

## ریحانه ملکوتی

دانشیار

دانشکده: علوم

گروه: شیمی



### سوابق تحصیلی

مقطع تحصیلی	سال اخذ مدرک	رشته و گرایش تحصیلی	دانشگاه
کارشناسی	۱۳۶۵	شیمی	بیرجند
کارشناسی ارشد	۱۳۷۵	شیمی معدنی	بیرجند
دکترای تخصصی	۱۳۸۵	شیمی معدنی	الزهرا (س)

### اطلاعات استخدامی

محل خدمت	عنوان سمت	نوع استخدام	نوع همکاری	پایه
دانشگاه بیرجند	عضو هیئت علمی	رسمی قطعی	تمام وقت	۲۱
دانشگاه بیرجند	عضو هیئت علمی	رسمی قطعی	تمام وقت	۲۱

### عضویت در انجمن های علمی

عضو انجمن شیمی ایران

### مقالات در همایش ها

- ریحانه ملکوتی، سمیرا قطبی، امیرعباس عابدینی، ابوالفضل اکبرپور، مدلسازی عددی یک بعدی معادله انت قال - پخش با استفاده از روش بدون شبکه، سومین همایش ملی راهبرد های مدیریت منابع آب و چالش های زیست محیطی، شماره صفحات ۰-۰، ساری، ۲۰۲۳، ۰۵ ۲۴.
- ریحانه ملکوتی، راضیه شمشیرگران، ابوالفضل اکبرپور، تأثیر ترکیبات اتصال دهنده به نانو ذرات آهن صفر جهت حذف آلاینده های آب، اولین همایش بین المللی و دومین همایش ملی مدلسازی و فناوری های جدید در مدیریت آب، شماره صفحات ۰-۰، بیرجند، ۲۰۲۳، ۰۲ ۲۱.
- ریحانه ملکوتی، حمیدرضا ناصری، عبدالستار فیض بخش، ارزیابی اثرات نانو کامپوزیت کوپر فریت بر روی خواص مهندسی ملات های خود متراکم حاوی خاکسر بادی، دومین کنفرانس بین المللی دستاوردهای نوین پژوهشی در مهندسی عمران، معماری و مدیریت شهری، شماره صفحات -، تهران، ۲۰۱۶، ۰۵ ۲۰.

