実験報告書

題 目 A6 固体の濡れ性

実 験 実 施 日 (西暦) 2024年 5月 24日

提 出 日 (西暦) 2024年 5月 30日

(再提出日 (西暦) 年 月 日)

報告書作成者

学籍番号 8223036 氏名 栗山淳

共同実験者

 学籍番号
 8223014
 氏名
 遠藤碧海

 学籍番号
 8223069
 氏名
 陳毅雷

 学籍番号
 氏名
 小杉温子

 学籍番号
 氏名

 大名
 大名

東京理科大学先進工学部マテリアル創成工学科

	実験指導者記入欄					
提	出	日	/	署名		
再提	出指定	定日	/			
再	是 出	日	/	署名		

チェックリスト

- ✓「結論」が的確にまとめられているか。
- ☑「結論」の長さは適切か。日本語に誤りがないか(論旨,文法,単語)。
- ☑「結論」と「実験結果」の整合性がとれているか。
- ✓「結論」を導くために<u>必要十分かつ適切な「実験結果」の表現が過不足なく</u>されているか。
- ✓「実験結果」は<u>わかりやすく、見やすく、正確に</u>表現されているか。
- ☑ グラフの軸、表の項目、グラフや表のタイトルに漏れはないか、適切か。
- ☑ 有効数字は適切か。単位が漏れていないか。
- ☑ (写真を用いる場合) 写真の明るさやコントラストは適切か。
- ☑「実験結果」を得るために必要な「方法」が過不足なく表現されているか。
- ☑「目的」が明記されているか。「目的」と「結論」の整合性がとれているか。日本語が適切か。
- ☑「なぜこの目的で実験をしたか」が「背景」に的確に表現されているか。日本語が 適切か。
- ☑ 必要に応じて適切に参考文献の引用情報が記述されているか。

参考文献:議論の裏付けを与えるものであるから、実験題目に関係がある文献を偏りがないようにできる限り引用する。文献の表記方法を参考として下記に記述しておく。

- 1) 著者名,書籍名,発行所,ページ,発行年
- 2) 著者名、雑誌名、巻、号、ページ、発行年
- ☑ 全体としてわかりやすいか。
- ✓「背景」が1ページを超えていないか。
- ☑「実験方法」が1ページを超えていないか。
- ☑「結論」が100字程度で記されているか。

1. 背景, 目的

雨の日の傘の上の水滴などをしっかりと観察してみるとある水滴は傘の表面を濡 れ落ちていくが、別の水滴はその場にとどまる。また、おおよそ同じくらいの大きさ の水滴であっても、傘の種類や表面の角度により、水滴が流れ落ちるものもあれば、 そうではないものもある。よく観察してみると、水滴同士が合一した後、その場から 飛び上ったり,特定の方向に急に加速して動いたりする場合もある。これらの現象は、 固体の濡れ性に関する興味深い観察例であり、固体表面と液体の相互作用がどのよう に働いているかを示している。固体の濡れ性は液体が固体の表面にどのように広がり、 あるいは丸まるかを示す性質のことである。(1)液体による固体表面の濡れは古くから の研究の対象であり、この固体表面の濡れの制御は固体と液体がかかわる多くの物理 的・化学的現象を有用な方向へ導くことができるため、私たちの日常生活や産業界の 様々なところで利用されている。例えば、傘やレインコートなどの防水加工、印刷技 術における画像形成、車のフロントガラスやボディーの撥水処理などがその具体例で ある。防水加工が施された傘やレインコートは、雨水が表面に浸透するのを防ぎ、私 たちを濡れから守ってくれる。また、車のフロントガラスに施された撥水処理は、雨 の日でも視界を確保しやすくし、安全運転をサポートする。しかし、濡れが効果的に 利用されているのは我々の日常生活や産業だけではなく自然界においても濡れを利 用した生命活動が数多くみられる。池の上に浮いている蓮の葉の上では水滴が玉のよ うになってコロコロと転がることや、アメンボが水の上を沈むことなく自由に泳げる のには固体の濡れ性の性質が起因している。濡れ性は,表面自由エネルギーや界面張 力などの物理的特性に大きく依存する。例えば、疎水性の表面では水滴は球場にまと まりやすく、親水性の表面では水滴は広がりやすい。また、固体の表面に凸凹がある 方が平らな固体表面に比べて濡れやすい(2)。これらの性質は材料の選定や表面処理方 法に影響を与え、様々な産業で重要な考慮事項となる。例えば、防水加工が施された 建材や撥水性を持つ布地などは、その濡れ性の特性を応用したものである。濡れとい う現象は社会の様々なところを支えている現象である。この濡れ性の制御が可能にな れば、現代の解決困難な環境・エネルギー・資源などに関する問題に対処できるよう になるかもしれない。だがまず濡れを制御するためにはこの濡れという現象を詳しく 理解する必要がある。今回の実験では異なる材料の表面に対して液滴が固体表面に接 触した際に形成される角度である接触角を測定する。この接触角を用いて固体の表面 自由エネルギーを求めて、接触角と濡れ性の関係を理解し、何の値が固体の濡れ性を 決定するのかを理解することが目的である。

