



Synthesis and characterization of cobalt ferrite composites reinforced with reduced graphene oxide and polyaniline

Ali Maleki^{1,*}, Mohammad Tajik Ijdani²

Member of the faculty of Iran University of Science and Technology
 Department of Chemistry, Iran University of Science and Technology

Efficient microwave absorbing materials are critical for a variety of Abstract applications ranging from military aircraft to communications equipment. Addressing the challenges in reducing S-band (2-8 GHz) waves, this research focused on the development of high-performance microwave absorber materials and investigating the potential of graphene in combination with magnetic elements. Cobalt ferrite, known for its promising magnetic properties, forms the basis of these composites. However, the inherent limitations of pure CoFe2O4 led to the investigation of new approaches, including the incorporation of graphene derivatives such as reduced graphene oxide (rGO) and conductive polymers such as polyaniline. This synthesis included combining iron salts, cobalt sources and rGO, optimizing specific chemical reactions to produce rGO/CoFe₂O₄ and rGO/CoFe₂O₄/PANI composites. Structural analysis through different techniques showed the presence of distinct functional groups, the morphology of the composites, their thermal and magnetic behaviors. Analysis of microwave absorption highlighted the effectiveness of the composite, especially at 7 GHz, in minimizing the reflection of electromagnetic waves. Also, the presence of polyaniline significantly increased the electrical permeability of the composite and contributed to the effective absorption of microwaves due to the appropriate matching of the composite resistance. In conclusion, the synthesized rGO/CoFe₂O₄/PANI composite showed exceptional potential as an efficient microwave absorber material in the S-band range. This innovative ternary composite paves the way for advanced applications in diverse fields where attenuation of electromagnetic waves is important.

Keywords

reduced graphene oxide, cobalt ferrite, polyaniline, magnetic nanocomposite, microwave absorption, S-band waves

Article history: Received: 28-10-2023 Accepted: 19-12-2023

Corresponding author: * maleki@iust.ac.ir



تاريخ دريافت:

14.1/.1/.8

تاريخ يذيرش:

14.4/14



سنتز و شناسایی کامپوزیتهای فریت کبالت تقویت شده با اکسید گرافن

احیاشده و پلی آنیلین

على ملكى ^١ •*، محمد تاجيك ايجداني ^٢

۱– دکتری تخصصی، دانشیار، دانشگاه علم و صنعت ایران ۲– کارشناسی ارشد، دانشگاه علم و صنت ایران



مواد جاذب مایکروویو کارآمد برای کاربردهای مختلف که از هواپیماهای نظامی تا تجهیزات ارتباطی را شامل می شود، حیاتی هستند. این تحقیق با پرداختن به چالش ها در کاهش امواج نوار S (۲ تا ۴ گیگاهرتز)، بر توسعه مواد جاذب مایکروویو با کارایی بالا و بررسی پتانسیل گرافن در ترکیب با عناصر مغناطیسی متمرکز شد. فریت کبالت که به دلیل خواص مغناطیسی امیدوارکننده آن شناخته شده است، اساس این کامپوزیت

ها را تشکیل می دهد. اما، محدودیتهای ذاتی CoFe₂O₄ خالص منجر به بررسی رویکردهای جدید، از جمله ادغام مشتقات گرافن مانند اکسید گرافن احیا شده (rGO) و پلیمرهای رسانا مانند پلی آنیلین شد. این سنتز شامل ترکیب نمکهای آهن، منابع کبالت و rGO، بهینهسازی واکنشهای شیمیایی خاص برای تولید کامپوزیتهای مقامل ترکیب نمکهای آهن، منابع کبالت و rGO/coFe بهینهسازی واکنشهای شیمیایی خاص برای تولید کامپوزیتهای گروههای عاملی متمایز، مورفولوژی کامپوزیتها ، رفتارهای حرارتی و مغناطیسی آنها را نشان داد. تجزیه و تحلیل جذب مایکروویو، اثربخشی کامپوزیت را، به ویژه در ۷ گیگاهرتز، در به حداقل رساندن بازتاب امواج الکترومغناطیسی برجسته کرد. همچنین، حضور پلی آنیلین به طور قابل توجهی نفوذپذیری الکتریکی کامپوزیت را افزایش داد و به جذب موثر امواج مایکروویو به دلیل تطابق مناسب مقاومت کامپوزیت کمک کرد. در نتیجه، کامپوزیت را افزایش داد. این کامپوزیت سنتز شده پتانسیل استثنایی را به عنوان یک ماده جاذب مایکروویو کارآمد در محدوده نوار S نشان داد. این کامپوزیت سه تاز شده پتانسیل استثنایی را به عنوان یک ماده جاذب مایکروویو کارآمد در محدوده نوار S نشان داد. این کامپوزیت مهموار می کند.

