

第 6 章 酸性雨調査結果

第6章 酸性雨調査結果

石川県では、昭和 58 年度から酸性雨の化学組成の調査を実施している。

酸性雨は、化石燃料などの燃焼により大気中に排出された硫黄酸化物や窒素酸化物などが、雲粒に取り込まれ、そこで硫酸イオンや硝酸イオンなどに変化して、酸性度の高い（pHの低い）雨や雪などの形態で地表に沈着するもので、その状況が深刻化すれば、森林や湖沼生物などの生態系へ影響を与える。

酸性雨は、大陸からの影響も含む広域的な大気汚染であるため、石川県では全国環境研協議会の全国共同調査に参画し、行政区域を超えた地域的な評価も実施している。

1 調査目的

降水中に存在する各種イオン成分を測定することによって、雨の化学成分組成を明らかにし、酸性雨発生機構解明の基礎資料を得ることを目的とする。

2 調査地点及び調査期間

調査地点及び調査期間は表 6－1 のとおりである。

表 6－1 調査地点

調査地点	所在地	設置場所	区分	調査期間
太陽が丘	金沢市太陽が丘 1丁目11番地	石川県保健環境センター 屋上	1週間降水	令和6年3月25日～ 令和7年3月31日

3 調査方法

(1) 1週間降水の採取方法

自動降水採水器を用いて、原則月曜日毎に1週間分の降水を採取した。

(2) 測定項目及び測定方法

表 6－2 のとおり 10 項目を測定した。

表 6－2 測定項目及び測定方法

区 分		測 定 項 目	測 定 方 法
1週間降水	水溶性成分	p H	ガラス電極法
		E C （電気伝導率）	電気伝導率計による方法
		SO ₄ ²⁻ （硫酸イオン）	イオンクロマトグラフ法
		NO ₃ ⁻ （硝酸イオン）	〃
		Cl ⁻ （塩化物イオン）	〃
		NH ₄ ⁺ （アンモニウムイオン）	イオンクロマトグラフ法
		Ca ²⁺ （カルシウムイオン）	〃
		Mg ²⁺ （マグネシウムイオン）	〃
		K ⁺ （カリウムイオン）	〃
		Na ⁺ （ナトリウムイオン）	〃

4 調査結果

1 週間降水の pH、EC 及び降水成分濃度の測定結果は、表 6－3 のとおりであった。

pH の範囲は 4.47～6.64、平均値 4.91 であり、これまでの最低値が観測された平成 19 年度の平均値 4.31 より酸性度が弱まる傾向が続いている。また、令和 5 年度の全国平均値^{注)} 5.03 に比べて、酸性度はやや大きかったが、植物に対する急性被害が懸念される pH3 未満の降水は観測されなかった。

また、降水酸性化の指標である硝酸イオン(NO_3^-)濃度は $14.5 \mu\text{mol/L}$ 、非海塩由来硫酸イオン(nss-SO_4^{2-})濃度は $6.3 \mu\text{mol/L}$ であり、前者は令和 5 年度における全国平均値^{注)} $9.6 \mu\text{mol/L}$ の約 1.5 倍、後者は全国平均値^{注)} $6.5 \mu\text{mol/L}$ とほぼ同じであった。

なお、本調査は、全国環境研協議会酸性雨広域大気汚染調査研究部会が実施する精度管理調査に参加し信頼性の確保を図るとともに、個々の測定値についてもイオンバランスや電気伝導率の計算値と実測値との比較など、測定データの検証を行っている。