۴. ریحانه ملکوتی، منا رجائی، سنتز و شناسایی نانوذرات مغناطیسی و تثبیت کمپلکس شیف باز آهن بر روی آنها، اولین همایش و کارگاه تخصصی علوم و فناوری نانو، شماره صفحات ۴-۱، تهران، ۲۰۱۳، ۱۶.
۵. ریحانه ملکوتی، فاطمه ابراهیمی راویز، حسن اتشین، حسین ابادی راحله، زینب پارسایی، اکسایش الکل ها با  $\text{Cu}(\text{bpdo})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O} / \text{Na-Montmorillonite}$  نانوکاتالیست توسط اکسیژنه در شرایط بدون حلال، اولین همایش و کارگاه تخصصی علوم و فناوری نانو، شماره صفحات ۳-۱، تهران، ۲۰۱۳، ۱۶.
۶. ریحانه ملکوتی، فاطمه ابراهیمی راویز، زینب پارسایی، سنتز و شناسایی  $\text{Cu}(\text{bpdo})_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O} / \text{Montmorillonite}$ ، اولین همایش و کارگاه تخصصی علوم و فناوری نانو، شماره صفحات ۵-۱، تهران، ۲۰۱۳، ۱۶.
۷. *Aerobic Oxidation of Alcohol Using Molybdenum(VI) Oxide Immobilized on Mesoporous, Silica*, بیستمین سمینار شیمی معدنی ایران، زاهدان، 09 03 2019, pp. 0-0.
۸. *Comparison between Cu(II) schiff base complex immobilized on SBA-15, Fe3O4 and, Fe3O4/mesoporous silica catalysts for alcohols oxidation*, بیستمین سمینار شیمی معدنی ایران، زاهدان، 09 03 2019, pp. 0-0.
۹. *Scale up shape control synthesis of organic-inorganic hybrid MoOx/Pyridine structures via, altering of synthesis parameters*, هجدهمین کنگره شیمی ایران، سمنان، 30 08 2015, pp. 253-253.
۱۰. *Porous Tetrahedral Cobalt Oxide As Efficient Catalyst for Alcohols Oxidation, کنگره شیمی ایران، سمنان، 30 08 2015, pp. 229-229.*
۱۱. *Synthesis and Characterization of a New Porous Tetrahedral Shape of Cobalt Oxide, هجدهمین کنگره شیمی ایران، سمنان، 30 08 2015, pp. 228-228.*
۱۲. *Synthesis of Mesoporous Copper/Ceria Structure, هجدهمین کنگره شیمی ایران، سمنان، 30 08 2015, pp. 180-180.*
۱۳. *Synthesis and Characterization of Cr2O3 Nanoparticles, هجدهمین کنگره شیمی ایران، سمنان، 30 08 2015, pp. 285-285.*
۱۴. *Aqueous Knoevenagel Condensation of Aromatic Aldehydes with Malononitrile Using, Molybdenum Oxide Wires*, هجدهمین کنگره شیمی ایران، سمنان، 30 08 2015, pp. 284-284.
۱۵. *MoOx/Amine Nanowires The Effect of Various Amine ligands on Catalytic Performance, هجدهمین کنگره شیمی ایران، سمنان، 30 08 2015, pp. 179-179.*
۱۶. *Preparation of organic-inorganic hybrid Ce-MoOx/Polyaniline nanowires as efficient, catalyst for sulfides oxidation*, هجدهمین کنگره شیمی ایران، سمنان، 30 08 2015, pp. 252-252.
۱۷. *Synthesis of 2-substituted benzimidazoles and 2-aryl-1H-benzimidazoles using Zn(bpdo)2.2H2O /MCM-41 nanocatalyst under solvent-free conditions*, پانزدهمین کنفرانس شیمی فیزیک ایران، تهران، 03 09 2012, pp. -.
۱۸. *Cu(bpdo)2.2H2O - supported SBA-1 as green nanocatalyst for synthesis of benzoxanthenone derivatives efficiently*, پانزدهمین کنفرانس شیمی فیزیک ایران، تهران، 03 09 2012, pp. -.
۱۹. *Iron schiff-base complex loaded SBA-15 as an efficient nanocatalyst for the synthesis of dihydropyrimidinones under solvent free condition*, اولین همایش ملی واکنشهای چند جزئی، کرمان، 29 05 2012, pp. 163.
۲۰. *Acylation of alcohols and phenols with acetic anhydride in solvent-free conditions catalyzed by Pd/SBA nanoparticles*, اولین همایش ملی واکنشهای چند جزئی، کرمان، 29 05 2012, pp. 269.
۲۱. *Iron schiff-base complex loaded SBA-15 as an efficient nanocatalyst for the synthesis of benzoxanthenone derivatives efficiently*, اولین همایش ملی واکنشهای چند جزئی، کرمان، 29 05 2012, pp. -.
۲۲. *Adsorption studied of Azure II onto MCM-41 for its simultaneous preconcentration and determination*, پنجمین سمینار شیمی و محیط زیست، اهواز، 20 12 2011, pp. -.
۲۳. *Cu(bpdo)2.2H2O supported SBA-15 as green nanocatalyst for synthesis of benzoxanthenone derivatives efficiently*, پنجمین سمینار شیمی و محیط زیست، اهواز، 20 12 2011, pp. 160-160.
۲۴. *Synthesis of 2-substituted benzimidazoles and 2-aryl-1H benzimidazoles using, simultaneous preconcentration and determination*, پنجمین سمینار شیمی و محیط زیست، اهواز، 20 12 2011, pp. -.

