

わたしたちが
さんせいうちょうさ
酸性雨調査
おこな
を行いました



し やくしょしょくいん で まえこうぎ にしかまらくしょうがっこう
市役所職員による出前講義のようす(西鎌倉小学校)

へい せい ねん ど
平成21年度

かま くら し ない しうちゅう がつ こう さん せい う じっ たい ちゅう さ けつ か
鎌倉市内の小中学校などによる酸性雨実態調査結果

はじめに

いま ちきゅうかんきょう ほせん せかいじゅう きんきゅう とく かだい

今、地球環境の保全は世界中で緊急に取り組むべき課題となっています。

ちきゅうかんきょうもんだい さんせい う ちきゅうおんなんか そう はかいねつたいうりん げんしょ さばくか しんこう やせいどうぶつ げんしょ
地球環境問題には、酸性雨をはじめ、地球温暖化、オゾン層の破壊、熱帯雨林の減少、砂漠化の進行、野生動物の減少

もんだい

などさまざまなお題目があります。

わたし さんせい う ちょうさ おこな さんせい う こうじょう じどうしゃ はいしゅつ たいき おせんぶしつ くも

そのなかで、私たちは酸性雨の調査を行いました。酸性雨とは、工場や自動車から排出される大気汚染物質が、雲に

と たいき おせんぶしつ ふく さんせい つよ あめ たいき おせんぶしつ い おうさんか ぶつ

取りこまれ、その大気汚染物質を含み酸性が強くなった雨のことです。大気汚染物質とは、硫黄酸化物(SO₂)と

ちつそんか ぶつ おも げんしん ぶっつ こうじょう かり上くはつでん で い おうぶつ ねんしょ い おうさんか ぶつ

窒素酸化物(NO_x)が主な原因物質です。工場や火力発電などから出る硫黄物を燃焼すると硫黄酸化物となり、これ

かさん ふんえん ふく

は火山の噴煙などにも含まれます。

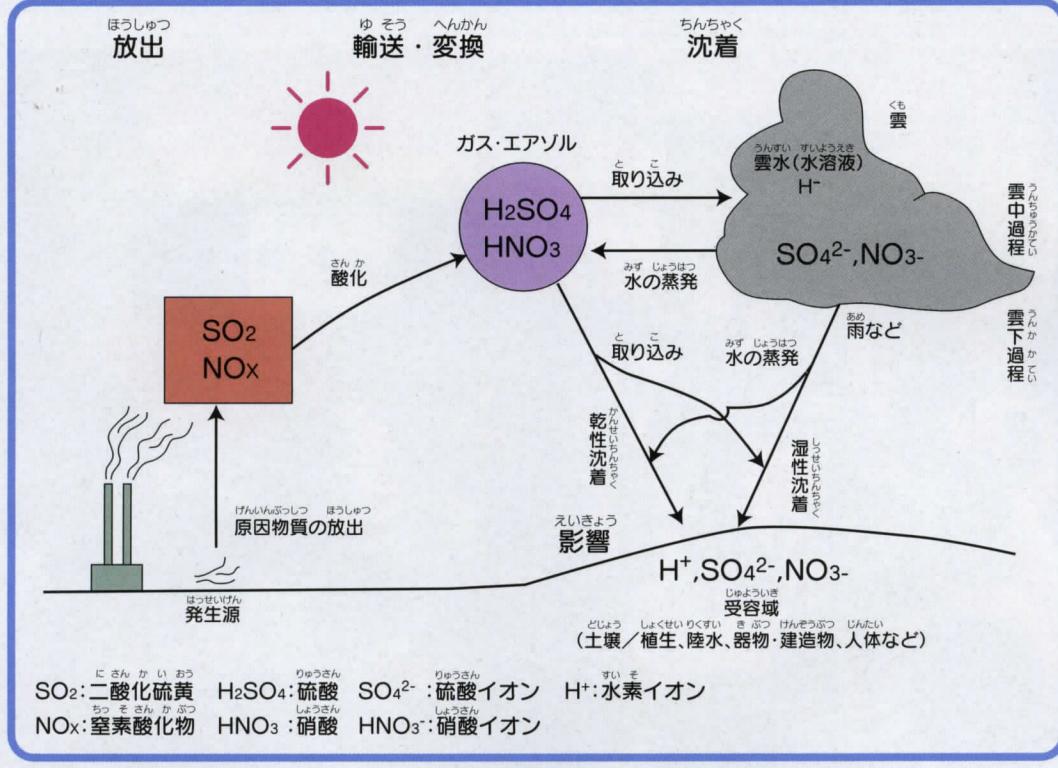
さんせい う ちょうさ たいき おせん わたし みぢか じつかん ちょうさ かまくらし きょうりょく よ