注) 「令和 5 年度酸性雨調査結果について」環境省ホームページより引用した。

表 6－3 pH、EC 及び降水成分濃度の測定結果

項 目	令和 6 年度調査結果			令和 5 年度 全国平均値
	年平均値 ^{注2)}	週最低値 ^{注3)}	週最高値	
降水量 ^{注1)} (mm)	3,021.2	0.0	170.5	—
pH	4.91	4.47	6.64	5.03
電気伝導率 (EC) ($\mu\text{S/cm}$)	27.3	3.3	94.1	15.1
硫酸イオン (SO_4^{2-}) ($\mu\text{mol/L}$)	13.4	1.3	42.9	9.7
硝酸イオン (NO_3^-) ($\mu\text{mol/L}$)	14.5	4.0	86.4	9.6
塩化物イオン (Cl^-) ($\mu\text{mol/L}$)	139.6	3.3	575.2	60.8
アンモニウムイオン (NH_4^+) ($\mu\text{mol/L}$)	14.5	2.1	94.9	11.0
カルシウムイオン (Ca^{2+}) ($\mu\text{mol/L}$)	5.8	0.8	39.8	3.2
マグネシウムイオン (Mg^{2+}) ($\mu\text{mol/L}$)	13.8	0.4	58.2	6.3
カリウムイオン (K^+) ($\mu\text{mol/L}$)	3.1	0.3	12.7	1.6
ナトリウムイオン (Na^+) ($\mu\text{mol/L}$)	118.2	2.2	510.3	51.9
水素イオン (H^+) ($\mu\text{mol/L}$)	12.4	0.2	33.9	9.7
非海塩由来硫酸イオン (nss-SO_4^{2-}) ^{注4)} ($\mu\text{mol/L}$)	6.3	1.2	32.9	6.5
非海塩由来カルシウムイオン (nss-Ca^{2+}) ^{注5)} ($\mu\text{mol/L}$)	3.2	0.7	39.4	2.1

注 1) 降水量は、降水採水器の貯水量から換算した値であり、年平均値欄の数値は年間集計値である。

注 2) 年平均値については、pH は、水素イオン濃度に換算した上で降水量（貯水量換算値）重み付き算術平均値、その他の項目は降水量（同）重み付き算術平均値である。

注 3) 降水量以外の項目の最低値については、降水量 0mm の時を除いた値である。

注 4) 非海塩由来硫酸イオン [$\text{nss(non sea salt)-SO}_4^{2-}$] とは、海塩由来の SO_4^{2-} を除いた SO_4^{2-} 濃度を示す。

$[\text{nss-SO}_4^{2-}] = [\text{SO}_4^{2-}] - 0.060[\text{Na}^+]$ （海塩中の $\text{SO}_4^{2-}/\text{Na}^+ = 0.060$ ）（単位はモル濃度）

注 5) 非海塩由来カルシウムイオン [$\text{nss(non sea salt)-Ca}^{2+}$] とは、海塩由来の Ca^{2+} を除いた Ca^{2+} 濃度を示す。

$[\text{nss-Ca}^{2+}] = [\text{Ca}^{2+}] - 0.0216[\text{Na}^+]$ （海塩中の $\text{Ca}^{2+}/\text{Na}^+ = 0.0216$ ）（単位はモル濃度）

5 経年変化

(1) pHの変化の状況

1週間降水のpHの経年変化は、表6-4及び図6-1に示すとおり、昭和58年度から平成12年度に比べ、平成13～19年度は低下傾向であるが平成20年度からは横ばいをはさんで上昇傾向に転じており、令和3年度以降は横ばいである。また、日本海側における他の測定点(新潟、新潟巻)と比較すると変動傾向は似ているが、近年はこれらの地点より、pHがやや低めに推移する傾向であった。