- محیط زیست, 2012, 12, اهواز, pp. 102-102, (znbpdo)<sub>2</sub>.2H<sub>2</sub>O /MCM-41 nanocatalyst under solvent-free conditions پنجمین سمینار شیمی و
- Malakooti Sadeq, Mohammadi Nader, Surface Energy Effects on Thermo-mechanical Properties of Hollow Nanospheres, 25, 05 2011, - بیرجند, pp. 10.

## مقالات در نشریات

1. Selective and green oxidation of alcohols and sulfides using mesostructured Cu<sub>x</sub>/Ce<sub>y</sub> mixed oxides, Applied Organometallic Chemistry, Vol. 3, No. 37, pp. 7019-7055, 2023, JCR.Scopus
2. ریحانه ملکوتی, هروی مجید, Oxidative aromatization of Hantzsch 1,4-dihydropyridines in the presence of a catalytic amount of Mn(pbdo)<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>/MCM-41 or Mn(pbdo)<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>/Al-MCM-41 as reusable and green catalysts. Catalysis Communications مجلد 10, شماره 6, شماره صفحات 819-819, 2009, JCR.Scopus. 822, 2009
3. Cu(pbdo)<sub>2</sub>.2H<sub>2</sub>O /montmorillonite: a highly effective and recyclable catalyst for the synthesis of 2-amino-4H-chromenes, 2-amino-4H-benzopyrans and spiroacenaphthylene derivatives via MCR in aqueous media, Research on Chemical Intermediates, Vol. 7, No. 48, pp. 3143-3169, 2022, JCR.Scopus
4. Abolfazl Akbarpour, Fabrication of Polyvinylpyrrolidone-Stabilized Nano Zero Valent Iron Supported by Hydrophilic Biochar for Efficient Cr (VI) Removal from Groundwater, ChemistrySelect, Vol. 43, No. 7, pp. 202202927-202202938, 2022, JCR
5. Majid mohammad Heravi, Kosar Kafshdarzadeh, zahra Amiri, Vahideh Zadsirjan, Hassan Atashin, Supported palladium oxide nanoparticles in Al-SBA-15 as an efficient and reusable catalyst for the synthesis of pyranopyrazole and benzylpyrazolyl coumarin derivatives via multicomponent reactions, Research on Chemical Intermediates, Vol. 2, No. 48, pp. 203-234, 2022, JCR.Scopus
6. Mohsen Shahlaei, Preparation and characterization magnetic polypyrrole composite microspheres decorated with copper(II) as a sensing platform for electrochemical detection of Carbamazepine, Iranian Journal of Pharmaceutical Research, Vol. 4, No. 19, pp. 19-34, 2020, JCR.isc.Scopus
7. sadeq malakooti, Scaled-up, selective and green synthesis of sulfoxides under mild conditions using (CellI-MoVI)Ox/aniline hybrid rods as an efficient catalyst, Applied Organometallic Chemistry, Vol. 12, No. 23, pp. 1-11, 2019, JCR.Scopus
8. sadeq malakooti, Nasrin Hooshmand, Easy Scale-Up Synthesis of Mo<sub>8</sub>O<sub>26</sub>(C<sub>5</sub>H<sub>6</sub>N)<sub>4</sub>.H<sub>2</sub>O Hybrid with a Rectangular Prism Morphology and Its Application as an Efficient and Highly Recyclable Bi-functional Catalyst for Knoevenagel Condensation, ChemistrySelect, Vol. 9, No. 4, pp. 2551-2561, 2019, JCR
9. MoO<sub>x</sub> pyridine organico-inorganic hybrid wires as a reusable and highly selective catalyst for the oxidation of alcohols a comparison study between reaction-controlled phase-transfer catalysis and heterogeneous catalysis, New Journal of Chemistry, Vol. 41, pp. 3405-3413, 2017, JCR.Scopus
10. Shahlaei Mohsen, Electrocatalytic oxidation and determination of dexamethasone at an Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub> /PANICu II microsphere modified carbon ionic liquid electrode, RSC Advances, Vol. 7, pp. 11322-11330, 2017, ISI, JCR.Scopus
11. Magnetic iron oxide nanoparticles embedded in SBA-15 silica wall as a green and recoverable catalyst for the oxidation of alcohols and sulfides, Journal of Saudi Chemical Society, Vol. 21, pp. 17-24, 2017, JCR.Scopus
12. Nanoporous calcined MCM-41 silica for adsorption and removal of Victoria blue dye from different natural water samples, Desalination and Water Treatment, Vol. 57, No. 13, pp. 5903-5913, 2016, JCR.Scopus