واژگان کلیدی

اكسيدگرافن احيا شده، فريت كبالت، پلي أنيلين، نانوكامپوزيت مغناطيسي، جذب ماكروويو، امواج باند S

عهده دار مكاتبات: maleki@iust.ac.ir

۱ – مقدمه

مواد جذب مایکروویو به دلیل کاربردهای حیاتی خود در زمینه های هواپیماهای نظامی[۱]، حفاظت از محیط زیست[۲] و تجهیزات ارتباطی[۳] توجه زیادی را به خود جلب کردهاند. از آنجایی که موج باند سانتی متری برای تشخیص رادار بسیار مهم است، بیشتر تحقيقات محافظت امواج بر روى اين زمينه متمركز هستند [۴-۶]. به طور خاص، جذب کارآمد موج نوار 'S (۲ تا ۴ گیگاهرتز) با باریک ترین عرض پرتو برای تشخیص راداری با کارایی بالا به دلیل دقت زاویه ای بالا و وضوح زاویه ای ایده آل است. امواج نوار S به دلیل طول موج بلندشان به راحتی تضعیف نمی شوند، بنابراین توسعه مواد جذب مایکروویو با کارایی بالا در محدوده نوار S یک کار بسیار چالش برانگیز بوده است. تاکنون مواد مختلفی به عنوان مواد جاذب مایکروویو مانند یودرهای فلزی بسیار ریز و کربن سیاه رسانا مورد بررسی قرار گرفتهاند[۷٫۸]. با این حال، توسعه جاذب های سبک وزن و با کارایی بالا با جذب کارآمد در محدوده نوار S (۲ تا ۴ گیگاهرتز) و نوار ^۲C (۴ تا ۸ گیگاهرتز) برای پاسخگویی به نیازهای روزافزون برای تضعیف امواج مایکروویو با باند گسترده، هنوز یک چالش بزرگ است[۹].

گرافن بهعنوان نازکترین ماده از خانواده کربن، ویژگیهای برجستهای مانند وزن کم، پایداری حرارتی بالا، پایداری شیمیایی و تحرک حامل دارد و پتانسیل زیادی به عنوان یک ماده جذب مايكروويو نشان ميدهد[١٠]. با اين حال، تضعيف بيشتر مايكروويو توسط گرافن خالص به دلیل تطبیق امپدانس ضعیف ناشی از تلفات دى الكتريك منفرد دشوار است[١١]. جذب عالى مايكروويو به طور کلی نیاز به مکمل کارآمد بین گذردهی نسبی و نفوذپذیری دارد. بنابراین، ترکیب یک مادہ مغناطیسی با گرافن که دارای گروہ های هیدروکسیل، اپوکسی و کربوکسیل است یکی از راه های موثر مي باشد [١٢,١٣].

در ادامه، در مقایسه با نانوذرات Fe₃O₄ که قبلاً گزارش شده است[۱۴–۱۶]، فریت کبالت ($CoFe_2O_4$) مزایای بسیاری از جمله خواص مغناطیسی عالی، پایداری شیمیایی خوب، و استحکام مکانیکی بالا را نشان میدهد که آن را به تمرکز تحقیقاتی در زمینه جذب مایکروویو تبدیل می کند[۱۷]. در طی چند دهه گذشته، جاذبهای مختلف مایکروویو CoFe₂O₄ با مورفولوژی های مختلف مانند کروی، توخالی و راگبی شکل^۳ به طور گسترده مورد مطالعه قرار گرفتهاند[۱۸]. با این وجود، بدون توجه به چگونگی تطبیق ضخامت و تنظیم مقدار اضافی آن، شدت جذب CoFe₂O خالص

نمی تواند مقادیر RL زیر ۱۰ – دسی بل را در ۲ تا ۱۸ گیگاهرتز

به دست آورده و به پهنای باند جذب موثر دست بیابد. عملکرد

ضعيف جذب عمدتاً به دليل عدم تلفات دى الكتريك و عدم تطابق

امپدانس آن بود. برای بهبود خواص جذب آن، انواع ترکیبات کربن

گزارشات پیشین نشان داده اند که پلیمرهای رسانا متعلق به جاذب

های مایکروویو از نوع تلفات الکتریکی هستند[۲۲,۲۳]. تعداد

زیادی از نتایج تجربی بیانگر این موضوع هستند که رسانایی بالای

مواد کامپوزیتی به ظرفیت تضعیف قوی و جذب امواج مایکروویو

کمک می کند، در حالی که رسانایی کم باعث تطبیق امپدانس

اميدواركننده مي شود[۲۴,۲۵]. پليانيلين به دليل خواص فيزيكي

و شیمیایی عالی و مکانیسم های دوپینگ انعطاف پذیر به شدت

مورد مطالعه قرار گرفته است[۲۶٫۲۷]. با این حال، یلی آنیلین

با چالش هایی مانند آستانه نفوذ بالا به دلیل سازگاری محدود

و نسبت ابعاد نسبتا كوتاه آن در پليمر رسانا مواجه است. علاوه

بر این، پراکندگی ذرات مغناطیسی در کامپوزیت ها یک مسئله

جداگانه است. این معایب کاربرد این کامپوزیت ها را در زمینه جذب

مایکروویو محدود می کند. به عنوان نازکترین و سبکترین ماده

در جهان کربن، اکسید گرافن احیا شده، که دارای سطح ویژه بسیار

بالا و ساختار دو بعدی منحصربهفرد است، ممکن است بهترین

نامزد مواد جاذب امواج الكترومغناطيسي باشد. به همين دليل ما

در این مطالعه افزودن پلی آنیلین به کامپوزیت های اکسید گرافن

احیا شده/ذرات مغناطیسی همچون فریت کبالت را به عنوان راهی

کارآمد برای غلبه بر این معایب به دلیل سطح ویژه بالا و هدایت

الکترونیکی عالی[۲۸] مورد بررسی قرار دادیم که تأثیر آن در نتایج

بررسی جذب امواج ریز موج و نفوذ پذیری مغناطیسی، الکتریکی به

کلیه مواد شیمیایی مورد استفاده از قبیل کلریدآهن(III)

هگزاهیدرات^۴ با خلوص ۹۹%، آهن(II) سولفاتهپتاهیدرات^۵ با

خلوص ٩٩%، آمونيوم پرسولفات با خلوص ٩٨%، آنيلين با خلوص

۹۹%، اسیدکلریدریک با خلوص ۳۷%، اتانول با خلوص ۹۹%،

محلول آمونیاک با خلوص ۲۵%، آب مقطر، هیدرازین هیدرات^۷،

4- FeCl₃.6H₂O 5- FeSO, ·7H, O

6- (NH₄)2S₂O₂

7-NH,NH,·H,O

وضوح قابل مشاهده است.

