

COLLECTION OF RESEARCH PAPERS

of the 6th International Research and Practical Conference

**CHEMICAL TECHNOLOGY:
SCIENCE, ECONOMY AND PRODUCTION**

ЗБІРНИК НАУКОВИХ ПРАЦЬ

VI Міжнародної науково-практичної конференції

**ХІМІЧНА ТЕХНОЛОГІЯ:
НАУКА, ЕКОНОМІКА ТА ВИРОБНИЦТВО**



МІНІСТЕРСТВО
ОСВІТИ І НАУКИ
УКРАЇНИ



Фармак



ISSN 2786-4898

Міністерство освіти і науки України
Сумський державний університет
Шосткинський інститут Сумського державного університету
Центральний науково-дослідний інститут
озброєння та військової техніки збройних сил України
Публічне акціонерне товариство «Фармак»
Управління освіти Шосткинської міської ради
Виконавчий комітет Шосткинської міської ради

COLLECTION OF RESEARCH PAPERS

of the 6th International Research and Practical Conference

CHEMICAL TECHNOLOGY: SCIENCE, ECONOMY AND PRODUCTION



ЗБІРНИК НАУКОВИХ ПРАЦЬ

VI Міжнародної науково-практичної конференції
**ХІМІЧНА ТЕХНОЛОГІЯ:
НАУКА, ЕКОНОМІКА ТА ВИРОБНИЦТВО**

(м. Шостка, 23-25 листопада 2022 року)



Суми

Сумський Державний Університет

2022

УДК 66.01

Редакційна колегія:

Головний редактор Закусило Р.В., доцент кафедри хімічної технології високомолекулярних сполук, к.т.н., доцент.

Заступник головного редактора Павленко О.В., ст. викладач кафедри хімічної технології високомолекулярних сполук, к.т.н.

Відповідальний секретар Скуба Ю.Г. фахівець кафедри економіки та управління Шосткинського інституту Сумського державного університету

Члени редакційної колегії:

Лукашов В.К. – професор кафедри хімічної технології високомолекулярних сполук, д.т.н., професор;

Тур О.М. – завідувач кафедри економіки та управління, к.е.н.;

Худолей Г.М. – завідувач кафедри системотехніки і інформаційних технологій, к.т.н.;

Бондар Н.Ю. – доцент кафедри економіки та управління, к.філ.н.;

Тимофіїв С.В. – ст. викладач кафедри хімічної технології високомолекулярних сполук, к.х.н.

Збірник наукових праць VI Міжнародної науково-практичної конференції «Хімічна технологія: наука, економіка та виробництво», м. Шостка, 23 - 25 листопада 2022 року. – Суми : Сумський державний університет, 2022. – 267 с.

ISSN 2786-4898.

Збірник містить наукові праці учасників VI Міжнародної науково-практичної конференції «Хімічна технологія: наука, економіка та виробництво», що складаються з узагальнених матеріалів науково-дослідних робіт науковців різних галузей виробництв та наукових закладів України.

У збірнику висвітлюються актуальні питання спеціальної хімічної технології і виробництва боєприпасів, утилізації відходів виробництв різних галузей, енергозбереження, моделювання технологічних процесів, соціально-економічні аспекти виробництва та природокористування в умовах війни.

Збірник корисний робітникам хімічної промисловості, науковим співробітникам, аспірантам і студентам спеціальностей хіміко-технологічного та соціально-економічного профілів, фахівцям інформаційних технологій виробництва.

Наукові праці учасників конференції подаються в авторській редакції.