表6-4 1週間降水のpH（年平均値、最低値及び最高値）の経年変化

年 度		金 沢				調査地点
		年平均値 ^{注1)}	最低値	最高値	降水量(mm) ^{注2)}	
昭和	5 8	4.73	4.4	6.7	2,936	三 馬
	5 9	4.71	4.0	6.1	2,198	〃
	6 0	4.65	4.1	6.3	3,380	〃
	6 1	4.54	4.2	6.5	2,047	〃
	6 2	4.63	3.7	5.7	1,982	〃
	6 3	4.74	4.2	6.5	2,758	〃
平成	元	4.62	4.1	5.6	2,754.8	〃
	2	4.72	4.1	5.2	3,092.2	〃
	3	4.53	4.03	6.11	1,821.8	〃
	4	4.54	3.94	5.99	2,015.0	〃
	5	4.68	3.87	7.02	2,790.4	太陽が丘
	6	4.58	4.18	6.67	1,891.1	〃
	7	4.62	4.00	6.52	2,676.6	〃
	8	4.61	3.86	6.61	2,215.1	〃
	9	4.63	3.94	7.39	2,659.8	〃
	1 0	4.71	4.24	6.37	3,068.5	〃
	1 1	4.62	4.13	6.26	2,785.7	〃
	1 2	4.60	4.04	7.33	2,336.5	〃
	1 3	4.50	3.93	7.54	2,761.1	〃
	1 4	4.52	3.84	5.30	2,827.1	〃
	1 5	4.47	4.01	5.20	2,685.6	〃
	1 6	4.51	4.08	5.21	2,867.8	〃
	1 7	4.39	3.71	6.63	2,733.8	〃
	1 8	4.51	3.63	5.66	2,715.4	〃
	1 9	4.31	3.73	5.18	2,364.7	〃
	2 0	4.48	4.00	4.98	2,431.9	〃
	2 1	4.58	3.83	7.27	2,552.5	〃
	2 2	4.61	4.04	5.49	2,984.9	〃
	2 3	4.57	3.90	5.57	2,907.5	〃
	2 4	4.56	3.97	5.18	2,778.8	〃
	2 5	4.54	4.04	5.71	3,323.5	〃
	2 6	4.57	3.80	5.43	2,988.1	〃
	2 7	4.60	3.82	5.31	2,535.3	〃
	2 8	4.67	4.19	5.78	2,675.0	〃
	2 9	4.71	4.23	6.07	3,235.6	〃
	3 0	4.76	4.19	6.42	2,785.7	〃
令和	元	4.75	4.16	6.43	2,461.0	〃
	2	4.88	4.06	6.26	2,716.8	〃
	3	4.91	4.32	6.92	2,669.1	〃
	4	4.90	4.26	6.37	2,685.4	〃
	5	4.99	4.21	6.98	2,825.1	〃
	6	4.91	4.47	6.64	3,021.2	〃

注1) 年平均値は、水素イオン濃度換算後の貯水量重み付き算術平均値である。

注2) 降水量は、降水採水器の貯水量から換算した値であるが、昭和58～61年度については、最寄の気象官署及びアメダスに基づく降水量である。（石川県衛生公害研究所年報第26号p.89-108参照）

