

Lp	NAZWISKO I IMIĘ	TEMAT PRACY LICENCJACKIEJ	PROMOTOR
1.	Bańka Marcin	Podwójny potencjał jonizacji dla cząsteczki N ₂ w oparciu o metodę sprzężonych klasterów	dr hab. Monika Musiał, prof. UŚ
2.	Babij Monika	Zastosowanie metody sprzężonych klasterów do wyznaczenia podwójnego potencjału jonizacji dla cząsteczki NH ₃	dr hab. Monika Musiał, prof. UŚ
3.	Kałuża Patrycja	Stany podwójne zjonizowane w cząsteczce CO w oparciu o obliczenia metodą sprzężonych klasterów	dr hab. Monika Musiał, prof. UŚ
4.	Mieszczak Magdalena	Wyznaczanie podwójnego potencjału jonizacji dla cząsteczki HCl w oparciu o metodę sprzężonych klasterów	dr hab. Monika Musiał, prof. UŚ
5.	Motyl Anna	Metoda sprzężonych klasterów w opisie stanów podwójnie zjonizowanych w cząsteczce H ₂ O	dr hab. Monika Musiał, prof. UŚ
6.	Jęzak Sylwia	Energie wzbudzeń dla atomu siarki w oparciu o metodę sprzężonych klasterów	prof. dr hab. Stanisław Kucharski
7.	Bańka Marcin	Stany elektronowe rodnika OH z obliczeń potencjałów jonizacji dla jonu OH- metodą sprzężonych klasterów	prof. dr hab. Stanisław Kucharski
8.	Kałuża Patrycja	Stany elektronowe rodnika NO z obliczeń powinowactwa elektronowego dla jonu NO ⁺ metodą sprzężonych klasterów	prof. dr hab. Stanisław Kucharski
9.	Motyl Anna	Wyznaczanie energii wzbudzeń dla rodnika CN z obliczeń potencjałów jonizacji dla jonu CN- metodą sprzężonych klasterów	prof. dr hab. Stanisław Kucharski
10.	Żaneta Zawisza	Praktyczne zastosowania programu Gabedit w chemii obliczeniowej	dr Joachim Włodarz

Lp	NAZWISKO I IMIĘ	TEMAT PRACY LICENCJACKIEJ	PROMOTOR
11	Kłych Agnieszka	Obliczanie potencjału redoks kompleksu Ru(NO)Cl ₅ ²⁻ metodą DFT	dr hab. Maria Jaworska, prof. UŚ
12	Łoza Aleksandra	Obliczanie widma elektronowego kwasu p-amino-benzoowego (PABA) metodą TDDFT	dr hab. Maria Jaworska, prof. UŚ
13	Markowska Kinga	Obliczanie potencjału redoks kompleksu Ru(NO)(NH ₃) ₄ P(OEt) ₃ ³⁺ przy użyciu metody DFT	dr hab. Maria Jaworska, prof. UŚ
14	Nowak Sławomir	Widmo elektronowe kompleksu Ru(NO)(NH ₃) ₅ ³⁺ wyznaczone metodą TDDFT	dr hab. Maria Jaworska, prof. UŚ
15	Pieknik Edyta	Widmo elektronowe kompleksu Ru(NO)(NH ₃) ₄ Im ³⁺ . Obliczenia metodą TDDFT	dr hab. Maria Jaworska, prof. UŚ
16	Szala Marcin	Widmo elektronowe kompleksu Ru(NO)(NH ₃) ₄ Py ³⁺ . Obliczenia metodą TDDFT	dr hab. Maria Jaworska, prof. UŚ
17	Mieszczak Magdalena	Widmo elektronowe filtra UV, 4-metylobenzylidene kamfory (MBC), wyznaczone przy użyciu metody TDDFT	dr hab. Maria Jaworska, prof. UŚ
18	Mieszczanin Patryk	Fotochemia związków organicznych. Widma elektronowe filtrów UV na przykładzie naturalnego filtra szinoryny	dr hab. Maria Jaworska, prof. UŚ
19	Dzięcioł Patrycja	Widmo elektronowe kwasu usnowego, naturalnego filtra UV, wyznaczone metoda TDDFT	dr hab. Maria Jaworska, prof. UŚ
20	Syska Monika	Widmo elektronowe oksybenzonu, filtra UV. Obliczenia metodą TDDFT	dr hab. Maria Jaworska, prof. UŚ
21	Zięba Aleksandra	Obliczanie metodą TDDFT widma elektronowego salicylanu metylu, filtra UV	dr hab. Maria Jaworska, prof. UŚ