۲- فعالیتهای تجربی

۲-۱- مواد و تجهیزات

.[۲۱–۱۹] با موفقیت تهیه شده است[۲۵–۲۱].

نشریه علمی پژوهشی مواد پیشرفته و پوششهای نوین ۵۵ (۲-۲۰۶۲)

¹⁻S-band

²⁻ C-bond

³⁻ Rugby-shaped

سدیم نیترات^۱، سولفوریکاسید^۲، پتاسیم پرمنگنات^۲، هیدروژن پراکسید، کبالت(II) نیترات هگزاهیدرات^۴ با خلوص ۸۰%، سدیم دودسیل بنزن سولفونات^۵ با خلوص ۹۹% و گرافیت با مش Micro-20 با خلوص ۹۹%، حلال اتیلن گلیکول با خلوص ۹۹% و دیگر مواد و حلالهای مورد استفاده (اتیل استات با خلوص ۹۹%، استون با خلوص ۹۹%) توسط شرکتهای شیمیایی مرک² و آلدریچ^۷ عرضه شده بودند و همان طور که دریافت شده بودند مورد استفاده قرار گرفتند.

rGO/CoFe₂O₄ سنتز -۲-۲

گرافن اکساید کاهش یافته (rGO/SDBS) که از قبل تهیه شده بود، سنتز شد. در کل تمام پژوهش rGO/SDBS را برای راحتی همان rGO در نظرگرفته شده است. برای سنتز کامیوزیت ،rGO/CoFe₂O₄ ابتدا ۴ میلی مول کلریدآهن(III) هگزاهیدرات و ۲ میلی مول کبالت(II) نیترات هگزاهیدرات در مخلوطی از ۶۰ میلی لیتر اتیلن گلیکول و ۴۰ میلی لیتر آب دیونیزه حل گردید. محلولی حاوی rGO (۱۰۰ میلی گرم rGO در هر ۱۰ میلی لیتر) به آرامی به مخلوط اضافه و به مدت ۱ ساعت هم زده شد. پس از آن، ۴ میلی لیتر محلول آمونیاک به آرامی به مخلوط اضافه گشت. مخلوط به مدت ۴ ساعت برای دستیابی به یکنواختی خوب به هم زده شد. مخلوط به دست آمده در راکتور اتوکلاو ۱۵۰ میلی لیتری با پوشش تفلون ریخته شد و تا دمای ۱۹۰ درجه سانتیگراد گرم گردید. اتوکلاو به مدت ۲۴ ساعت در آن دما نگه داشته شد. پس از سرد شدن تا دمای اتاق، رسوب بارها با استفاده از آب و اتانول شسته شد. سیس نمونه ۲GO/CoFe₂O در دمای ۶۰ درجه سانتی گراد به مدت ۱۲ ساعت خشک شد.

rGO/CoFe₂O₄/PANI سنتز –۳–۲

در این مرحله ۲۵۰ میلی گرم از rGO/CoFe₂O₄ را به ۵۰ میلی لیتر مخلوط HCI (۱ نرمال)/ ۱ میلی لیتر آنیلین در یک بالن ته گرد ۱۰۰ میلی لیتر اضافه گشت و در حمام یخ قرار داده شد. سپس، آنیلین به وسیله اضافه کردن ۲/۶۲۴ گرم آمونیوم پرسولفات در دمای ۰ درجه سانتیگراد پلیمریزه شد و واکنش به مدت ۲ ساعت ادامه یافت. در نهایت، محصول نهایی فیلتر شد و بعد از چندین بار شستشو توسط آب و اتانول در آون خلا در دمای ۶۰ درجه برای ۲۴ ساعت خشک گردید.

- 1- NaNO₃
- $2 H_2 SO_4$
- 3KMnO_4
- 4- Co(NO₃)₂.6H₂O
- 5- SDBS
- 6- Merck 7- Aldrich

۳- نتایج و بحث

۱-۳ بررسی طیف زیرقرمز نانو ذرات مغناطیسی rGO/CoFe₂O₄/PANI

پیک پهن مشاهده شده در اطراف ^{۱-}۳۳۰ مربوط به ارتعاش کششی H-O میباشد. پیک ظاهر شده در ناحیه ^{۱-}۳۳۰ ست دلیل خم شدن گروههای H-O در در نانوکامپوزیت است. برای پلی آینیلن، پیک در حدود ^{۱-}۲۳۰ ۲۲۰ نشان دهنده تغییر شکل C-H بوده و پیک حدود ^{۱-}۲۳۰ ۲۲۲ به دلیل ارتعاش کششی imit می دهد. به طور مشابه، نوارهای طیفسنجی در حدود I-۳۰ ۲۹۷ و ^{۱-}۳۵۰ ۲۹۲ به دلیل کشش بنزن و ارتعاش کینون C-۲ می باشد. نانو ذرات کبالت فریت، نوارهایی در ^{۱-}۳۵۰ هد. برای Fe-O می باشد. قرات ۲۹۵ برای O-۵۰ نشان می دهد.



rGO/CoFe₂O₄ (الف) قرمز (الف) .rGO/CoFe₂O₄ (بب) .rGO/CoFe₂O₄/PANI

Figure 1. Comparison of infrared spectra (a) $rGO/CoFe_2O_4$ (b) $rGO/CoFe_2O_4/PANI$.

