#Jenny

Finally I get this ebook, thanks for all these I can get now!

#Rio

Cool! I'am really happy

#Markus Jensen

I did not think that this would work, my best friend showed me this website, and it does! I get my most wanted eBook

#Hun Tsu

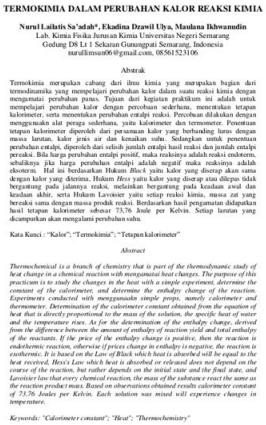
wtf this great ebook for free?!

#Che Salsa

My friends are so mad that they do not know how I have all the high quality ebook which they do not!

#Diego Butler

so many fake sites. this is the first one which worked! Many thanks



TERMOKIMIA DALAM PERUBAHAN KALOR REAKSI KIMIA

Nurul Lailatis Sa'adah*, Ekadina Dzawil Ulya, Maulana Ikhwanudin
Lab. Kimia Fisika Jurusan Kimia Universitas Negeri Semarang
Gedung D8 Lt 1 Sekaran Gunungpati Semarang, Indonesia
nurullimsun06@gmail.com, 085615231 06

Abstrak

Termokimia merupakan cabang dari ilmu kimia yang merupakan bagian dari termodinamika yang mempelajari perubahan kalor dalam suatu reaksi kimia dengan mengamati perubahan panas. Tujuan dari kegiatan praktikum ini adalah untuk mempelajari perubahan kalor dengan percobaan sederhana, menentukan tetapan kalorimeter, serta menentukan perubahan entalpi reaksi. Percobaan dilakukan dengan menggunakan alat peraga sederhana, yaitu kalorimeter dan termometer. Penentuan tetapan kalorimeter diperoleh dari persamaan kalor yang berbanding lurus dengan massa larutan, kalor jenis air dan kenaikan suhu. Sedangkan untuk penentuan perubahan entalpi, diperoleh dari selisih jumlah entalpi hasil reaksi dan jumlah entalpi pereaksi. Bila harga perubahan entalpi positif, maka reaksinya adalah reaksi endoterm, sebaliknya jika harga perubahan entalpi adalah negatif maka reaksinya adalah eksoterm. Hal ini berdasarkan Hukum Black yaitu kalor yang diserap akan sama dengan kalor yang diterima. Hukum *Hess* yaitu kalor yang diserap atau dilepas tidak bergantung pada jalannya reaksi, melainkan bergantung pada keadaan awal dan keadaan akhir, serta Hukum Lavoisier yaitu setiap reaksi kimia, massa zat yang bereaksi sama dengan massa produk reaksi. Berdasarkan hasil pengamatan didapatkan hasil tetapan kalorimeter sebesar 73,76 Joule per Kelvin. Setiap larutan yang dicampurkan akan mengalami perubahan suhu.

Kata Kunci : "Kalor"; "Termokimia"; "Tetapan kalorimeter"

Abstract

Thermochemical is a branch of chemistry that is part of the thermodynamic study of heat change in a chemical reaction with mengamatai heat changes. The purpose of this practicum is to study the changes in the heat with a simple experiment, determine the constant of the calorimeter, and determine the enthalpy change of the reaction. Experiments conducted with menggunaakn simple props, namely calorimeter and thermometer. Determination of the calorimeter constant obtained from the equation of heat that is directly proportional to the mass of the solution, the specific heat of water and the temperature rises. As for the determination of the enthalpy change, derived from the difference between the amount of enthalpy of reaction yield and total enthalpy of the reactants. If the price of the enthalpy change is positive, then the reaction is endothermic reaction, otherwise if prices change in enthalpy is negative, the reaction is exothermic. It is based on the Law of Black which heat is absorbed will be equal to the heat received, Hess's Law which heat is absorbed or released does not depend on the course of the reaction, but rather depends on the initial state and the final state, and Lavoisier law that every chemical reaction, the mass of the substance react the same as the reaction product mass. Based on observations obtained results calorimeter constant of 73,76 Joules per Kelvin. Each solution was mixed will experience changes in temperature.

Keywords: "Calorimeter constant"; "Heat"; "Thermochemistry"