

Мальцев М.А., Осина Е.Л.

Расчет термодинамических функций идеальных двухатомных газов

- [1] The IVTANTHERMO-Online database for thermodynamic properties of individual substances with web interface / G.V. Belov, S.A. Dyachkov, P.R. Levashov et al. // J. Phys. Conf. Ser. — 2018. — Vol. 946. — P. 012120.
- [2] Gurvich L.V., Veyts I.V., Alcock C.B. Thermodynamic properties of individual substances. — Hemisphere Publishing Corp., 1989. — Vol. 1. — P. 1–664.
- [3] Hulburt H.M., Hirschfelder J.O. Potential Energy Functions for Diatomic Molecules // J. Chem. Phys. — 1941. — Vol. 9. — P. 61.
- [4] Michels H.H., Hobbs R.H., Wright L.A. Electronic Structure of the Noble Gas Dimer Ions. I. Potential Energy Curves and Spectroscopic Constants // J. Chem. Phys. — 1978. — Vol. 69. — P. 5151.
- [5] Le Roy R.J. LEVEL: A computer program for solving the radial Schrodinger equation for bound and quasibound levels // J. Quant. Spectrosc. Radiat. Transfer. — 2017. — Vol. 186. — P. 167–178.
- [6] Maltsev M.A., Kulikov A.N., Morozov I.V. Thermodynamic Properties of Vanadium and Cobalt Argide Ions, VAr+ and CoAr+ // J. Phys.: Conf. Ser. — 2016. — Vol. 774. — P. 012023.
- [7] Мальцев М. А., Осина Е. Л., Морозов И. В. Термодинамические свойства димеров аргона Ar_2^+ и Ar_2 // ТВТ. — 2019. — Т. 57, № 1. — С. 42–46.
- [8] Мальцев М. А., Осина Е. Л., Морозов И. В. Термодинамические свойства ArH^+ и ArH // ТВТ. — 2019. — Т. 58, № 3. — С. 367–370.