۲-۳- بررسی نتایج حاصل از آنالیز متفرق کننده اشعه ایکس rGO/CoFe₂O₄/PANI

طیف آنالیز عنصری به روش پراکندگی انرژی پرتو ایکس (EDX) نانوکامپوزیت rGO/CoFe₂O₄/PANI در شکل (۲) آورده شده است که حضور عناصری مانند آهن، کربن، اکسیژن، کبالت، نیتروژن را نشان میدهد و این تأکیدی بر سنتز نانوکامپوزیت rGO/CoFe₂O₄/PANI است.

۳-۳- تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی نانوکامپوزیت rGO/CoFe₂O4/PANI

تصاویر SEM و توزیع اندازه ذرات نانوکامپوزیت های $\mathrm{rGO}/\mathrm{CoFe}_2\mathrm{O}_4/\mathrm{PANI}$ و rGO/CoFe $_2\mathrm{O}_4/\mathrm{PANI}$ در شکل (۳) نشان داده شده است. همانطور که در شکل (۳ – الف) مشاهده می شود نانوذرات کروی و صفحات گرافن اکساید احیا شده برای کامپوزیت ive $\mathrm{rGO}/\mathrm{CoFe}_2\mathrm{O}_4$







، rGO/CoFe₂O₄/PANI (الف) با rGO/CoFe₂O₄ و (ب) sEM تو ي. **Figure3**. SEM images of (a) rGO/CoFe₂O₄ and (b) rGO/CoFe₂O₄/PANI nanocomposites.

آنیلین که نانوذرات اکسید فلز را درگیر کرده و یک سیستم کاملاً یکپارچه را تشکیل می دهد. اندازه این نانو ذرات در شکل (۳) قابل مشاهده است.

rGO/CoFe $_2O_4$ / بررسی أنالیز توزین حرارتی – ξ –۳ PANI

 $rGO/CoFe_2O_4$ و $rGO/CoFe_2O_4$ و $rGO/CoFe_2O_4$ و $rGO/CoFe_2O_4$ و $rGO/CoFe_2O_4$ و $rGO/CoFe_2O_4$ از دمای اتاق تا ۲۰۰ درجه سانتیگراد با نرخ گرمایش ۲۰ درجه سانتیگراد در اتمسفر نیتروژن نشان می دهد. کاهش وزن اولیه تا ۲۵۰ درجه سانتیگراد برای rGO به حذف آب جذب شده نسبت داده می شود. کاهش وزن قابل توجه در حدود ۳۵۰ درجه سانتیگراد رخ می دهد که احتمالاً به دلیل تجزیه گروه های عاملی حاوی اکسیژن است. کاهش جرم آهسته تر و ثابت در کل محدوده دمایی بین ۲۰۰ درجه سانتیگراد مثاهده می شود که می تواند به حذف گروه های محدوده دمایی بین ۲۰۰ درجه سانتیگراد مشاهده می شود در اثر حرارت اسکلت کربنی $rGO/CoFe_2O_4$ و گرافن اکساید مرتبط باشد. این پدیده به این واقعیت نسبت داده می شود که نانوذرات $rGO/CoFe_2O_4$ میتوانند محدودیتهای زیادی را و گرافن اکساید مرتبط باشد. این پدیده به این واقعیت نسبت داده می می شود که نانوذرات $rGO/CoFe_2O_4$ میتوانند محدودیتهای زیادی را بر تحرک نانوصفحات گرافن اکساید تحمیل کنند، در نتیجه منجر مرتبط بر تحرک نانوصفحات گرافن اکساید تحمیل کنند، در نتیجه منجر

به گرمایش همگن و جلوگیری از تمرکز گرما در طول آنالیز حرارتی می گردد. افت جرمی برای نانوکامپوزیت GO/CoFe₂O₄/PANI درجه سانتیگراد مشاهده می شود که مربوط از دمای ۲۰۰ تا ۴۰۰ درجه سانتیگراد مشاهده می شود که مربوط به تجزیه شدن پلیمرهای آنیلین در ساختار می باشد. همچنین افت نامحسوس از دمای ۵۰۰ تا ۸۰۰ درجه سانتیگراد نیز مربوط به تجزیه شدن نانوذرات معدنی است.

