μ g/m³、H29 19.5 μ g/m³、H28 20.0 μ g/m³)

年平均の成分の割合は次のとおりでした。

イオン成分(46.8%)

炭素成分 (32.1%)

無機成分 (2.2%)

その他 (18.9%)

夏季にイオン成分の割合が高くなる傾向が見られました。

主な成分はイオン成分と炭素成分でした。

イオン成分では硫酸イオン、硝酸イオン及びアンモニウムイオンが多く、2次生成物質の硫酸アンモニウム、硝酸アンモニウムを形成していると考えられます。硫酸アンモニウムと硝酸アンモニウムの和は質量濃度の変動に追随しており微小粒子状物質濃度が高くなる主原因になります。

炭素成分では有機性炭素成分(OC)が無機性炭素成分(EC)の年平均で 5.9 倍と多い結果でした。

今後も測定を続けていくことで、発生源の原因解明のために更なる知見の集積が期待されます。