酸性雨の調査は、大気汚染について私たちが身近に実感できる調査のひとつです。鎌倉市から協力の呼びかけがあ

こし しない しょうちゅうがっこう せんもんがっこう さんせい うちょうさ おこな ちょうさ き

り、今年も市内の小中学校、専門学校が酸性雨調査を行いました。この調査から、いろいろなことに気づくことができ

ました。



調査方法

ふ あめ さんせい う はんてい あまみず さんせい つよ ピーエイチ そくてい
降る雨が酸性雨かどうか判定するには、雨水の酸性の強さ、pHを測定することでわかります。

つうじょうピーエイチ そくてい すいしつけん さきき つか わたし かんたん はか ほうほう そくてい
通常、pHの測定には、水質検査機器を使いますが、私たちはパックテストという簡単に測る方法で測定しました。

さんせい つよ いろ か くすり はい あつ あまみず す
パックテストには、酸性の強さによって色が変わる薬が入っています。集めた雨水をパックテストのチューブに吸いこみ、20秒後の色の変化を比較表と比べてpHを判定します。

こんかい そくてい がつにち がつにち そくてい かのう ひ おこな いちぶ がつこう あき ちょうさ おこな
今回は、測定を6月1日から7月17日までの測定可能な日に行うこととし、一部の学校では秋に調査を行いました。

あまみず あつ はしょ りょう そくていにち じ そくていしゃ かくがつこう こと
雨水を集めの場所や量、測定日時、測定者などは各学校によって異なります。

調査結果

酸性雨とはpHが5.6以下の雨をいいます。pHが小さくなればなるほど、酸性が強いことになります。

各学校と市役所の27か所で測定した個別データの70%が酸性雨でした。そのうちもっとも酸性が強かったのは4.3、

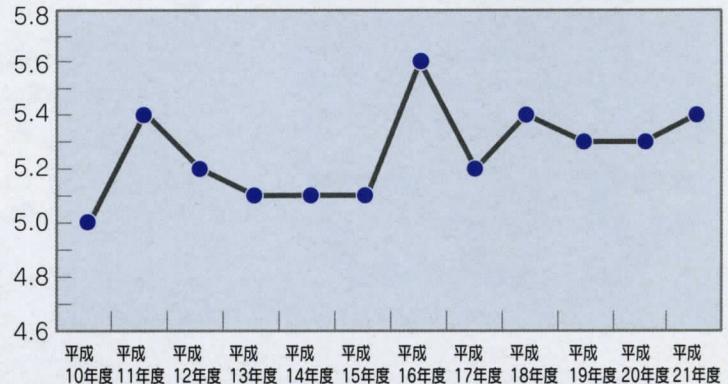
もっとも中性に近かったのは6.2でした。(測定結果は3、4ページ目の酸性雨マップにまとめました。)

測定結果に差が生じたのは、調査の場所、日時、天候などによるものと考えられます。

平成10年度からの鎌倉市内の平均値を見てみると、右図1のようにある程度のばらつきはあるものの、徐々に酸性が弱まっているのがわかります。

今後も鎌倉市では、酸性雨の調査を実施しています。

図1 酸性雨調査の年平均値の変化



平成21年度酸性雨調査参加者人数

	調査地点(小学校)	参加人数	参加主体		調査地点(中学校等)	参加人数	参加主体
1	第一小学校	21	理科クラブ	12	第二中学校	14	自然科学部
2	第二小学校	66	5年生	13	御成中学校	10	科学部
3	稻村ヶ崎小学校	32	5年生	14	腰越中学校	4	社会科研究部
4	七里ガ浜小学校	49	5年生	15	深沢中学校	14	科学部
5	腰越小学校	70	5年生	16	手広中学校	14	環境美化委員会
6	西鎌倉小学校	125	4年生	17	大船中学校	15	理科部
7	深沢小学校	118	6年生	18	玉縄中学校	18	理科部
8	富士塚小学校	65	5年生	19	岩瀬中学校	12	自然科学部
9	関谷小学校	64	4年生	20	横浜国大附属鎌倉中学校	26	科学部
10	清泉小学校	30	理科クラブ	21	栄光学園中・高等学校	2	生物部
11	鎌倉女子大学初等部	29	6年生	22	鎌倉女学院中・高等学校	10	理科部
	小計	669		23	北鎌倉女子学園中・高等部	5	科学部
				24	鎌倉女子大学中高等部	9	科学部
				25	清泉女学院中学校	40	3年生
				26	早見美容芸術専門学校	6	物理・化学担当
					小計	199	

今年度は、合計
868名が参加しました!
みんながんばったね!

