

ТЕПЛОТИ ЗГОРАННЯ І ТЕПЛОВІ ЕФЕКТИ РЕАКЦІЙ УТВОРЕННЯ ГІДРАЗОНІВ

Фалалєєва Т.В., Колосова О.Ю.

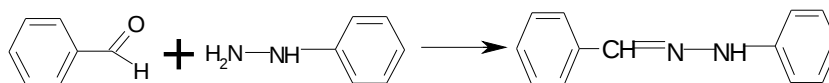
*Національний технічний університет
„Харківський політехнічний інститут”, м. Харків*

На даний час гідразони знайшли своє застосування в якості проміжних продуктів для отримання протитуберкульозних, протипухлинних та протимікробних препаратів, в синтезах формаганів та вердазилів.

Гідразони являють собою універсальний клас хімічних сполук, здатних виступати в ролі електрофілів і нуклеофілів, а також піддаватися різним типам окисних або відновних трансформацій. Особливий інтерес представляють гідразони як субстрати пері-циклічних перетворень.

Своєрідність фізичних та хімічних властивостей гідразонів визначається присутністю у їхніх молекулах двох хімічно зв'язаних, але структурно відрізняючихся атомів азоту та подвійног зв'язку вуглець-азот.

Гідразони отримують реакцією взаємодії альдегідів або кетонів з гідрaziном і його похідними.



Нами визначені значення ентальпії деяких гідразонів за допомогою калориметричного методу аналізу.

Отримані дані по теплотах згорання і утворення гідразонів були потім використані для розрахунку теплот реакції утворення у відповідності до закону Гесса:

$$q_p = \sum q_{ok} - q_{он}$$

$$[q] = [\text{кДж/моль}]$$

Знайдені теплові ефекти хімічних реакцій утворення гідразонів мало відрізняються один від одного і по абсолютній незначній величині характерні для зворотних хімічних реакцій, для яких рівноважний склад мало залежить від температури.