Mn-grafted imine-functionalized mesoporous SBA-15 as an efficient catalyst for, .13  
Knoevenagel condensation under mild conditions, Reaction Kinetics, Mechanisms and  
.Catalysis, Vol. 113, pp. 241-255, 2014, JCR.Scopus

mirzajani roya, ahmadi S., Fast and efficient adsorption of azure (II) on nanoporous MCM-41 .14  
for its removal preconcentration and determination in biological matrices, JOURNAL OF POROUS  
.MATERIALS, Vol. 21, pp. 413-421, 2014, JCR.Scopus

Supported Palladium Oxide Nanoparticles in SBA-15 as a Heterogeneous Catalyst for the, .15  
Aerobic Oxidation of Alcohols, Journal of the Chinese Chemical Society, Vol. 61, pp.  
.1039-1044, 2014, JCR.Scopus

Solvent Free Highly Dispersed Zinc Oxide within Confined Space of Al- Containing SBA-15, .16  
as an Efficient Catalyst for Knoevenagel Condensation, Letters in Organic Chemistry, Vol. 11, pp.  
.457-464, 2014, JCR.Scopus

Synthesis of 2-substituted benzimidazoles and 2-aryl-1H-benzimidazoles using Zn(bpdo)<sub>2</sub> .17  
2H<sub>2</sub>O /MCM-41 catalyst under solvent-free conditions, Reaction Kinetics, Mechanisms and  
.Catalysis, Vol. 111, pp. 663-677, 2014, JCR.Scopus

MoO<sub>3</sub> Nanoparticles Synthesis via Hydro-Solvothermal Technique and Its Application as, .18  
Catalyst for Efficient Ring Opening of Epoxides With Amines Under Solvent-Free  
Conditions, Synthesis and Reactivity in Inorganic Metal-Organic and Nano-Metal Chemistry, Vol.  
.44, pp. 1401-1406, 2014, ISI.JCR.Scopus

petrov srebri, migliori andrea, Facile synthesis of pure non-monoclinic zirconia nanoparticles, .19  
and their catalytic activity investigations for Knoevenagel condensation, RSC Advances, Vol. 3, pp.  
.22353-22359, 2013, ISI.JCR.Scopus

An iron Schiff base complex loaded mesoporous silica nanoreactor as a catalyst for the, .20  
synthesis of pyrazine-based heterocycles, Transition Metal Chemistry, Vol. 39, pp.  
.47-54, 2013, JCR.Scopus

Zirconium Schiff-Base Complex Modified Mesoporous Silica as an Efficient Catalyst for the, .21  
Synthesis of Nitrogen Containing Pyrazine Based Heterocycles, Catalysis Letters, Vol. 143, pp.  
.853-861, 2013, JCR.Scopus

Cu (bpdo)<sub>2</sub> 2H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>-supported SBA-15 nanocatalyst for efficient one-pot synthesis of, .22  
benzoxanthenone and benzochromene derivatives, Comptes Rendus Chimie, Vol. 16, pp.  
.799-806, 2013, JCR.Scopus

Rezanejade Bardajee Ghasem, Jami Fereshteh, Parsaei Zeinab, Covalent anchoring of copper- .23  
Schiff base complex into SBA-15 complex into SBA-15 as a heterogeneous catalyst for the  
synthesis of pyridopyrazine and quinoxaline derivatives, Catalysis Communications, Vol. 27, pp.  
.49-53, 2012, JCR.Scopus