۳-۵- تعیین ممان مغناطیسی با روش مغناطیسسنج نمونه مرتعش rGO/CoFe₂O₄/PANI

 $rGO/CoFe_2O_4$ و $rGO/CoFe_2O_4$ و $rGO/CoFe_2O_4$ و $rGO/CoFe_2O_4$ با استفاده از یک مغناطیس سنج نمونه مرتعش در دمای ۳۰۰ درجه کلوین مورد تجزیه و تحلیل قرار گرفت. شکل ۵ پاسخ نانوکامپوزیت ها به میدان های مغناطیسی اعمال شده متفاوت (از PO ۰۰۰۰۰ بتا OC – ۱۰۰۰۰) را برای نانوذرات نشان می دهد. با افزایش میدان مغناطیسی اعمال شده از ۰ به OC می دهد. با افزایش میدان مغناطیسی اعمال شده از ۰ به interpretion می دهند. این مشاهدات بیانگر آن است که نانوکامپوزیت ها به تغییرات میاه میناطیسی اعمال شده متفاوت شان می دهد. با فزایش میدان مغناطیسی اعمال شده از ۰ به Oc می دهد. با فزایش میدان مغناطیسی اعمال شده از ۰ به oc می دهند. این مشاهدات میناطیسی پاسخ می دهند. از مقایسه داده ها می توان به این نتیجه رسید که کاهش خواص

مغناطیسی به حضور نانوذرات rGO/CoFe₂O₄ و rGO/Co-نسبت داده می شود. حداکثر مقدار مغناطیسی برای Fe $_2O_4$ /PANI ۳١ emu/g تقريبا rGO/CoFe₂O₄ نانوكامپوزيت براي که حالى در است، rGO/CoFe₂O₄/PANI تقريباً ۲۰ emu/g می باشد. نانوكاميوزيت rGO/CoFe₂O₄ خواص فرومغناطيسي را نشان میدهد. کاهش خواص مغناطیسی مشاهده شده در منحنی rGO/CoFe₂O₄/PANI با حضور پلیمرهای پلی آنیلین مرتبط است.

۳-۳- بررسی الگوی پراش پر تو ایکس نانوکامپوزیت rGO/CoFe₂O₄/PANI

rGO/CoFe $_2O_4/PANI$ ساختار کریستالوگرافی نانوکامپوزیت rGO/CoFe $_2O_4/PANI$ توسط آنالیز XRD مورد بررسی قرار گرفت. الگو شش پیک

شاخص در 0 های (۲۲۰) [°] (۲۲۰) [°] (۳۱۱) [°] ۲۹/۳[°] (۴۰۰) [°] ۲/۸۱ [°] (۴۲۲) [°] (۲۲۸) [°] ۵/۲۶ و (۴۴۰) [°] ۶/۸۹ برای نمونه قابل مشاهده است. همه این پیک ها به وضوح به فریت کبالت استاندارد (PDF 22-1086) (PDF 22-1086) نمایه شدند. پیک مشخصه حدود زاویه ۲۵ -0 به دلیل ساختار شش ضلعی نانوصفحات گرافن و ساختار بی شکل پلیمرهای آنیلین می باشد[۲۹]. همانطور که در شکل (۶) مشخص است، در ساختار باشد[۲۹]. همانطور که در شکل (۶) مشخص است، در ساختار باشد[۲۹]. همانطور که در شکل (۶) مشخص است، در ساختار باشد[۲۹]. مواطور که در شکل (۶) مشخص است، در ساختار باشد[۲۹]. مواطور که در شکل (۶) مشخص است، در ساختار باشد[۲۹]. مواطور که در شکل (۶) مشخص است، در ساختار باشد[۲۹]. مواطور که در شکل (۶) مشخص است، در ساختار

بررسی ویژگیهای جذب مایکروویو در نانوکامپوزیت rGO/CoFe₂O₄/PANI در فرکانسهای نوار S (۸–۲ گیگاهرتز) و C (۸–۴ گیگاهرتز) مورد بررسی قرار گرفت. این مطالعه با هدف



،rGO/CoFe $_2O_4$ /PANI (و (ب) rGO/CoFe $_2O_4$ (الف) rGO/CoFe $_2O_4$ (الف) rGO/CoFe $_2O_4$

Figure 4. Thermal weighing analysis of (a) rGO/CoFe2O4 and (b) rGO/CoFe $_2O_4$ /PANI.



المكترك . معناطيس سنج لمولة مرتغس (الك) ₄ 20 100/001 و (ب) 100/001 و (ب)

Figure 5. Vibrating sample magnetometer (a) rGO/CoFe₂O₄ and (b) rGO/CoFe₂O₄/PANI.

ارزیابی خواص جذب مایکروویو کامپوزیت شامل اکسید گرافن (rGO)، $CoFe_2O_4$ و پلی آنیلین انجام شد. ارزیابی عملکرد کامپوزیت بر روی بررسی مقادیر افت بازتابی (RL) متمر کز بود. کامپوزیت rGO/CoFe_2O_4/PANI قابلیتهای جذب مایکروویو خوبی را نسبت به کامپوزیت rGO/CoFe_2O_4 نشان می دهد که بر هم افزایی سودمند حاصل از ترکیب این مواد تأکید می کند. این کامپوزیت برای کاربردهای پیشرفته، از جمله مواردی که در حوزه فناوری مخفی کاری، مواد جاذب رادار، و محافظ تداخل الکترومغناطیسی (EMI) هستند، که در آن کاهش امواج الکترومغناطیسی منعکس شده از اهمیت بالایی برخوردار است، نویدبخش است. این کامپوزیت به ویژه در ۲ گیگاهرتز، در به نویدبخش است. این کامپوزیت بای طیف وسیعی از کاربردهای یافتهها بر سازگاری کامپوزیت برای طیف وسیعی از کاربردهای

جذب مایکروویو، سیستمهای رادار پیشرفته، دستگاههای ارتباطی و محافظ تداخل الکترومغناطیسی به ویژه در زمینه عملیات ۷ گیگاهرتز تأکید میکند.