へい せい ねん ど
平成21年度

かま くら し

鎌倉市 さんせいう 酸性雨 マップ

pH	色
4.1~4.2	○
4.3~4.4	●
4.5~4.6	■
4.7~4.8	●
4.9~5.0	●
5.1~5.2	○
5.3~5.4	○
5.5~5.6	○
5.7~5.8	●
5.9~6.0	○
6.1~6.2	●

せんもんがっこう はやみげいじゅつかくえん
専門学校の早見芸術学園の
がくせい さんか
学生も参加しています。

※はデータ未確定、—は未測定



酸性雨 出前講義



七里ガ浜小学校



せき やしょうがっこう
関谷小学校

しょとうぶ 初等部

/-/6.1/5.4

ちうさ ちてん 調査地点／ へいせい ねんど へいせい ねんど へいせい ねんど へいせい ねんど へいせい ねんど 平成17年度／平成18年度／平成19年度／平成20年度／平成21年度

ピーエイチ
pH
5.4

がっこう 学校

6.1 / —

4.7 / 5.2 / 5.0 / 4.8 / 4.8

だいにちゅうがっこう
第二中学校

せいせんしょうがっこ
清泉小学校

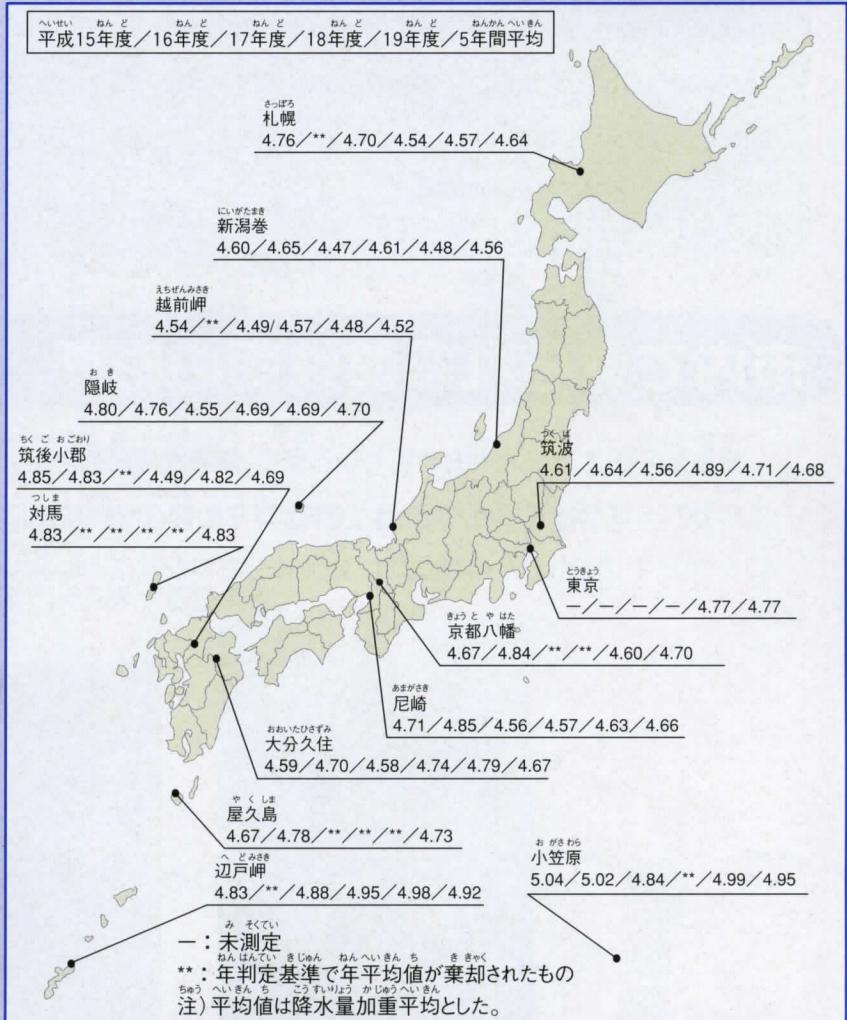
だいにしょうがっこう

第二回
よう げいじゅつせん もんがっこう
美容芸術専門学校

4.9/5.5/5.1/5.5/5.5

んちゅうがっこう こうとうがっこう
中学校・高等学校

54 / 58 / 56



さんこう にほん ピ-イ仔ぶん ぶ ず

参考:日本のpH分布図
かんきょうしう さんせい うたいさくちょう さけつか
(環境省 酸性雨対策調査結果から)