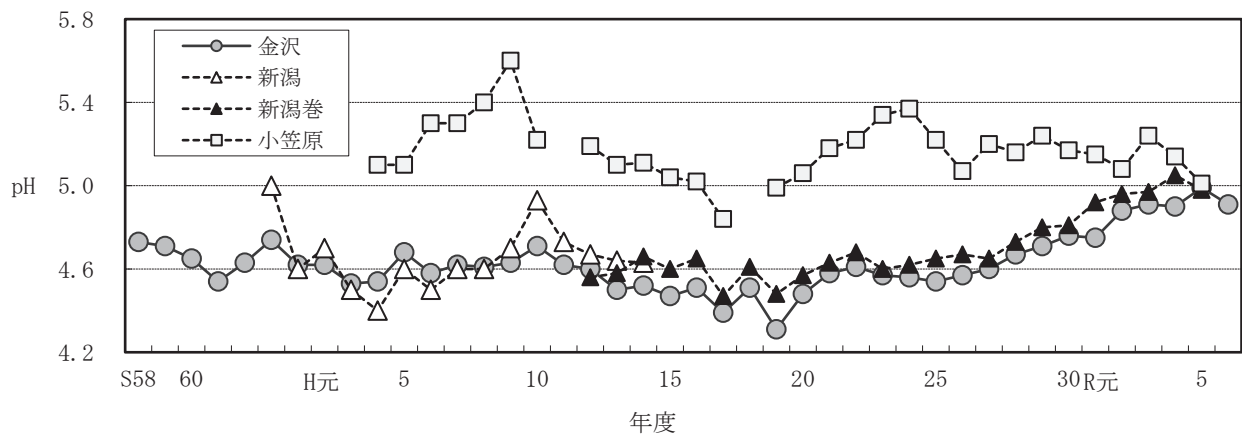


図 6－1 1 週間降水の pH(年平均値)の推移

- 注 1) 新潟、小笠原(H4-14)のデータは「酸性雨対策調査総合とりまとめ報告書」酸性雨対策協議会(平成 16 年 6 月)より引用した。
- 注 2) 新潟巻、小笠原(H15-H19)のデータは「酸性雨長期モニタリング報告書」環境省(平成 21 年 3 月)より引用した。
- 注 3) 新潟巻、小笠原(H20-R5)のデータは、「酸性雨調査結果について」環境省ホームページより引用した。

(2) 降水成分の経年変化の状況

過去 15 年間（平成 22～令和 6 年度）の降水成分濃度は、表 6－5 のとおりである。

過去 15 年間の経年変化をみると、湿性沈着の酸性化の指標である硝酸イオン(NO_3^-)濃度は、ほぼ横ばい傾向であり、非海塩由来硫酸イオン(nss-SO_4^{2-})濃度は平成 27 年度以降減少傾向である。

また、酸性化を抑制する指標とされているアンモニウムイオン(NH_4^+)及び非海塩由来カルシウムイオン(nss-Ca^{2+})濃度はほぼ横ばいである。

表 6－5 降水成分濃度(年平均値)の経年変化

項目	H22	H23	H24	H25	H26	H27	H28	H29	H30	R元	R2	R3	R4	R5	R6
降水量 (mm)	2,984.9	2,907.5	2,778.8	3,323.5	2,988.1	2,535.3	2,675.0	3,235.6	2,785.7	2,461.0	2,716.8	2,669.1	2,685.4	2,825.1	3,021.2
pH	4.61	4.57	4.56	4.54	4.57	4.60	4.67	4.71	4.76	4.75	4.88	4.91	4.90	4.99	4.91
SO_4^{2-} ($\mu\text{mol/L}$)	24.6	22.4	26.8	22.8	26.3	21.8	18.3	19.6	16.0	17.8	15.0	14.3	12.4	14.5	13.4
NO_3^- ($\mu\text{mol/L}$)	21.8	19.1	21.1	20.4	21.7	18.9	16.5	17.2	19.1	16.8	16.2	16.5	15.0	15.9	14.5
Cl^- ($\mu\text{mol/L}$)	142.5	108.2	165.8	126.3	168.4	145.6	109.4	149.2	94.1	131.2	116.5	126.4	93.0	135.4	139.6
NH_4^+ ($\mu\text{mol/L}$)	18.4	16.0	19.5	19.0	22.0	17.5	16.6	17.1	17.4	17.7	14.7	15.1	14.8	15.0	14.5
Ca^{2+} ($\mu\text{mol/L}$)	8.2	5.5	7.9	5.8	7.0	5.8	4.6	6.2	6.5	5.4	6.0	5.9	5.2	6.0	5.8
Mg^{2+} ($\mu\text{mol/L}$)	14.9	11.2	17.2	13.2	17.7	15.4	11.9	16.0	10.5	14.1	12.6	13.0	9.9	14.3	13.8
K^+ ($\mu\text{mol/L}$)	3.9	3.6	4.5	3.5	4.7	3.8	3.2	4.1	2.8	3.4	2.8	2.9	2.3	3.3	3.1
Na^+ ($\mu\text{mol/L}$)	126.3	97.3	149.4	112.9	152.6	131.7	102.6	134.2	87.8	123.9	108.5	113.4	84.5	123.0	118.2
H^+ ($\mu\text{mol/L}$)	24.6	27.2	27.9	28.6	26.8	24.9	21.4	19.5	17.3	17.7	13.3	12.4	12.5	10.3	12.4
nss-SO_4^{2-} ($\mu\text{mol/L}$)	17.0	16.6	17.8	16.0	17.2	13.9	12.1	11.5	10.7	10.4	8.5	7.5	7.3	7.2	6.3
nss-Ca^{2+} ($\mu\text{mol/L}$)	5.4	3.4	4.7	3.4	3.7	2.9	2.4	3.3	4.6	2.8	3.7	3.5	3.3	3.4	3.2