Abtin Ibrahim, Rezanejade Bardajee Ghasem, Palladium Schiff-base complex loaded SBA-15 .24  
as a novel nanocatalyst for the synthesis of 2,3-disubstituted quinoxalines and pyridopyrazine  
.derivatives, Microporous and Mesoporous Materials, Vol. 169, pp. 67-74, 2012, JCR.Scopus

Formylation of amines and alcohols using aminopropylated mesoporous silica gel (APMS), .25  
as an efficient and recyclable catalyst, COLLECTION OF CZECHOSLOVAK CHEMICAL  
.COMMUNICATIONS, Vol. 76, No. 12, pp. 1979-1990, 2011, ISI.JCR.isc.Scopus

Malakooti Sadeq, Steady State Thermoelasticity of Hollow Nanospheres, JOURNAL OF .26  
.COMPUTATIONAL AND THEORETICAL NANOSCIENCE, Vol. 8, No. 9, pp. 1-5, 2011, Scopus

MCM-41 Catalyzed Efficient Regioselective Synthesis of  $\alpha$ -Aminoalcohol under Solvent-free, .27  
Conditions, Chinese Journal of Chemistry, Vol. 28, pp. 269-272, 2010, JCR.Scopus

THE SYNTHESIS OF 2-IMINOCHROMENES USING MESOPOROUS MOLECULARSIEVE, .28  
MCM-41 AS A HETEROGENEOUS AND RECYCLABLE CATALYST, Bulletin of the Chemical Society  
.of Ethiopia, Vol. 24, No. 2, pp. 273-276, 2010, JCR.Scopus

Green and Novel Protocol for One-Pot Synthesis of  $\beta$ -Acetamido Carbonyl Compounds, .29  
Using Mn(bpdo)<sub>2</sub>Cl<sub>2</sub>/MCM-41 Catalyst, Synthetic Communications, Vol. 40, pp.

- .1180-1186,2009,JCR,Scopus
- Mesoporous Molecular Sieve MCM 41 as a Novel and Efficient Catalyst to Synthesis of 2,, 30  
Substituted Benzimidazoles,JOURNAL OF CHINESE CINEMAS,Vol. 55,pp.  
.1129-1132,2008,Scopus
- Rapid Knoevenagel Condensation Using Mesoporous Molecular Sieve MCM-41 as a Novel,, 31  
and Efficient Catalyst,Journal of the Korean Ceramic Society,Vol. 52,pp.  
.593-596,2008,ISI,Scopus
- Cademartiri ludovico,Ozin jeoff,,Ultrathin Sb 2 S 3 nanowires and nanoplatelets,JOURNAL OF 32  
.MATERIALS CHEMISTRY,Vol. 18,pp. 66-69,2008,Scopus
- Synthesis Characterization and Studies on Catalytic Behavior of Mn ( ) Complex with 2 2,, 33  
Bipyridine 1 1 Dioxide Ligand within Nanoreactors of MCM-41,Journal of Sciences, Islamic  
Republic of Iran,Vol. 17,pp. 43-52,2006,isc,Scopus
- Immobilized Vitamin B 12 within nanoreactors of MCM-41 as selective catalyst for,,, 34  
oxidation of organic substrates,Journal of Molecular Catalysis A: Chemical,Vol. 244,pp.  
.252-257,2006,ISI,JCR,Scopus
- Shape-controlled Bi<sub>2</sub>S<sub>3</sub> nanocrystals and their plasma polymerization into flexible,1 35  
.films,Advanced Materials,Vol. 18,pp. 2189-2194,2006,JCR,Scopus