۳-۸- بررسی نفوذپذیری مغناطیسی، الکتریکی نانوکامپوزیت rGO/CoFe₂O₄/PANI

بر اساس نظریه ی خط انتقال ، نفوذپذیری مغناطیسی الکتریکی از مهمترین عوامل در میرایی امواج ریزموج درون جاذب است[۳۰]. بر این اساس نفوذپذیری مغناطیسی و الکتریکی نمونههای جاذب مورد مطالعه قرار گرفت. منحنی های نفوذپذیری مغناطیسی و IGO/CoFe₂O₄ میای نانوکامپوزیت های $GO/CoFe_2O_4$ و rGO/CoFe₂O₄/PANI در شکل ۸ نشان داده شده است. مانند کامپوزیت پیشین همانطور که انتظار میرفت حضور پلی آنیلین باعث افزایش نفوذپذیری الکتریکی کامپوزیت شد. البته به علت



،rGO/CoFe₂O₄ بالگوی پراش اشعه ایکس نانوکامپوزیت ،rGO/CoFe₂O₄ و rGO/CoFe₂O₄ و. Figure6. X-ray diffraction pattern of rGO/CoFe₂O₄ and rGO/CoFe₂O₄/PANI nanocomposites.



rGO/CoFe₂O₄/PANI و rGO/CoFe₂O₄ نمودار افت انعکاس نانوکامپوزیت ،rGO/CoFe₂O₄/PANI و rGO/CoFe₂O₄/PANI nanocomposites.

1- Electromagnetic Interference





تطابق مناسب مقاومت کامپوزیت علت اصلی جذب را میتوان به پخش شدگی امواج همچنین نفوذ آن به محیط جاذب نسبت داد. در زمینه کاربردهای نوار S، که در آن انتقال سیگنال کارآمد بسیار مهم است، هر دو کامپوزیت کاهش وابسته به فرکانس در نفوذپذیری مغناطیسی و الکتریکی را نشان میدهند. نفوذپذیری کمتر در این محدوده فرکانس به طور کلی برای به حداقل رساندن تلفات سیگنال و افزایش کارایی کلی سیستم مطلوب است و در این زمینه نانو کامپوزیت rGO/CoFe₂O₄/PANI نتایج بهتری را نشان داده است.

٤- نتيجه گيري

در نتيجه، اين مطالعه بر توسعه مواد جذب مايكروويو براي موج نوار S (۲تا۸ گیگاهرتز) به دلیل اهمیت آنها در کاربردهای نظامی، محیطی و ارتباطی متمرکز شد. ما ترکیب گرافن و یک ماده مغناطیسی را برای افزایش خواص جذب بررسی کردیم. فریت کبالت ($CoFe_2O_4$) به عنوان یک ماده مغناطیسی امیدوارکننده ظاهر شد که البته محدودیت هایی در دستیابی به جذب کارآمد داشت. برای پرداختن به این محدودیتها، اکسید گرافن احیا شده (rGO) را در کامپوزیت گنجاندیم که رویکردی نوآورانهای را نشان مىدهد. ما همچنين خواص جذب مايكروويو پليمرهاى رسانا مانند پلی آنیلین را با وجود چالشهای مربوط به سازگاری و پراکندگی ذرات مغناطیسی در کامپوزیتها بررسی کردیم. با استفاده از سطح ویژه بالا و هدایت الکترونیکی عالی rGO، ما با موفقیت از محدودیت های کامپوزیت های پلیمری رسانا پیشی گرفتیم. به دلیل اکتشاف کامپوزیت های سه تایی متشکل از rGO، ذرات مغناطیسی و پلی آنیلین، این مطالعه ای ویژه است که سهمی پیشگام در این زمینه دارد.

انتخاب مواد انتخاب شده برای این مطالعه، شامل مواد انتخاب شده برای این مطالعه، شامل rGO، ${
m CoFe_2O_4}$

آنهاست. ترکیب این کامپوزیت از اکسید گرافن احیا شده (rGO)، فریت کبالت (CoFe₂O₄) و پلی آنیلین (PANI) ویژگی های الکتریکی و مغناطیسی متمایز را به آن می بخشد. این ویژگی ها، به ویژه رسانایی و پاسخ مغناطیسی، به طور یکپارچه با محدوده فرکانس نوار S همسو هستند. در نوار S، انتقال کارآمد سیگنال و کاهش تلفات ضروری است. ماهیت رسانایی ماده که توسط orGO و PANI تسهیل می کند، پیش بینی می شود که یکپارچگی سیگنال را افزایش دهد. به طور همزمان، گنجاندن CoFe₂O₄ به یک پاسخ مغناطیسی مناسب کمک می کند که الزامات فرکانس نوار S را تکمیل می کند.

در بخش تجربی، مواد و روشهای دقیق به کار رفته در سنتز کامپوزیتها را مستند کردیم. رویکرد ما شامل استفاده از مواد شیمیایی و حلالهای مختلف، از جمله نمکهای آهن، پرسولفات آمونیوم، آنیلین، اسید هیدروکلریک، اتانول و محلول آمونیاک بود. ما فرآیند سنتز را با دقت اجرا کردیم که شامل حل کردن نمکهای آهن و کبالت، افزودن دقیق GOT، استفاده از تکنیکهای هم زدن، معرفی محلول آمونیاک، انجام گرمایش دقیق در اتوکلاو و اجرای مراحل بعدی شستشو و خشک کردن بود.

