ペロブスカイト型酸化物ナノ粒子の高濃度高分散複合化による 高誘電率透明ポリマーフィルムの開発

九州大学 大学院総合理工学研究院 末松昂一

Transparent Polymer Film with High Dielectric Constant by Highly Dispersed Compositing of Perovskite-type Oxide Nanoparticles

Koichi Suematsu Faculty of Engineering Sciences, Kyushu University

機能性酸化物と高分子の機能を併せ持つ無機 - 有機複合フィルムの開発が進められている。一般的な酸化物粒子は高温焼成により粒成長するため、フィルムとの複合化そのものが困難であることや、複合化時にフィルムの透明性や柔軟性を喪失することが一般的である。本研究では、 $BaTiO_3(BT)$ ナノ粒子分散液を合成し、表面に Ti 層及びシランカップリング処理を施すことで高分子フィルム中に高分散添加した機能性透明フィルムを開発した。BTナノ粒子表面の Ti 量と BT/PMMA 比率を制御した結果、比誘電率が PMMA フィルムの約 1.6 倍かつ、可視光を 80% 以上透過する高機能な BT-PMMA 複合フィルムの開発に成功した。

Inorganic-organic composite films with combine these functions of functional oxide and polymer have been developed. However, it is difficult to maintain the transparency and flexibility of the polymer film when combining the oxide particles due to grain growth under high temperature calcining. In this study, I developed a functional transparent film that BaTiO₃ (BT) nanoparticles that were highly dispersed in the PMMA film by adding the Ti isopropoxide and silane coupling layers on the BT surface. Accordingly, adjusting the Ti amount on the BT surface and BT/PMMA ratio, the BT-PMMA composite film was obtained that the relative permittivity is approximately 1.6 times higher than that of PMMA and transmits the visible light more than 80%.

1. はじめに

タッチパネル用カバーガラスや透明ディスプレイへの応用に向け、強誘電体酸化物である BaTiO₃ (以後 BT) とポリマーフィルムの複合化による高誘電率透明複合フィルムの開発が期待されている。既存の BT 粒子は、1000°C 以上の高温で焼成するために粒成長が進み、ポリマーフィルムとの高分散複合化が困難である。さらに高温焼成した BT 粒子をフィラーとして利用した複合フィルムでは、粗大な粒子が光を乱反射することによりフィルム自身が白濁化し透明性を喪失する。そこで本研究では直径 10nm 以下の BT ナノ粒子分散液を合成、透明ポリマーフィルムである PMMA (ポリメチルメタクリレート) と高分散複合化することで、BT の高い誘電特性と PMMA フィルムの透明性と柔軟性を併せ持つ、高誘電率透明フィルムを開発する。

これまでに、高濃度の前駆体溶液を出発原料とする高濃度ゾルーゲル法により、低温でBTナノ粒子を合成できることが報告されている 1 。また本手法によるBTナノ粒子の粒子径精密制御や 2 、アルコール系溶媒への高分散化が可能であることが報告されている 3 。さらに近年我々は、BTナノ粒子表面にTi層及びシランカップリング層を形成することで、PMMAフィルムへの高分散添加に成功した 4 。そこで本研究では、PMMAへのTi層及びBT粒子量を制御し、透明BT/PMMA複合フィルムの高誘電率化を試みた。

2. 研究方法

本研究ではBT - ポリマー複合フィルムの透明性の担保、つまりは可視光透過性の維持に向け、 $10\,\mathrm{nm}$ 以下のBT ナノ粒子を無機フィラーとして利用した。BT ナノ粒子の合成プロセスを Fig.1 に示す。バリウムエトキシドとチタンイソプロポキシド (Ti-iP) を出発原料とし、これらをメタノールと 2- メトキシエタノール混合溶液中に溶解させた。得られた溶液を -30°C に冷却し、 H_2O/Ti 比が 10 となるように精製水とメタノールの混合溶液を滴下後、徐々に室温まで昇温した。昇温過程において、加水分解反応が進行することで、Ba と Ti を混合したゲルを得た。得られたゲルを 60°C で $120\,\mathrm{h}$ エージングすることで脱水縮合を進行させ、モノリシックゲルを得た。モノリシックゲルを取り出し、2- メトキシエタノール中に超音波分散することにより BT ナノ粒子分散ゾルを得た。

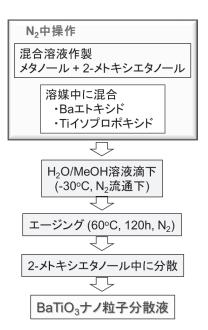


Fig.1 BaTiO₃ ナノ粒子分散ゾル の合成フローチャート

得られたBTナノ粒子をフィラーとして、BT/PMMA 複合フィルムの合成プロセスをFig.2に示す。得られた

BTナノ粒子分散ゾル中に Ti-iP を添加することで BTナノ粒子表面に Ti 層を形成した。 さらに、シランカップリング剤 (DTMS: n- デシルトリエトキシシラン、MPTES: 3- メタクリロキシプロピルトリエトキシシラン) を添加することでシランカップリング層を形成した。表面処理した BTナノ粒子を回収し、MMA モノマーと混合し、フィルム状に成型後、熱硬化することで BTナノ粒子 /PMMA 複合フィルムを得た。今回調製したフィルムは