過去 5 年間（令和 2 年度～6 年度）における月別の硝酸イオン(NO_3^-)、非海塩由来硫酸イオン(nss-SO_4^{2-})、アンモニウムイオン(NH_4^+)及び非海塩由来カルシウムイオン(nss-Ca^{2+})の濃度の変化は、図 6－2 から図 6－5 のとおりである。

いずれの成分も令和 6 年度を除き夏季に濃度が低く、冬季を迎える 11 月頃から上昇し、2～5 月にかけて最も濃度が高くなる傾向にある。

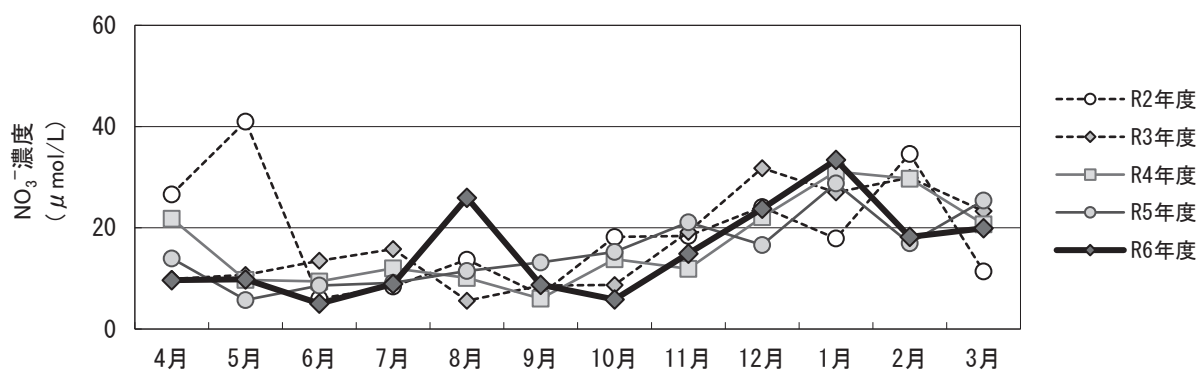


図6-2 月別 NO₃⁻濃度