にしかまくらしょうがっこう **西鎌倉小学校**

ふじづかしょうがっこう 富士塚小学校

へいせい ねん ど し かんきょうほ ぜん か しょくいん し ないしき
平成21年度には、市環境保全課の職員が市内小
がっこう こう さんせい う で まえこう ぎ き
学校4校に酸性雨の出前講義に来てくれました。

みんな熱心に講義を聴き、たくさん質問しました。

ありがとうございました!

でまえこうぎうがっこう 出前講義を受けた学校

七里ガ浜小学校(5月27日)、関谷小学校(6月2日)、
にしかまくらようがっこう がつ にち に づかしようがっこう がつ にち

酸性雨調査参加者からの一言

◎パックテストによる調査は、手軽にみんなでできるのでよかったです。

(富士塚小学校)

◎自分たちで実際に酸性雨を調べることができてよかったです。

(関谷小学校)

◎例年より酸性が弱くなった気がする。(清泉小学校)

◎どのような要因で結果に変化ができるのか気になった。(第二中学校)

◎今まで気にも留めていなかった酸性雨について理解を深める
ことができた。(手広中学校)



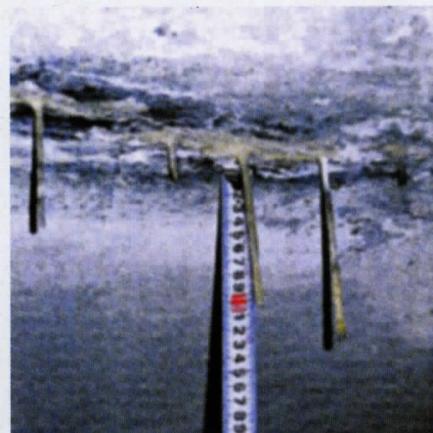
七里ガ浜小学校

市内で見られる酸性雨の影響

鎌倉市内では、大仏と親しまれている国宝、高徳院の阿弥陀如来坐像や、源氏山公園の源頼朝像に酸性雨の影響
と思われるさびが確認されました。また、建物の軒下や橋げたにつららを見つけることができました。これは、
コンクリートの割れ目から酸性雨が入り、成分を溶かすことによって現れるものです。



みなもとのよりともぞう
源頼朝像



しない たてもの み
市内の建物に見られたつらら

今回調査に参加したみなさんからは、次のような報告がありました。

◎学校の銅像が溶けていた。(鎌倉女子大学初等部)

◎タイルとタイルの間のゴムが茶黒く変色していた。(手広中学校)

◎学校で育てている花の花びらの色が変色していた。(鎌倉女子大中高等部)



はな はんてん
花びらに斑点のあるアサガオ

さんせいう

酸性雨について、ちょっと考えてみよう！

かんが

(1)自分たちで測った雨は、どのくらい酸性が強かったかな？

つぎ 次の5つを、pHの低い順(酸性の強い順)に並べてみよう。

- すいどうすい ①水道水 かいすい ②レモン にほんしゆ ③海水 じぶん ④日本酒 はか あめ ⑤自分たちで測った雨

pHの低い方(. . . .) pHの高い方

(2)酸性雨の原因はなんだろう？次の中からえらんでみよう。(答えはいくつかあるよ)

- せつ ①石けん水がたくさん川に流れ、蒸発してそれが降っていた。
くるま こうじょう かわ なが じょうはつ
くるま はいしゅつ そら あ あめ ふ
②車や工場からでた排出ガスが空に上がり、雨にまじって降ってきた。
すい さんせい みず かわ なが じょうはつ
やま ふんか さんせい けむり あめ ふ
③レモン水のような酸性の水が川に流れ、蒸発してそれが降ってきた。
④山が噴火して酸性の煙がたくさんでて、雨にまじって降ってきた。



(3)工場や車の排出ガスが増えると、どの地球環境問題がひどくなるのかな？

- ちきゅうおんだんか ①地球温暖化 ねったい うりん げんしょう ②熱帯雨林の減少 そう はかい やせいせい ぶつ げんしょう ③オゾン層の破壊 ④野生生物の減少 ⑤酸性雨