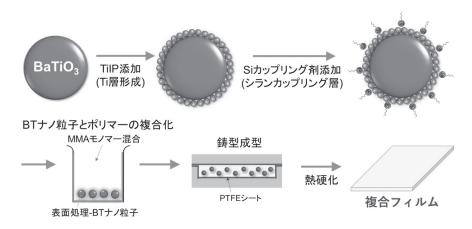


Fig. 2 BaTiO₃ ナノ粒子とポリマーの複合化プロセス

サンプル名	Ti-iP/BT (mol %)	BT/MMA モノマー (wt%)
Ti10-BT5	10	5
Ti20-BT5	20	5
Ti30-BT5	30	5
Ti40-BT5	40	5
Ti50-BT5	50	5
Ti60-BT5	60	5
Ti10-BT10	10	10
Ti20-BT10	20	10
Ti30-BT10	30	10
Ti40-BT10	40	10
Ti50-BT10	50	10
Ti60-BT10	60	10

Table 1. 各フィルムの名称、Ti-iPと BT ナノ粒子の比率および、BT ナノ粒子と MMA モノマーの比率

Ti 添加量及び BT ナノ粒子と PMMA 比率を調整しており、各条件を Table 1 にまとめた。 得られたフィルムに対し、XRD および FT-IR により BT ナノ粒子とポリマーの複合化を 確認した。またフィルムの光透過性を UV-Vis により確認し、各フィルムの誘電特性を評 価した。

3. 結果と考察

BT/PMMA 複合フィルム及び比較のために作製した自作の PMMA フィルムの外観写真を Fig.3 に示す。これより、PMMA フィルムは透明性が高く、BT ナノ粒子を複合化することで白色化していることがわかる。BT ナノ粒子の複合化により複合フィルムは全体的に白濁化しているものの、Ti-iPを 30~40 mol% 添加した BT /PMMA 複合フィルムでは高い透明性を有していることがわかる。また、BT ナノ粒子添加量が増大することで複合フィルムの白濁化が進む一方で、Ti 添加量が 50 mol% 以上もしくは 20 mol% 以下の際にフィルムが白濁化する結果となった。また、Ti 添加量が 30% 以下の複合フィルムは PMMA フィルムと同様に柔軟性の高いフィルムが得られた。一方で Ti 添加量が増大すると、フィルムの可塑性が高くなり、柔軟性が低く割れやすくなった。これは BT ナノ粒子が凝集し、その凝集粒子が三次元的に接合した領域を形成することで、フィルムの靭性が劣化したためと考えられる。

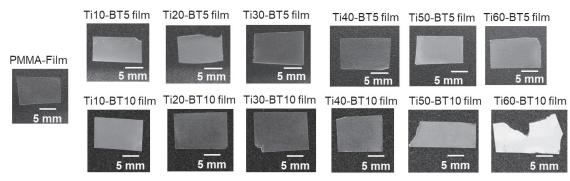
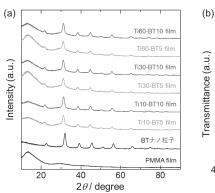


Fig.3 PMMA 及び得られた複合フィルムの外観

得られた PMMA フィルムと BT ナノ粒子、代表的な複合フィルムの X線回折パターンを Fig. 4a に示す。これより PMMA フィルムでは、高分子特有のブロード な回折 パターン(2θ : 10~20 degree)を示した一方、BT ナノ粒子では、立方晶系ペロブスカイト型酸化物と一致する回折パターンが得られた。なお X 線 回折 パターンを 基に Sherrer の式を用いて算出した



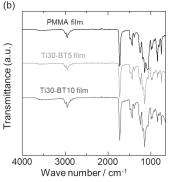
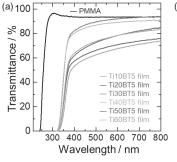


Fig. 4 PMMA フィルム、BT ナノ粒子、複合フィルムの(a) XRD パターンと(b) BT 添加量を変えた複合フィルムの FT-IR スペクトル

平均結晶子径は約 10 nm であった。通常粗大な BT 粒子は正方晶系ペロブスカイト構造を示す一方、BT ナノ粒子の場合にはその比表面積の大きさにより、正方晶系を維持できず立方晶構造を示すとされており 5 、本 BT ナノ粒子もこれと一致する結果を示した。複合フィルムでは、高分子由来のブロードな回折パターンと BT ナノ粒子の回折パターンを併せ持つ回折パターンが得られ、BT ナノ粒子と高分子が共存することが確認された。またBT5%と BT10%のフィルムでは高分子由来のピークに対して BT ナノ粒子のピーク強度比が増大している。このことから BT 添加量が増大していることが確認された。さらにBT ナノ粒子のピーク位置や平均結晶子径は PMMA フィルムとの複合化により変化していないことから、複合化による BT ナノ粒子への影響は確認できないレベルであることが確認された。次に PMMA フィルム、Ti30-BT5 フィルム、Ti30-BT10 フィルムの FT-IR スペクトルを Fig.4b に示す。これより BT ナノ粒子複合化の有無によらず FT-IR スペクトルは同様であることから、PMMA フィルムへの BT ナノ粒子による影響は小さいことが明らかである。なお BT10% 複合化時には $1000 \, \mathrm{cm}^{-1}$ 以下のスペクトル強度が減衰する結果となった。