2.実験方法

今回行った実験のフローチャートは以下の図 2.1 ようになる。

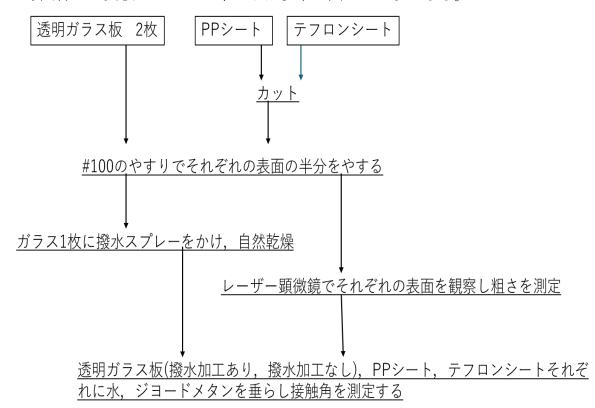


図 2.1 フローチャート

3.結果

3.1 それぞれの固体での表面粗さ

レーザー顕微鏡で測定した粗さを表 3.1 にまとめた。

表 3.1 表面粗さ[μm](やすり有, 無)

ガラス板(有)	ガラス板(無)	PPシート(有)	PPシート(無)	テフロンシート(有)	テフロンシート(無)
6.51	0.216	45.386	19.164	20.567	13.893
3.323		4.003	3.995	6.004	3.856
4.47	0.323	20.918	8.766	14.609	22.114
4.248		12.268		17.841	21.654

この4つの測定結果から求めたそれぞれの粗さの平均値を表3.2にまとめた。

表 3.2 表面粗さの平均値[μm](やすり有,無)

ガラス板(有)	ガラス板(無)	PPシート(有)	PPシート(無)	テフロンシート(有)	テフロンシート(無)
4.638	0.270	20.644	10.642	14.755	15.379

3.2 それぞれの材質における接触角

それぞれの表面に対する水とジョードメタンの接触角を表 3.2 にまとめた。

表 3.2 接触角

液体 固体 ガ	ラス板(有) ガラ	ス板(無) PP:	シート(有) PP	シート(無) テフ	ロンシート(有) テフロ	ンシート(無) ガラス	ス板撥水(有) ガラス	ス板撥水(無)
水	34.42	66.55	112.92	107.95	93.14	101.47	115.46	105.32
	35.58	53.52	100.77	94.99	107.77	105.97	120.16	107.15
	22.21	33.06	101.31	88.32	104.96	113.86	126.12	106.25
	36.92	37.77	115.39	110.54	115.02	104.81	121.68	110.67
ジョードメタン	35.95	54.36	47.06	55.59	72.84	87.11	70.31	62.01
	42.23	52.48	40.37	54.73	76.85	70.88	72.14	65.17
	49.11	66.17	40.39	65.9	66.34	87.17	69.3	61.11
	35.93	51.6	47.35	47.36	78.14	73.8	68.52	62.66

