## Qian Huang

## List of Publications by Year in descending order

Source: https://exaly.com/author-pdf/5881482/publications.pdf

Version: 2024-02-01

1040056 677142 24 491 9 22 citations h-index g-index papers 25 25 25 387 docs citations times ranked citing authors all docs

#	Article	IF	CITATIONS
1	Pb <sub>2</sub> GaF <sub>2</sub> (SeO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> Cl: Band Engineering Strategy by Aliovalent Substitution for Enlarging Bandgap while Keeping Strong Second Harmonic Generation Response. Journal of the American Chemical Society, 2019, 141, 748-752.	13.7	135
2	Lead-Free Tin(IV)-Based Organic–Inorganic Metal Halide Hybrids with Excellent Stability and Blue-Broadband Emission. Journal of Physical Chemistry Letters, 2020, 11, 1808-1813.	4.6	82
3	Beryllium-Free KBBF Family of Nonlinear-Optical Crystals: $AZn < sub > 2 < /sub > BO < sub > 3 < /sub > X < sub > 2 < /sub > (A = Na, K, Rb; X = Cl, Br). Inorganic Chemistry, 2016, 55, 12496-12499.$	4.0	55
4	Cs <sub>3</sub> Na(H <sub>2</sub> C <sub>3</sub> N <sub>3</sub> O <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> ·3H <sub>2&lt; A Mixed Alkaliâ€Metal Hydroisocyanurate Nonlinear Optical Material Containing Ï€â€Conjugated Sixâ€Memberedâ€Ring Units. European Journal of Inorganic Chemistry, 2019, 2019, 2791-2795.</sub>	/sub>0: 2.0	49
5	Be <sub>2</sub> BO <sub>3</sub> F: A Phase of Beryllium Fluoride Borate Derived from KBe <sub>2</sub> BO <sub>3</sub> F <sub>2</sub> with Short UV Absorption Edge. Inorganic Chemistry, 2016, 55, 6586-6591.	4.0	36
6	KNa <sub>4</sub> B <sub>2</sub> P <sub>3</sub> O <sub>13</sub> : A Deep-Ultraviolet Transparent Borophosphate Exhibiting Second-Harmonic Generation Response. Inorganic Chemistry, 2019, 58, 8918-8921.	4.0	19
7	A novel perspective of dolomite decomposition: Elementary reactions analysis by thermogravimetric mass spectrometry. Thermochimica Acta, 2019, 676, 47-51.	2.7	18
8	Deep-ultraviolet nonlinear optical crystal NaBe2BO3F2â€"Structure, growth and optical properties. Journal of Crystal Growth, 2019, 518, 45-50.	1.5	17
9	Synthesis, Crystal Structure, and Optical Properties of the First Alkali Metal Rare-Earth Iodate Fluoride: Li <sub>2</sub> Ce(IO <sub>3</sub> ) <sub>4</sub> F <sub>2</sub> . Crystal Growth and Design, 2020, 20, 2135-2140.	3.0	15
10	Structure and Characterization of a Zero-Dimensional Alkali Tin Dihalides Compound Cs <sub>3</sub> Sn <sub>3</sub> F <sub>E<sub>Cl<sub>F<sub>F<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E<sub>E</sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub></sub>	4.0	9
11	Structural Design of Two Fluorine–Beryllium Borates BaMBe <sub>2</sub> (BO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> F <sub>2</sub> (M = Mg, Ca) Containing Flexible Two-Dimensional [Be <sub>3</sub> B <sub>3</sub> O <sub>6</sub> F <sub>3</sub> ] <sub>â°ž</sub> Single Lavers without Structural Instability Problems, Inorganic Chemistry, 2017, 56, 11451-11454.	4.0	9
12	Two KBBF-Type Beryllium Borates MBe $\langle$ sub $\rangle$ 2 $\langle$ sub $\rangle$ B $\langle$ sub $\rangle$ 2 $\langle$ sub $\rangle$ 0 $\langle$ sub $\rangle$ 6 $\langle$ sub $\rangle$ 1 (M = Sr, Ba) with a Three-Dimensional (Be $\langle$ sub $\rangle$ 8 $\langle$ sub $\rangle$ 8 $\langle$ sub $\rangle$ 9 $\langle$ sub $\rangle$ 6 $\langle$ sub $\rangle$ 9 $\langle$ sub $\rangle$ 8 $\langle$ sub $\rangle$ 8 Network. Inorganic Chemistry, 2017, 56, 12090-12093.	4.0	8
13	ASbF3Cl (A = Rb, Cs): Structural Evolution from Centrosymmetry to Noncentrosymmetry. Crystal Growth and Design, 2019, 19, 1874-1879.	3.0	8
14	Investigations in the recrystallization of evolved gases from pyrolysis process of melamine. Journal of Thermal Analysis and Calorimetry, 2019, 138, 3897-3903.	3.6	8
15	Quantitative Study on Adsorption and Regeneration Characteristics of Activated Coke Using Equivalent Characteristic Spectrum Analysis. Industrial & Engineering Chemistry Research, 2019, 58, 5080-5086.	3.7	7
16	Crystal growth, structure and optical properties of a new acentric crystal La <sub>2</sub> Al <sub>4.68</sub> B <sub>8</sub> O <sub>22</sub> with a short UV absorption edge. New Journal of Chemistry, 2016, 40, 4870-4873.	2.8	3
17	Structure and Optical Properties of K0.67Rb1.33Al2B2O7 Crystal. Crystals, 2017, 7, 104.	2.2	3
18	Synthesis, Structure, and Properties of the Non-Centrosymmeteric Compound LiNaRbB <sub>5</sub> O <sub>8</sub> (OH) <sub>2</sub> . Crystal Growth and Design, 2018, 18, 5745-5749.	3.0	2

#	Article	IF	CITATION
19	Reconstruction of thermodynamic equation of reaction process and its application in DSC/DTA. Chemical Thermodynamics and Thermal Analysis, 2022, 6, 100040.	1.5	2
20	Quantitative Analysis by Thermogravimetry-Mass Spectrum Analysis for Reactions with Evolved Gases. Journal of Visualized Experiments, 2018, , .	0.3	1
21	Cs3 Na(H2 C3 N3 O3 )4 ·3H2 O: A Mixed Alkali-Metal Hydroisocyanurate Nonlinear Optical Material Containing π-Conjugated Six-Membered-Ring Units. European Journal of Inorganic Chemistry, 2019, 2019, 2789-2789.	2.0	1
22	Investigation on foaming and secondary reactions with a novel visual equipment and impacts on thermal analysis. Thermochimica Acta, 2021, 703, 179014.	2.7	1
23	Nonlinearity in mass spectrometry for quantitative multi-component gas analysis in reaction processes. Analytica Chimica Acta, 2022, 1194, 339412.	5.4	1
24	Synthesis, single crystal structure, optical, and magnetic properties of mixed-alkali-metal terbium borate Rb2LiTbB2O6. Journal of Materials Science: Materials in Electronics, 2020, 31, 6288-6294.	2.2	0