(4)酸性雨が降るとどんな影響があるかな？3つあげてみよう。

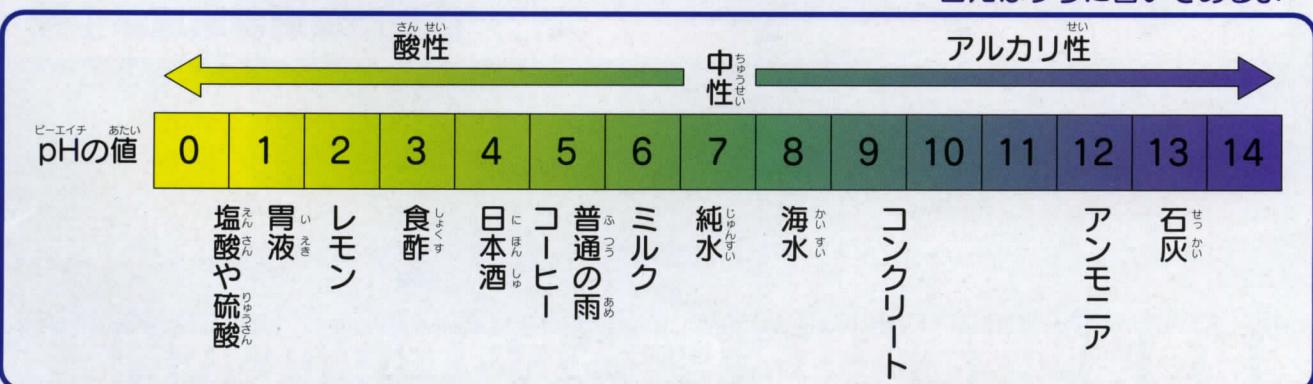
- ① _____
② _____
③ _____

(5)酸性雨が降らないようにするために自分達の身のまわりで何ができるかな？

おも か 思いつくだけ書いてみよう！



こた 答えはうらに書いてあるよ→



酸性雨なんでも質問箱

Q どうして酸性雨は降るのですか？

A 石油や石炭を燃やすときに発生する大気汚染物質(硫黄化合物や窒素化合物など)が変化して硫酸や硝酸になり、雨に溶けこんで酸性雨になるといわれています。主な発生源は車や発電所、工場などです。
また、火山から硫黄化合物が放出されることも多くあります。

Q 午前中に測定したときよりも、夕方に測定したときのほうが酸性が強くなるように思いますか、なぜですか？

A 日中に発生した空気の汚れ(自動車排出ガスなど)によって、夕方のほうが酸性が強くなったと考えられます。
また、雨の降り方によっても測定値が変わることがあります。

Q 使用したパックテストを放置すると色が変わってしまうのはなぜですか？

A パックテストを使用したあと放置すると、空気が入りこむなどして酸性の強さが変化してしまいます。測定するときは、反応時間を20秒とし、そのときの色で比較表とあわせてみましょう。

Q ガラスびんの置く位置で酸性の強さが変わりましたが、なぜですか？

A ガラスびんを置いた周りの環境の違い(道路に近い、木々があるなど)による影響や、ガラスびんへの雨の跳ね返りによって測定値が変わることがあります。

Q 雨の降り始めのほうが、降ったあとより酸性が強かったようですが、なぜですか？

A 雨の降り始めは、大気中の汚染物質を洗いながら落ちてくるので、酸性が強くなるようです。また、高い位置から降る雨は、低い位置から降る雨と比べて長い距離を落ちてくるので、そのぶん汚染物質を洗って酸性が強くなるようです。

酸性雨について、ちょっと考えてみよう!(6ページ目)の答え

(1)pHの低いほう(② ④ ⑤ ① ③)pHの高いほう

(2)②、④ (3)①、⑤

(4)針葉樹などの木が枯れる、湖の魚が生きられなくなる、銅像がさびるなど

(5)電気をつけっぱなしにしない、冷暖房をかけすぎない、物を大切にして長く使う

買い物にエコバッグを使う、自転車や歩きで移動する …などたくさんあります!

ねん 年	くみ 組	ばん 番
なまえ 名前		

発行／鎌倉市環境部環境保全課

〒248-8686 鎌倉市御成町18-10

TEL:0467-61-3443

FAX:0467-23-8700

市の環境保全課のホームページでも酸性雨のことがのっているよ。チェックしてみよう!

http://www.city.kamakura.kanagawa.jp/kan-hozon/kankyo_hozon_top.html