この4つの測定結果から求めたそれぞれの接触角の平均値を表3.2にまとめた。

表 3.4 接触角の平均値

液体	ガラス板(有)	ガラス板(無)	PPシート(有)	PPシート(無)	テフロンシート(有)	テフロンシート(無)	ガラス板撥水(有)	ガラス板撥水(無)
水	32.283	47.725	107.598	100.450	105.223	106.528	120.855	107.348
ジヨードメタン	40.805	56.153	43.793	55.895	73.543	79.740	70.068	62.738

4.考察

4.1 表面粗さと接触角の関係

結果より得られた水とジョードメタンにおける表面粗さと接触角の関係をグラフに表すと次の図 4.1 と 4.2 のようになった。

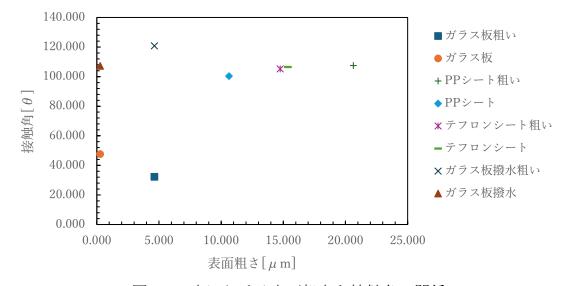


図 4.1 水における表面粗さと接触角の関係

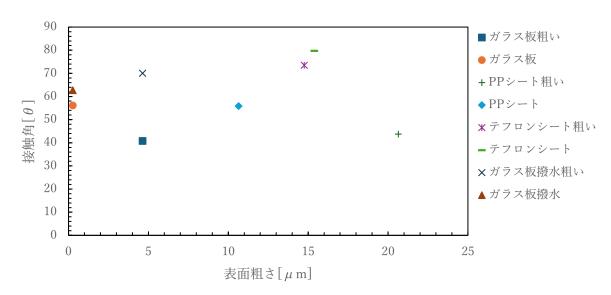


図 4.2 ジョードメタンにおける表面粗さと接触角の関係

これらのグラフからは正直表面粗さと接触角の関係を見ることはできなかった。今回の実験でこの関係を観察できなかった理由は次の要因があると考えられる。その要因としてはそれぞれの固体をやすりで削るときに削りすぎてしまい、本来やすりで固体の表面を傷つけ粗さを出すところを平らにしてしまったためだと思われる。

4.2 ガラス, PP シート, テフロンシートの表面エネルギー

固体に液体が滴下されたとき,固体の表面と液体の関係は次の図 4.2.1⁽³⁾のようになっている。

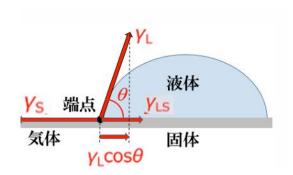


図 4.2.1 固体表面と滴下された液体との関係

このとき、 γ_s , γ_L , γ_{Ls} はそれぞれ固体の表面張力(単位面積当たりの表面自由エネルギー)、液体の表面張力(表面自由エネルギー)、液体/固体間の界面張力(表面自由エネルギー)を表している。

図 4.2.1 より 3 つの力のつり合いの関係は次の式(4.2.1)のように表される。

$$\gamma_S = \gamma_L \cos \theta + \gamma_{LS} \tag{4.2.1}$$

$$-6 -$$

角度 θ は接触角である。固体表面における液滴の濡れ性は式(4.2.2)の接着力wで表され、この値は固体と液体を引き離すのに要する仕事wである。

$$w = \gamma_{LS} + \gamma_L - \gamma_S \tag{4.2.2}$$

接着力wは、式(4.2.2)に式(4.1.1)を代入すると式(4.2.3)のように表される。

$$w = \gamma_L (1 - \cos \theta) \tag{4.2.3}$$

表面張力は、ファンデルワールス相互作用に起因する分散力に基づく成分と他の力 (水素結合など)に基づく成分がある。そのため、液体及び固体の表面張力は式(4.2.4) 及び式(4.2.5)のように表される。ここで γ_L^d , γ_S^d は液体と固体での分散力に基づく成分であり、 γ_L^p , γ_S^p は液体と固体での他の力に基づく成分を表している。

