

ИСПРАВЛЕНИЯ

ERRATUM

ISSN 2410-6593 (Print), ISSN 2686-7575 (Online)

<https://doi.org/10.32362/2410-6593-2021-16-5-448-449>

Исправление к статье «Энергоемкость углеводородов в жидком и твердом состояниях»

Г.Я. Кабо, Л.А. Кабо, Л.С. Карпушенкова, А.В. Блохин

Тонкие химические технологии = Fine Chemical Technologies. 2021;16(4):273–286

На странице 276 в разделе Таблица 1 вместо

Таблица 1. Инкременты энтальпий сгорания атомов С и Н для углеводородов C_nH_m
Table 1. Increments of the enthalpies of combustion of C and H atoms in C_nH_m hydrocarbons

$-\Delta_c H^B (C), \text{кДж}\cdot\text{моль}^{-1}$ $-\Delta_c H^{\text{gross}} (C), \text{кДж}\cdot\text{моль}^{-1}$	$-\Delta_c H^B (H), \text{кДж}\cdot\text{моль}^{-1}$ $-\Delta_c H^{\text{gross}} (H), \text{кДж}\cdot\text{моль}^{-1}$	$-\Delta_c H^H (C), \text{кДж}\cdot\text{моль}^{-1}$ $-\Delta_c H^{\text{net}} (C), \text{кДж}\cdot\text{моль}^{-1}$	$-\Delta_c H^H (H), \text{кДж}\cdot\text{моль}^{-1}$ $-\Delta_c H^{\text{net}} (H), \text{кДж}\cdot\text{моль}^{-1}$
435.687	110.675	435.687	88.675
$-\Delta_c H^B (C), \text{МДж}\cdot\text{моль}^{-1}$ $-\Delta_c H^{\text{gross}} (C), \text{МДж}\cdot\text{моль}^{-1}$	$-\Delta_c H^B (H), \text{МДж}\cdot\text{моль}^{-1}$ $-\Delta_c H^{\text{gross}} (H), \text{МДж}\cdot\text{моль}^{-1}$	$-\Delta_c H^H (C), \text{МДж}\cdot\text{моль}^{-1}$ $-\Delta_c H^{\text{net}} (C), \text{МДж}\cdot\text{моль}^{-1}$	$-\Delta_c H^H (H), \text{МДж}\cdot\text{моль}^{-1}$ $-\Delta_c H^{\text{net}} (H), \text{МДж}\cdot\text{моль}^{-1}$
36.275	109.83	36.275	87.977

следует читать:

Таблица 1. Инкременты энтальпий сгорания атомов С и Н для углеводородов C_nH_m
Table 1. Increments of the enthalpies of combustion of C and H atoms in C_nH_m hydrocarbons

$-\Delta_c H^B (C), \text{кДж}\cdot\text{моль}^{-1}$ $-\Delta_c H^{\text{gross}} (C), \text{кДж}\cdot\text{моль}^{-1}$	$-\Delta_c H^B (H), \text{кДж}\cdot\text{моль}^{-1}$ $-\Delta_c H^{\text{gross}} (H), \text{кДж}\cdot\text{моль}^{-1}$	$-\Delta_c H^H (C), \text{кДж}\cdot\text{моль}^{-1}$ $-\Delta_c H^{\text{net}} (C), \text{кДж}\cdot\text{моль}^{-1}$	$-\Delta_c H^H (H), \text{кДж}\cdot\text{моль}^{-1}$ $-\Delta_c H^{\text{net}} (H), \text{кДж}\cdot\text{моль}^{-1}$
435.687	110.675	435.687	88.675
$-\Delta_c H^B (C), \text{МДж}\cdot\text{кг}^{-1}$ $-\Delta_c H^{\text{gross}} (C), \text{МДж}\cdot\text{кг}^{-1}$	$-\Delta_c H^B (H), \text{МДж}\cdot\text{кг}^{-1}$ $-\Delta_c H^{\text{gross}} (H), \text{МДж}\cdot\text{кг}^{-1}$	$-\Delta_c H^H (C), \text{МДж}\cdot\text{кг}^{-1}$ $-\Delta_c H^{\text{net}} (C), \text{МДж}\cdot\text{кг}^{-1}$	$-\Delta_c H^H (H), \text{МДж}\cdot\text{кг}^{-1}$ $-\Delta_c H^{\text{net}} (H), \text{МДж}\cdot\text{кг}^{-1}$
36.275	109.83	36.275	87.977

Оригинальная статья может быть найдена <https://doi.org/10.32362/2410-6593-2021-16-4-273-286>

Erratum to the article: “Energy intensity of hydrocarbons in liquid and solid states”

Gennady J. Kabo, Lubov A. Kabo, Larisa S. Karpushenkava, Andrey V. Blokhin

Tonkie khimicheskie tekhnologii = Fine Chemical Technologies. 2021;16(4):273–286 (Russ., Eng.).

Page 276, in **Table 1** instead of

Table 1. Increments of the enthalpies of combustion of C and H atoms in $C_n H_m$ hydrocarbons

$-\Delta_c H^{\text{gross}}(\text{C}), \text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$	$-\Delta_c H^{\text{gross}}(\text{H}), \text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$	$-\Delta_c H^{\text{net}}(\text{C}), \text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$	$-\Delta_c H^{\text{net}}(\text{H}), \text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$
435.687	110.675	435.687	88.675
$-\Delta_c H^{\text{gross}}(\text{C}), \text{MJ}\cdot\text{mol}^{-1}$	$-\Delta_c H^{\text{gross}}(\text{H}), \text{MJ}\cdot\text{mol}^{-1}$	$-\Delta_c H^{\text{net}}(\text{C}), \text{MJ}\cdot\text{mol}^{-1}$	$-\Delta_c H^{\text{net}}(\text{H}), \text{MJ}\cdot\text{mol}^{-1}$
36.275	109.83	36.275	87.977

should read:

Table 1. Increments of the enthalpies of combustion of C and H atoms in $C_n H_m$ hydrocarbons

$-\Delta_c H^{\text{gross}}(\text{C}), \text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$	$-\Delta_c H^{\text{gross}}(\text{H}), \text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$	$-\Delta_c H^{\text{net}}(\text{C}), \text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$	$-\Delta_c H^{\text{net}}(\text{H}), \text{kJ}\cdot\text{mol}^{-1}$
435.687	110.675	435.687	88.675
$-\Delta_c H^{\text{gross}}(\text{C}), \text{MJ}\cdot\text{kg}^{-1}$	$-\Delta_c H^{\text{gross}}(\text{H}), \text{MJ}\cdot\text{kg}^{-1}$	$-\Delta_c H^{\text{net}}(\text{C}), \text{MJ}\cdot\text{kg}^{-1}$	$-\Delta_c H^{\text{net}}(\text{H}), \text{MJ}\cdot\text{kg}^{-1}$
36.275	109.83	36.275	87.977

The original article can be found under <https://doi.org/10.32362/2410-6593-2021-16-4-273-286>