## پایان نامه ها

۱. حذف آلاینده های کرومات و رنگ اسیدی متیل نارنجی از محیط های آبی با استفاده از کمپوزیت کربن دات اصلاح شده با فلز
۲. تخریب فتوکاتالیزوری آنتی بیوتیک ها در محیط های آبی با نانوکامپوزیت بر پایه کربن دات اصلاح شده با فلز
۳. سنتز هیدروترمالی نانوکامپوزیت های مغناطیسی MIL101 MOFs-K<sub>8</sub>SiW<sub>11</sub>O<sub>39</sub>-CoFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> و بررسی کاربرد آنها به عنوان جاذب های جدید در حذف آلاینده های رنگ آلی
۴. سنتز هیدروترمالی نانوکامپوزیت های مغناطیسی MIL101 MOFs-K<sub>8</sub>SiW<sub>11</sub>O<sub>39</sub>-CoFe<sub>2</sub>O<sub>4</sub> و بررسی کاربرد آنها به عنوان جاذب های جدید در حذف آلاینده های رنگ آلی
۵. کاهش و رفع آلودگی در سفره های آب زیرزمینی به روش تزریق مواد جاذب آلاینده مانند بایوچار غنی شده با نانوذرات آهن صفر
۶. تثبیت کمپلکس مس (II) بر روی سیلیکای مزوحفره به عنوان کاتالیزور ناهمگن برای برخی از واکنش های آلی
۷. اثرات شکل و اندازه ی نانو ذرات اکسید فلزی واسطه بر فعالیت کاتالیزوری در برخی از واکنش های آلی
۸. ارزیابی خواص مهندسی ملات خودمتراکم حاوی نانومواد
۹. کنترل شکل نانو ساختارهای متخلخل CO<sub>3</sub>O<sub>4</sub> برای کاربردهای کاتالیزوری در برخی از واکنش های آلی
۱۰. کاربردهای کاتالیزوری مزوساختار مس /سریا در برخی واکنش های آلی
۱۱. نانو ذرات مس محلول در آب به عنوان کاتالیزور در برخی واکنش های آلی
۱۲. سنتز کمپلکس مس (II) با لیگاند bpdo و تثبیت آن بر روی بسترهای نانو مغناطیسی و سیلیکا و استفاده از آن به عنوان کاتالیزور در واکنش های اکسایش
۱۳. تثبیت کمپلکسها باز شیف مس 2 بر روی بسترهای نانو مغناطیسی و بررسی خواص کاتالیزوری آنها در واکنش های آلی
۱۴. تثبیت نانو ذرات اکسید روی در بستر سیلیسیمی مزوحفره
۱۵. تثبیت کمپلکس های آن 3 بر روی بسترهای نانو مغناطیسی و بررسی خواص کاتالیزوری آنها در واکنش های اکسایش
۱۶. سنتز کاتالیزور نانو ذره ی n- پروپیل سولفونیت ساپورت شده بر روی سطح 3 Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub> - و کاربرد آن در واکنش های آلی
۱۷. سنتز و شناسایی نانو کاتالیزورهای SBA-C1A1{CL(bpdo)-15, 15SBA-C1A1{cL (bpy) Fe}, SBA -A1, SBA-1A , {Fe و کاربرد کاتالیزوری آنها در واکنش های آلی
۱۸. سنتز و شناسایی نانو کاتالیزور GSBA (Salen) Fe-15 و نانو ذرات کلوئیدی اکسید آهن
۱۹. سنتز و شناسایی نانو کاتالیزورهای ZN-15 (bpdo) [ SBA , 41- MCM/ ] OH<sub>2</sub> . و نانو ذرات ZNO
۲۰. کاربرد جدید سیلیکازل مزوحفره عامل دار شده با آمینو پروپیل به عنوان کاتالیزور در سنتز فسفونات ها
۲۱. تثبیت و شناسایی کمپلکس 2 { Cu(bpdo)2O<sub>2</sub>(H<sub>2</sub>O) nv } در نانو راکتورهای SBA-15T , MCM 41 , KSF و

## Montmorillonite

- ۲۲. سنتز و شناسایی نانو ذرات اکسید مولیبدن (VI)
- ۲۳. سنتز و شناسایی نانوذرات اکسید کروم (III)
- ۲۴. سنتز و شناسایی نانو ذرات زیر کونیا
- ۲۵. تهیه و شناسایی نانو ذرات اکسید نیکل