$$\gamma_L = \gamma_L^d + \gamma_L^p \tag{4.2.4}$$

$$\gamma_S = \gamma_S^d + \gamma_S^p \tag{4.2.5}$$

固体/液体界面の表面張力の理論的な記述は一般的に, 次のような式(4.2.6)が用いられる。

$$\gamma_{LS} = \gamma_L + \gamma_S - 2\sqrt{\gamma_L^d \cdot \gamma_S^d} - 2\sqrt{\gamma_L^p \cdot \gamma_S^p}$$
 (4.2.6)

式(4.2.6)を式(4.2.2)へ代入すると、接着力wは式(4.2.7)のように表現することもできる。

$$w = 2\gamma_L - 2\sqrt{\gamma_L^d \cdot \gamma_S^d} - 2\sqrt{\gamma_L^p \cdot \gamma_S^p}$$
 (4.2.7)

式(4.2.3)と式(4.2.7)はいずれも接着力を表現するため、互いに等しい。

$$w = \gamma_L (1 - \cos \theta) = 2\gamma_L - 2\sqrt{\gamma_L^d \cdot \gamma_S^d} - 2\sqrt{\gamma_L^p \cdot \gamma_S^p}$$
 (4.2.8)

式(4.2.8)をさらに変形すると式(4.2.9)の関係が得られる。

$$(\gamma_L^d + \gamma_L^p) \cdot (1 + \cos \theta) = 2\sqrt{\gamma_L^d \cdot \gamma_S^d} + 2\sqrt{\gamma_L^p \cdot \gamma_S^p}$$
 (4.2.9)

無極性液体(今回はジョードメタン)の表面張力は、分散力に基づいた成分のみが寄与する。そのため、 $\gamma_L^p = 0$ を式(4.2.9)に代入して変形すると式(4.2.10)になる。

$$\gamma_L^d \cdot (1 + \cos \theta) = 2\sqrt{\gamma_L^d \cdot \gamma_S^d}$$
 (4.2.10)

式(4.2.10)より、固体物質の表面張力の分散力に基づいた成分は式(4.2.11)のように決定される。

$$\gamma_S^d = \frac{\gamma_L^d}{4} (1 + \cos \theta)^2$$
 (4.2.11)

極性液体(今回は水)の場合は固体材料の分散力に基づく成分 γ_s^d は式(4.2.9)より決定されている。また、式(4.2.12)に値を代入していくと固体物質の他の力に基づく成分 γ_s^p を決定できる。

$$\gamma_S^p = 1/\gamma_L^p \left\{ \frac{1}{2} (\gamma_L^d + \gamma_L^p) \cdot (1 + \cos \theta) - \sqrt{\gamma_L^d \cdot \gamma_S^d} \right\}^2$$
 (4.2.12)

よって固体物質の表面張力 γ_s は次の式(4.2.13)を用いて決定できる⁽¹⁾。

$$\gamma_S = \gamma_S^d + \gamma_S^p \tag{4.2.13}$$

それぞれの固体物質の表面エネルギーを求めるために水とジョードメタンの分散力に基づく成分(分散項)とその他の力に基づく成分(極性項)を調べ⁽⁴⁾,表 4.2.1 にまとめた。ここで、ジョードメタンは無極性分子のため、他の力に基づく成分(極性項)は 0となっている。

表 4.2.1 水とジョードメタンのそれぞれの成分

	分散力に基づく成分	他の力に基づく成分
水	29.1	42.4
ジヨードメタン	46.8	0

表 4.2.1 と表 3.4 の値を式(4.2.11),式(4.2.12)に代入し γ_s^a , γ_s^p を求め,式(4.2.13)に代入すると固体の表面張力(表面自由エネルギー) γ_s を得ることができる。以下の表 4.2,2 にそれぞれの固体での値を示した。ここでは平らな面で測った時の接触角を利用した。