Figure 5aとbにPMMAフィルム、BT5%フィルム及びBT10%フィルムのUV-Visスペクトルを示す。これにより、各フィルムの光透過性を検証できる。まずPMMAフィルムでは280 nm以上の波長領域で90%以上の光透過率を示すことが確認された。これはフィルムの透明性が高く、中波長紫外線領域から可視光領域の広い波長範囲で光を透過できる



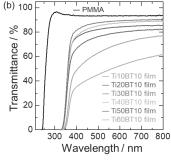


Fig. 5(a) BT5wt%/PMMA 複合フィルムと BT10wt%/PMMA 複合フィルムの光透過率

ことを意味している。一方 BT ナノ粒子を複合化した場合、光透過率が減衰する結果となった。ここで BT5%、BT10% 複合化共に、Ti-iP30% 添加時に最も高い光透過率を示した。これは、Fig.3 の外観上の透明性と一致する結果であった。また BT を複合化することで紫外線領域の光を吸収し、波長 320 nm からの光を透過する結果となった。また最大光透過率を示した Ti30-BT5 フィルムでは紫外線領域に当たる波長 380 nm で光透過率 78 % で

あり、波長 516 nm 以上で光透過率 90%以上を示した。以上のように、BT/PMMA複合フィルムでは紫外線透過を抑制、可視光を主に透過するフィルムであることが明らかとなった。なお光透過率の低いフィルムは BT ナノ粒子の分散性が低く、フィルム内で凝集しているためと考えられる。

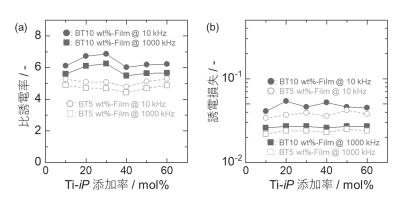


Fig. 6(a) 誘電率及び(b) 誘電損失の Ti-iP 添加率依存性

以上の結果を基に、Ti30-BT10 フィルムと PMMA フィルムの比誘電率と誘電損失の周波数依存性を Fig.7a と b にそれぞれ示す。これより、Ti30-BT10 フィルムの比誘電率は PMMA フィルムに比べて約 1.6 倍増大し、その効果は $1\sim10^4$ kHz の広い範囲で維持されていることが確認された。また誘電損失に関しても、PMMA と同レベルであるが、 10^2 kHz 以上の範囲では Ti30-BT10 フィルムが僅かに高い誘電損失を示した。高温焼成した BT を

ベースとする従来の積層セラミックコンデンサでは、誘電損失は本結果より1桁以上低い値を示す。このため、BT複合化による誘電損失の増大はBT複合化時のBT-PMMA間界面の他成分の残留に由来すると考えられる。特に高周波数領域で誘電損失増大を導くことから、僅かな水分の残留等が考えられる。

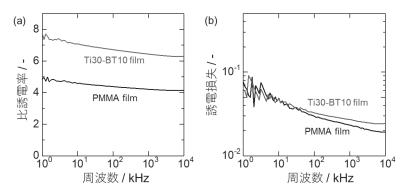


Fig. 7 Ti 30-BT 10 film 及び PMMA film の(a) 誘電率と(b) 誘電損失の周波数依存性

4. まとめ

本研究ではBTナノ粒子表面のTi層を最適化することでBTナノ粒子のPMMA中への高分散複合化に成功した。BTナノ粒子の高分散化により、複合フィルムの透明性維持と比誘電率増大を同時に達成することに成功した。今後は、透明複合フィルムの比誘電率の更なる増大と誘電損失の低減に向けて、BTナノ粒子とPMMAの界面をより精密設計する計画である。

5. 謝辞

本研究は、2019年度日本板硝子材料工学助成会の研究助成を受けて行ったものである。 同助成会に心より感謝致します。

6. 参考文献

- 1. H. Shimooka, M. Kuwabara, J. Am. Ceram. Soc. 1996, 79, 2983-2985.
- 2. K. Suematsu, M. Arimura, N. Uchiyama, S. Saita, T. Makino, *RSC Adv.* **2016**, 6, 20807-20813.
- 3. Y. Yamashita, N. Kurata, M. Kuwabara, Solid State Phenomena 2001, 78-79, 387-391
- 4. K. Suematsu, M. Arimura, N. Uchiyama, S. Saita, ACS Appl. Nano Mater. 2018, 1, 2430-2437.
- 5. M. Han, Y. Rong, Q. Li, X. Xing, L. Kang, CrystEngComm 2015, 351, 976-980.