بخش نتایج و بحث، یافته های عمیق حاصل از تجزیه و تحلیل جامع انجام شده بر روی نانوکامپوزیت $rGO/CoFe_2O_4/PANI$ -را ارائه می کند. تجزیه و تحلیل طیف مادون قرمز، ارتعاشات و گروههای عاملی خاصی را نشان داد که توصیف جامعی از نانوکامپوزیت را ممکن میسازد. ترکیب عنصری از طریق تجزیه و تحلیل دقیق پراکندگی اشعه ایکس تایید شد. تصاویر میکروسکوپ الکترونی روبشی بینش های ارزشمندی را در مورد مورفولوژی کامپوزیت ها ارائه می دهد. تجزیه و تحلیل حرارتی الگوهای کاهش وزن مرتبط با حذف آب و تجزیه گروههای عاملی را با ۷- مراجع

[1] D. Gunwant, and A. Vedrtnam, "Microwave absorbing properties of carbon fiber based materials: A review and prospective", Journal of Alloys and Compounds, Vol.881, (2021), 160572.

[2] B. Wang, Q. Wu, Y. Fu, and T. Liu, "A review on carbon/magnetic metal composites for microwave absorption", Journal of materials science & technology, Vol.86, (2021), 91-109.

[3] J. Li, D. Zhou, P.-J. Wang, C. Du, W.-F. Liu, J.-Z. Su, L.-X. Pang, M.-S. Cao, and L.-B. Kong, "Recent progress in two-dimensional materials for microwave absorption applications", Chemical Engineering Journal, Vol.425, (2021), 131558.

[4] Y. Zhang, F. Dai, A. Hassan, M. R. A. Refaai, S. Salman, K. Nag, I. Mahariq, and Y. Qi, "Investigations of microwave absorption performance of bi-layer absorber composed of FeWO4 & BiVO4 nanocomposite powder in 2–18 GHz", Journal of Colloid and Interface Science, Vol.641, (2023), 1-14.
[5] X. Ma, K. Logesh, J. Mohammed, C. Dalai, S. Mehrez, S. Alamri, and V. Mohanavel, "Enhancement of microwave absorption properties of bilayer absorber comprising of ZrB2@ SiO2 composite and poly-ortho toluidine (PoTo) in 2–18 GHz frequency", Ceramics International, Vol.49, (2023), 4505-4516.

[6] X. Wang, Z. Lei, C. Zheng, X. Zhuang, Q. Man, and G. Tan, "Morphology control of Ce-doped SnO2 and enhanced microwave absorbing performance at 2-18 GHz", Ceramics International, (2023).

[7] H. Wei, Z. Zhang, G. Hussain, L. Zhou, Q. Li, and K. K. Ostrikov, "Techniques to enhance magnetic permeability in microwave absorbing materials", Applied Materials Today, Vol.19, (2020), 100596.

[8] J. Dong, W. Zhou, S. Duan, H. Jia, L. Gao, F. Luo, D. Zhu, and Q. Chen, "Mechanical, dielectric and microwave absorption properties of carbon black (CB) incorporated SiO 2f/PI composites", Journal of Materials Science: Materials in Electronics, Vol.29, (2018), 17100-17107.

[9] Z. Zhang, L. Zhang, X. Chen, Z. Wu, Y. He, Y. Lv, and Y. Zou, "Broadband metamaterial absorber for low-frequency microwave absorption in the S-band and C-band", Journal of Magnetism and Magnetic Materials, Vol.497, (2020), 166075.

[10] X. Wang, Y. Lu, T. Zhu, S. Chang, and W. Wang, "CoFe2O4/N-doped reduced graphene oxide aerogels for high-performance microwave absorption", Chemical Engineering Journal, Vol.388, (2020), 124317.

بررسی کرد، در حالی که تجزیه و تحلیل پراش اشعه ایکس ساختار کریستالوگرافی نانوکامپوزیت rGO/CoFe₂O₄/PANI را تایید می کند. علاوه بر این، ما تجزیه و تحلیل کامل جذب مایکروویو را برای به دست آوردن درک جامعی از خواص کاهش انعکاس انجام دادیم و نفوذپذیری مغناطیسی و الکتریکی کامپوزیت را به دقت بررسی کردیم.

به طور خلاصه، این مطالعه نشان دهنده تلاش های ما در سنتز و شناسایی نانو کامپوزیت rGO/CoFe₂O₄/PANI است که پتانسیل زیادی برای کاربردهای جذب مایکروویو در موج نوار S دارد. تر کیب اکسید گرافن احیا شده، فریت کبالت و پلی آنیلین یک رویکرد قابل توجه است که تعهد ما را به توسعه مواد جذاب کارآمد نشان می دهد. بینش جامع به دست آمده از این مطالعه، تر کیب، ساختار، خواص مغناطیسی، رفتار حرارتی و قابلیت های جذب مایکروویو نانو کامپوزیت را روشن می کند. بدون شک، این کار به عنوان پایه ای برای تحقیقات آینده برای بهینه سازی تر کیب و عملکرد مواد جذب مایکروویو در کاربردهای مختلف نظامی، محیطی و ارتباطی عمل می کند. [11] F. Meng, H. Wang, F. Huang, Y. Guo, Z. Wang, D. Hui, and Z. Zhou, "Graphene-based microwave absorbing composites: A review and prospective", Composites Part B: Engineering, Vol.137, (2018), 260-277.