© Шосткинський інститут
Сумського державного університету, 2022
© Сумський державний університет, 2022

БЛОК МОДЕЛЮВАННЯ ПАРАМЕТРІВ СТАНУ ВОЛОГОГО ПОВІТРЯ У СЕРЕДОВИЩІ МАТЕМАТИЧНОГО ПАКЕТУ MATLAB

Г.М. Худолей¹, Н.О. Медведкова¹, О. Єврах²

¹Шосткинський інститут Сумського державного університету, Шостка, Україна

²Сумський державний університет, Суми, Україна

hudoley1951@gmail.com

Важливе місце при дослідженні та проектуванні технологічних процесів, таких як сушіння, конденсація, вентиляція, опалення, тощо займають теплотехнічні розрахунки, пов'язані з визначенням параметрів стану вологого повітря. Важливою особливістю цих розрахунків є те, що стан вологого повітря характеризується безліччю параметрів (відносна вологість, вміст вологи, температура, ентальпія та ін.), які є взаємопов'язаними і взаємозалежними, тобто зміна одного з параметрів призводить до зміни всіх інших.

Спочатку, в історичному плані, для виконання термодинамічних розрахунків стану вологого повітря використовувалася Id-діаграма, запропонована професором М.К. Рамзінім ще в 1918 році [1]. Незважаючи на наявні недоліки, серед яких відносно невисока точність ручного визначення чисельних значень параметрів з діаграми (через неминучі помилки при виконанні інтерполяційних операцій), а також жорстка прив'язка діаграми до одного усередненого барометричного тиску 745 мм.рт.ст., вона і в даний час користується великою популярністю серед теплотехніків.

З появою та розвитком обчислювальної техніки з'явилася можливість реалізувати зазначені вище термодинамічні розрахунки в автоматичному режимі, спираючись на співвідношення закладені в основу розробки Id-діаграми. Зрештою до тепер створено значну кількість спеціалізованих програм і навіть on-line калькуляторів (наприклад [2]), кожний з яких має певні переваги і недоліки.

Разом з тим існує безліч задач, для вирішення яких доцільно використовувати методи імітаційного моделювання, тобто такі, що дозволяють будувати математичні моделі, що описують процеси так, як вони проходили б насправді, реалізовані в різних програмних оболонках, зокрема в середовищі математичного пакету MatLab (додаток Simulink) [5]. Однак спеціалізованої функції чи блоку розрахунку термодинамічних параметрів стану вологого повітря в великій бібліотеці математичного пакета MatLab немає, що може створювати певні труднощі при спробах моделювання технологічних процесів, в яких активно використовуються повітряні потоки. Подібного роду задача виникла у авторів у ході розробки імітаційної моделі процесу термічного сушіння вологого твердого матеріалу в конвективних потоках повітря, що сушить, розгляду і рішенню якої присвячена ця робота.

Завдання полягає у розробці на базі літературних джерел алгоритму розрахунку та спираючись на нього створити імітаційну модель, що дозволила б визначати основні параметри властивостей стану вологого ненасиченого повітря та мала б вигляд автономного блоку, що функціонує у складі математичного пакету MatLab та його застосунку Simulink, і має як самостійне значення, так і можливість використання у складі інших імітаційних моделей вищого рівня.

Як вхідні дані для розрахунку повинні бути використані такі змінні:

- ✓ температура волого повітря T_p , °C;
- ✓ відносна вологість повітря φ , %;
- ✓ барометричний тиск $P_{атм}$, Па.

На першому етапі розв'язання задачі необхідно знайти параметри стану вологого повітря при заданих вхідних даних.

Відомо [3], що ентальпія вологого повітря при температурі $T_{\text{п}}$ визначається з виразу

$$I = T_{\text{п}} + (2501 - 1.93 * T_{\text{п}}) * d, \text{ кДж/кг}, \quad (1)$$

де d – вологовміст вологого повітря при температурі $T_{\text{п}}$, кг/кг с.п.