表 4.2.2 固体それぞれの $\gamma_s^d, \gamma_s^p, \gamma_s$

	ガラス	PP	テフロン	ガラス撥水
$\gamma_{\mathrm{S}}^{\mathrm{d}}$	28.363	28.499	16.239	24.873
$\gamma_{ m S}^{ m P}$	14.354	0.81	2.129	2.375
$\gamma_{ m S}$	42.717	29.309	18.368	27.248

ガラス,テフロン, PPの表面自由エネルギーの文献値を以下の表 4.2.3 に示す。

表 4.2.3 表面自由エネルギーの文献値(5)

	* *	•	> 1,10 1,1
	ガラス	PP	テフロン
$\gamma_{ m S}$	58.5	18.7	29.8

表 4.2.2, 表 4.2.3 より, 固体それぞれの表面自由エネルギーはガラス, PP, テフロンどれも文献値とは多少の値の違いがあった。この違いの理由は今回の実験ではガラス板の接触角を観察する前に水酸化ナトリウム水溶液で洗浄していなかったため, 正確なガラスでの接触角が測定できていなかったためという要因と接触角を測定するときに液体を滴下した部分がしっかりと平らな場所ではなかったためという要因の 2 つが考えられる。

4.3 異なる個体間の濡れ性の違い

表 3.4 から水の接触角の平均は大きい順にテフロン>PP>ガラス,ジョードメタンの接触角の平均は大きい順にテフロン>ガラス>PPとなった。また表 4.2.2 よりそれぞれの固体の表演自由エネルギーは大きい順にガラス>PP>テフロンとなった。表面自由エネルギーとは固体表面上の液滴の接触角を決める力のことであるので本来,表面エネルギーが小さいものほど濡れやすい(接触角も小さくなる)はず⑥だが,接触角ではどちらもテフロンが一番大きく濡れにくいことを表していて表面自由エネルギーの結果と矛盾する。この要因としてはテフロンや PP は接触角を測定するときにその個体自体が真っすぐ平らになっておらず,曲がっていたため正確な接触角が取れていなかったことではないかと考えた。

4.4 撥水スプレーをした表面について

撥水スプレーをかけたガラスの方がそうでないガラスより表面自由エネルギーが小さい。これは撥水スプレーをかけた方が濡れやすいことを示しており、撥水していることと矛盾している。このようになった要因は撥水スプレーをガラス板に一様に吹きかけることができておらず、むらがあり、なおかつ接触角を測定するときに撥水スプレーが吹きかけられていないところに液体を滴下して接触角を測定してしまったためだと考えられる。

5.結論

接触角が大きければ大きいほど固体は濡れにくいことが確かめられた。また,算出した表面エネルギーから表面エネルギーが小さければ小さいほど濡れやすいという子 t が明らかになり,固体の濡れ性と表面エネルギーの関係を理解することができた。

6.参考文献

- (1)中島章, 固体表面の濡れ性 超親水から超撥水性まで, 共立出版株式会社, 1~5, 2014
- (2) 中島章, 固体表面の濡れ制御, 株式会社 内田老鶴圃, 9~12, 2007
- (3)中本順子 芦澤雅人 増田健二,水滴の動的接触角測定装置開発と学生実験への導入の試み 静岡大学学術リポジトリ,静岡大学,2~3,2019
- (4)稲田和正, Fowkes 式による界面自由エネルギーの最小を界面における最適接着条件とする 考え方の検証, J-Stage, 17~18, 2009
- (5)吉田光則 大市貴志 他,着雪氷防止技術に関する研究(第1報) -各種材料の着 氷力について-,道総研,6,1993
- (6)中島章, 固体表面の濡れ制御, 株式会社 内田老鶴圃, 70~71, 2007