

Adres do korespondencji: Instytut Metalurgii i Inżynierii Materiałowej PAN, ul. Reymonta 25  
30-059 Kraków.

Tel.: (012) 295 28 14

e-mail: s.terlicka@imim.pl

### **Miejsca zatrudnienia i zajmowane stanowiska**

**Dr Sylwia Terlicka** od roku 2015 jest zatrudniona w Pracowni Teorii Procesów Metalurgicznych w Instytucie Metalurgii i Inżynierii Materiałowej PAN w Krakowie, początkowo na stanowisku Metalurga (pracownik inżynieryjno-techniczny) a obecnie na stanowisku Adiunkta. Jednocześnie od 2016 roku jest członkiem w Zespole Laboratoriów Badawczych w IMIM PAN oraz ekspertem w Laboratorium Badań Fizykochemicznych L-8.

### **Przebieg kariery naukowej**

Magister: Uniwersytet Jagielloński, Wydział Chemii, Specjalizacja: kataliza przemysłowa i adsorbenty, 2014. Temat pracy: „Otrzymywanie i charakterystyka nanostrukturalnych materiałów katodowych  $\text{LiMn}_{(2-x)}\text{Ni}_x\text{O}_{(4-y)}\text{Sy}$  do wysokonapięciowych akumulatorów litowych.”

Doktor: Instytut Metalurgii i Inżynierii Materiałowej PAN, 2018. Temat pracy: „Właściwości termodynamiczne stopów Li-Pb-Sb.”

**Dorobek naukowy:**

Artykuły

1.

**S. Terlicka**, A. Dębski, Mixing enthalpy of liquid Ga-Li-Zn alloys, *Thermochimica Acta*, 625 (2016) 3-8.

2.

**S Terlicka**, A Dębski, W Gąsior, R Dębski, Thermodynamic properties of Ga-Zn system. Experiment vs model, *The Journal of Chemical Thermodynamics*, 102 (2016) 341-347.

3.

**S. Terlicka**, A. Dębski, P. Fima, Enthalpy of formation of Li<sub>2</sub>Sb and Li<sub>3</sub>Sb and mixing enthalpy of liquid Li-Sb alloys, *Journal of Alloys and Compounds*, 673 (2016) 272-277.

4.

**S.Terlicka**, A. Debski, W. Gąsior, Thermodynamic description of the Ga-Li-Zn system, *Thermochimica Acta* 659 (2018), 66-73.

5.

**S. Terlicka**, A. Debski, W. Gaşior, Thermodynamic properties of Li-Pb system, Journal of Molecular Liquids 249 (2018) 66-72.

6.

**S. Terlicka**, A. Dębski, P. Fima, Enthalpy of mixing of ternary Li-Pb-Sb alloys, Journal of Phase Equilibria and Diffusion, 39(4) (2018) 412-425.

7.

A. Dębski, **S. Terlicka**, Calorimetric measurements of liquid (Al + Li + Zn) alloys, The Journal of Chemical Thermodynamics, 92 (2016) 91-96.

8.

A Dębski, **S Terlicka**, W Gaşior, A Góral, Calorimetric study of the Li-Zn system, The Journal of Chemical Thermodynamics, 103 (2016) 374-380.

9.

A. Dębski, **S. Terlicka**, A.S. Budziak, W. Gaşior, Calorimetric and XRD studies of Ag-rich alloys from Ag-Li system, Journal of Alloys and Compounds 732 (2018) 210-217.

10.

W. Gaşior, A. Dębski, **S. Terlicka**, Calorimetric and Electromotive Force Measurements of Al-Li-Zn Liquid Solution, Journal of Phase Equilibria and Diffusion, 37(4) (2016) 481-490.

11.

A. Dębski, M.H. Braga, **S. Terlicka**, W. Gaşior, A. Góral, Formation enthalpy of Ga-Li intermetallic phases. Experiment vs. calculations, Journal of Chemical Thermodynamics, 124 (2018) 201-106.

12.

M. Trybula, **S. Terlicka**, P. Fima, Thermodynamics of liquid Li-Sb alloys - experiment vs modeling, Journal of Chemical Thermodynamics, 128 (2019) 134-140.

Rozdział w monografii

Współautor rozdziału: *Badania termodynamiczne stopów z litem jako materiałów do magazynowania energii*, 335-350, 2017, ISBN 978-83-60768-41-9, POLSKA AKADEMIA NAUK Instytut Metalurgii i Inżynierii Materiałowej im. Aleksandra Krupkowskiego ul. Reymonta 25, 30-059 Kraków.

#### **Uczestnictwo w projektach:**

-

Wykonawca w projekcie SONATA finansowanym przez NCN: Termodynamiczna charakterystyka układu Ga-Li, 2014/13/D/ST8/03147, (IMIM PAN).

-

Wykonawca w projekcie OPUS finansowanym przez NCN: Wpływ stężenia litu w stopach Pb-Li na zwilżalność oraz efektywność ekstrakcji metali cienkich warstw katalitycznych w porowatych kapilarach ceramicznych. Badania, modelowanie, 2017/27/B/ST8/01464, (IMIM PAN).

#### **Doświadczenia naukowe zdobyte w kraju i za granicą:**

Instytut Fizyki Jądrowej PAN - Kraków (2 tygodnie).

**Nagrody i wyróżnienia:**

Otrzymanie stypendium konferencyjnego Larry Kaufman Scholarship, konferencja CALPHAD XLVI, Saint-Malo, Francja, 2017.

**Główne zainteresowania naukowe:**

Stopy do magazynowania energii i wodoru, właściwości termodynamiczne stopów na bazie metali alkalicznych, pomiary entalpii tworzenia i mieszania metodami kalorymetrycznymi, pomiary aktywności termodynamicznej stopów metali.