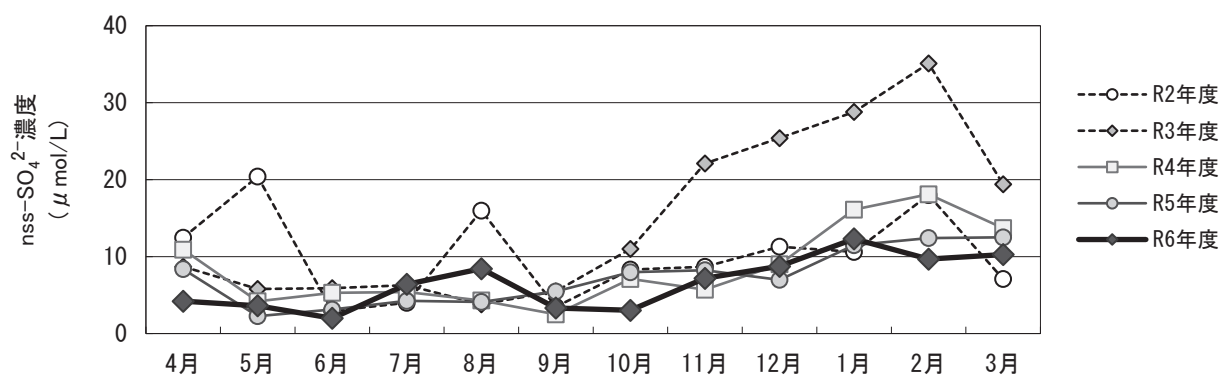


図6-3 月別 nss-SO₄²⁻濃度

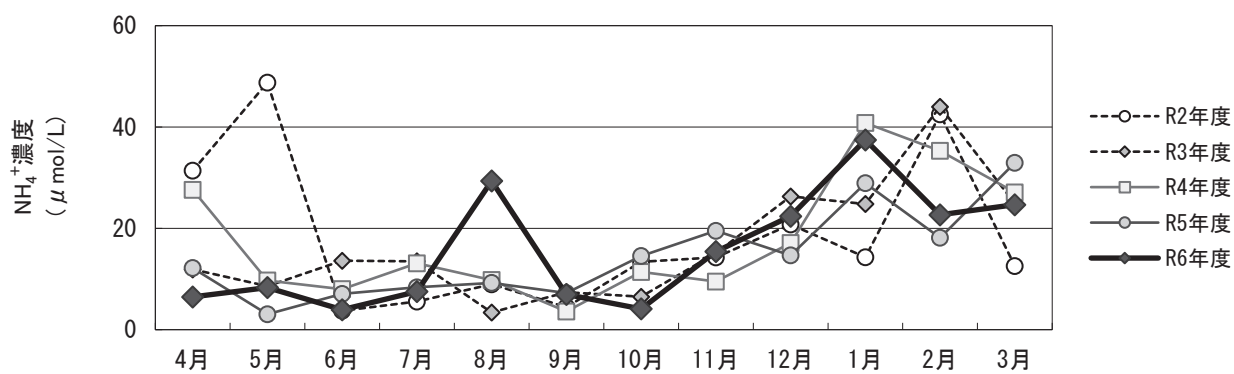


図6-4 月別 NH₄⁺濃度

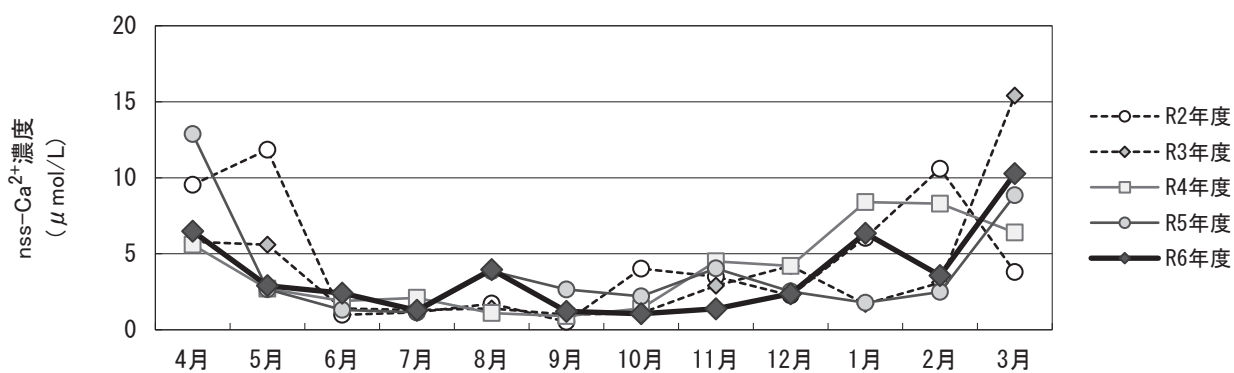


図6-5 月別 nss-Ca²⁺濃度

6 その他の酸性雨影響調査

環境省が実施している土壌・植生モニタリング調査は、石動山（中能登町）及び宝立山（輪島市）の2点において、平成元年度から概ね5年に1度の頻度で継続的に実施されている。