[12] N. Li, H.-L. Jiang, X. Wang, X. Wang, G. Xu, B. Zhang, L. Wang, R.-S. Zhao, and J.-M. Lin, "Recent advances in graphene-based magnetic composites for magnetic solid-phase extraction", TrAC Trends in Analytical Chemistry, Vol.102, (2018), 60-74.

[13] X. Xie, B. Wang, Y. Wang, C. Ni, X. Sun, and W. Du, "Spinel structured MFe2O4 (M= Fe, Co, Ni, Mn, Zn) and their composites for microwave absorption: A review", Chemical Engineering Journal, Vol.428, (2022), 131160.

[14] Y. Zheng, X. Wang, S. Wei, B. Zhang, M. Yu, W. Zhao, and J. Liu, "Fabrication of porous graphene-Fe3O4 hybrid composites with outstanding microwave absorption performance", Composites Part A: Applied Science and Manufacturing, Vol.95, (2017), 237-247.

[15] K. Zhang, Q. Zhang, X. Gao, X. Chen, Y. Wang, W. Li, and J. Wu, "Effect of absorbers' composition on the microwave absorbing performance of hollow Fe3O4 nanoparticles decorated CNTs/graphene/C composites", Journal of Alloys and Compounds, Vol.748, (2018), 706-716.

[16] R. Taheri-Ledari, S. M. Hashemi, and A. Maleki, "High-performance sono/nano-catalytic system: CTSN/Fe 3 O 4–Cu nanocomposite, a promising heterogeneous catalyst for the synthesis of N-arylimidazoles", RSC advances, Vol.9, (2019), 40348-40356.

[17] S. Wang, Y. Zhao, H. Xue, J. Xie, C. Feng, H. Li, D. Shi, S. Muhammad, and Q. Jiao, "Preparation of flower-like CoFe2O4@ graphene composites and their microwave absorbing properties", Materials Letters, Vol.223, (2018), 186-189.

[18] P. Jiang, Q. Xu, N. Tran, A. El-Shafay, V. Mohanavel, A. Abdelrahman, and M. Ravichandran, "Boosted microwave absorption properties of CoFe2O4 with extraordinary 3D morphologies", Ceramics International, Vol.48, (2022), 13541-13550.
[19] M. Zhang, J. Zhang, H. Lin, T. Wang, S. Ding, Z. Li, J. Wang, A. Meng, Q. Li, and Y. Lin, "Designable synthesis of reduced graphene oxide modified using CoFe2O4 nanospheres with tunable enhanced microwave absorption performances between the whole X and Ku bands", Composites Part B: Engineering, Vol.190, (2020), 107902.

[20] H. Yang, T. Ye, Y. Lin, and M. Liu, "Preparation and microwave absorption property of

graphene/BaFe12O19/CoFe2O4 nanocomposite", Applied Surface Science, Vol.357, (2015), 1289-1293.

[21] D. Zhang, W. He, G. Quan, Y. Wang, Y. Su, L. Lei, Y. Du, Y. Hong, S. Wang, and Y. Tang, "Sterculia lychnophora seed-derived porous carbon@ CoFe2O4 composites with efficient microwave absorption performance", Applied Surface Science, Vol.607, (2023), 155027.

[22] B. G. Soares, G. M. Barra, and T. Indrusiak, "Conducting polymeric composites based on intrinsically conducting polymers as electromagnetic interference shielding/microwave absorbing materials—A review", Journal of Composites Science, Vol.5, (2021), 173.

[23] K. Lakshmi, H. John, R. Joseph, K. George, and K. Mathew, "Comparison of microwave and electrical properties of selected conducting polymers", Microwave and optical technology letters, Vol.50, (2008), 504-508.

[24] Z. Jiang, H. Si, X. Chen, H. Liu, L. Zhang, Y. Zhang, C. Gong, and J. Zhang, "Simultaneous enhancement of impedance matching and the absorption behavior of BN/RGO nanocomposites for efficiency microwave absorption", Composites Communications, Vol.22, (2020), 100503.

[25] B. Kramer, and B. Kuhn, "Electric signaling and impedance matching in a variable environment", Naturwissenschaften, Vol.80, (1993), 43-46.

[26] S. M. Hashemi, A. Maleki, and M. H. Ahmadi, "The impact of ZrO 2/SiO 2 and ZrO 2/SiO 2@ PANI nanofluid on the performance of pulsating heat pipe, an experimental study", Journal of Nanostructure in Chemistry, (2022), 1-16.

[27] J. Ma, H. Ren, Z. Liu, J. Zhou, Y. Wang, B. Hu, Y. Liu, L. B. Kong, and T. Zhang, "Embedded MoS2-PANI nanocomposites with advanced microwave absorption performance", Composites Science and Technology, Vol.198, (2020), 108239.

[28] J. Luo, P. Shen, W. Yao, C. Jiang, and J. Xu, "Synthesis, characterization, and microwave absorption properties of reduced graphene oxide/ strontium ferrite/polyaniline nanocomposites", Nanoscale research letters, Vol.11, (2016), 1-14.

[29] D. Narsimulu, O. Padmaraj, E. Srinadhu, and N. Satyanarayana, "Synthesis, characterization and electrical properties of mesoporous nanocrystalline CoFe 2 O 4 as a negative electrode material for lithium battery applications", Journal of Materials Science: Materials in Electronics, Vol.28, (2017), 17208-17214.

[30] X. Zeng, X. Cheng, R. Yu, and G. D. Stucky,

"Electromagnetic microwave absorption theory and recent achievements in microwave absorbers", Carbon, Vol.168, (2020), 606-623. F