「越境大気汚染・酸性雨長期モニタリング報告書（平成25～29年度）（環境省、平成31年3月）」では、生態影響モニタリングの結果として、「pHは一部の地点を除き、おおむね4.0～5.5の間に分布し、調査地レベル、プロットレベルともに長期的な上昇あるいは下降傾向は認められなかった。樹木衰退度調査では、衰退度が高く継続的に衰退度の上昇が見られる地点もあったが、大気汚染を含む人為的影響がどの程度寄与しているのかはまだ明らかでない。」としており、宝立山については、「1回目（H13）と比較して2回目（H17）に有意に上昇した後、3回目（H22）、4回目（H27）と有意に下降するといった傾向がみられた。」としており、平成25～29年度における植生モニタリングにおいて枝の成長異常や葉色の異常がみられている。また、石動山については、「有意なpHの変化は認められず、目立った樹木衰退傾向も認められない。」としている。

なお、これまでの調査結果の概要は表6－6及び表6－7のとおりである。

表6－6 石動山の土壌（表層・適潤性褐色森林土）

（単位：水分含有量及びpHを除きcmol(+)/kg）

年度	水分含有量 (wt%)	pH		交換性陽イオン（塩基性）				交換 酸度	交換性 陽イオン （酸性）	
		H ₂ O	KCl	Ca	Mg	K	Na		Al	H
H13	5.0	4.4	3.7	0.36	0.37	0.44	0.18	13	12	1.4
H17	8.3	4.4	3.5	0.48	0.74	0.33	0.11	13	12	1.0
H22	6.5	4.3	3.5	0.76	0.86	0.31	0.13	12	11	1.0
H27	7.0	4.4	3.6	0.21	0.39	0.57	0.15	13	11	1.1
R02	6.6	4.4	3.6	0.41	0.59	0.32	0.14	14	12	2.2

注) 1 H13のデータは、「環境省酸性雨対策調査総合とりまとめデータ集 昭和58年度～平成14年度（（財）日本環境衛生センター 酸性雨研究センター）」より引用した土壌モニタリングデータを加工した。

2 H17、H22、H27及びR02のデータは、それぞれ「平成17年度酸性雨調査結果について」、「平成22年度酸性雨調査結果について」、「平成27年度酸性雨調査結果について」及び「令和2年度酸性雨調査結果について」環境省ホームページより引用した土壌モニタリングデータを加工（土壌層0～10cmデータの総平均）した。

表 6－7 宝立山の土壌（表層・弱乾性赤色土）

（単位：水分含有量及び pH を除き cmol(+) /kg）

年度	水分含有量 (wt%)	p H		交換性陽イオン（塩基性）				交換 酸度	交換性 陽イオン （酸性）	
		H ₂ O	KCl	Ca	Mg	K	Na		Al	H
H13	5.5	4.6	3.8	0.49	0.78	0.40	0.35	16	14	2.0
H17	12	4.6	3.6	0.30	1.0	0.23	0.16	16	16	1.1
H22	8.7	4.3	3.4	0.89	1.4	0.28	0.23	13	12	0.98
H27	10	4.3	3.3	0.47	1.1	0.42	0.27	15	13	1.5
R02	8.9	4.5	3.6	0.66	0.93	0.24	0.21	18	16	2.7

注) 1 H13 のデータは「環境省酸性雨対策調査総合とりまとめデータ集 昭和 58 年度～平成 14 年度（（財）日本環境衛生センター 酸性雨研究センター）」より引用した土壌モニタリングデータを加工した。

2 H17、H22、H27 及び R02 のデータは、それぞれ「平成 17 年度酸性雨調査結果について」、「平成 22 年度酸性雨調査結果について」、「平成 27 年度酸性雨調査結果について」及び「令和 2 年度酸性雨調査結果について」環境省ホームページより引用した土壌モニタリングデータを加工(土壌層 0～10cm データの総平均)した。

7 まとめ

本県においては、現在のところ酸性雨による深刻な被害を受ける状況には至っていないが、大陸方面からの大気汚染物質の長距離輸送の影響も懸念されることから、環境省が実施する調査に協力するとともに、気象要因による変動等も考慮し、今後とも推移を注意深く観察する必要がある。