Вологовміст вологого повітря в свою чергу визначається [3] як

$$d = 0.6221 \frac{\left(\frac{\varphi}{100}\right) * P_{\text{н}}}{P_{\text{атм}} - \left(\frac{\varphi}{100}\right) * P_{\text{н}}}, \text{ кг/кг с.п.}, \quad (2)$$

де $P_{\text{н}}$ – парціальний тиск насиченої водяної пари при температурі вологого повітря $T_{\text{п}}$, який можна визначити за емпіричною формулою [4]

$$P_{\text{н}} = \exp\left(\frac{16.57 * T_{\text{п}} - 115.72}{233.77 + 0.977 * T_{\text{п}}}\right) * 10^3, \text{ Па}, \quad (3)$$

Дуже часто при розрахунках взаємодії між поверхнею води та потоком повітря потрібно знати параметри вологого повітря у стані насичення за температури «мокрого термометра» $T_{\text{мт}}$ і відносної вологості 100%. Температуру «мокрого термометра», яку вологе повітря набуває в стані насичення [3], називають також температурою адиабатного насичення повітря. Процес переходу пароповітряної суміші в цей стан при випарюванні води відбувається адиабатно (тобто без теплообміну з навколишнім середовищем) при незмінній ентальпії. Використовуючи цю обставину, в [3] був отриманий функціональний зв'язок між температурою вологого повітря $T_{\text{п}}$, температурою «мокрого термометра» $T_{\text{мт}}$ і вологовмістом вологого повітря d у вигляді

$$T_{\text{мт}} = T_{\text{п}} - \frac{r_{\text{мт}} * (d_{\text{мт}} - d)}{c_{\text{р_пов}} + c_{\text{р_пар}} * d}, \text{ }^{\circ}\text{C} \quad (4)$$

де $r_{\text{мт}}$ – питома теплота пароутворення при температурі «мокрого термометра», кДж/(кг*°C), яка пов'язана з температурою «мокрого термометра» емпіричним виразом [3]

$$r_{\text{мт}} = 2501 - 2.369 * T_{\text{мт}}, \text{ кДж/(кг*}^{\circ}\text{C)}; \quad (5)$$

$d_{\text{мт}}$ – вологовміст вологого повітря при температурі «мокрого термометра», кг/кг с.п.; $c_{\text{р_пов}}$ і $c_{\text{р_пар}}$ – питомі теплоємності при постійному тиску сухого повітря та пари відповідно, прийняті постійними величинами: $c_{\text{р_пов}} = 1,006 \frac{\text{кДж}}{\text{кг*}^{\circ}\text{C}}$ і $c_{\text{р_пар}} = 1,96 \frac{\text{кДж}}{\text{кг*}^{\circ}\text{C}}$.

Для визначення вологовмісту повітря в точці насичення при температурі «мокрого термометра» $T_{\text{мт}}$ скористаємось рівнянням (2) з урахуванням того, що в цій точці відносна вологість $\varphi=100\%$

$$d_{\text{мт}} = 0.6221 \frac{P_{\text{мт}}}{P_{\text{атм}} - P_{\text{мт}}}, \text{ кг/кг с.п.}; \quad (6)$$

$P_{\text{мт}}$ – парціальний тиск водяної пари при температурі «мокрого термометра» $T_{\text{мт}}$, для визначення якого можна використовувати емпіричне рівняння (3)

$$P_{\text{мт}} = \exp\left(\frac{16.57 * T_{\text{мт}} - 115.72}{233.77 + 0.977 * T_{\text{мт}}}\right) * 10^3, \text{ Па}, \quad (7)$$

Як залежні змінні системи рівнянь (1) – (7), що підлягають визначенню виступають: ентальпія I ; вологовміст вологого та насиченого повітря d і d_{MT} відповідно; парціальний тиск пари у вологому та насиченому повітрі P_H та P_{MT} відповідно; температура насичення або «морого термометра» T_{MT} та прихована теплота пароутворення r_{MT} при температурі «морого термометра». Усього сім змінних. Для їх визначення отримано сім співвідношень (1) – (7). Умова замикання виконується, отже система (1) - (7) має єдине рішення.

На підставі розглянутого вище алгоритму в середовищі математичного пакета MatLab (додаток Simulink) [5] авторами була розроблена імітаційна модель розрахунку параметрів стану вологого повітря, структурна схема якої представлена на рис. 1.

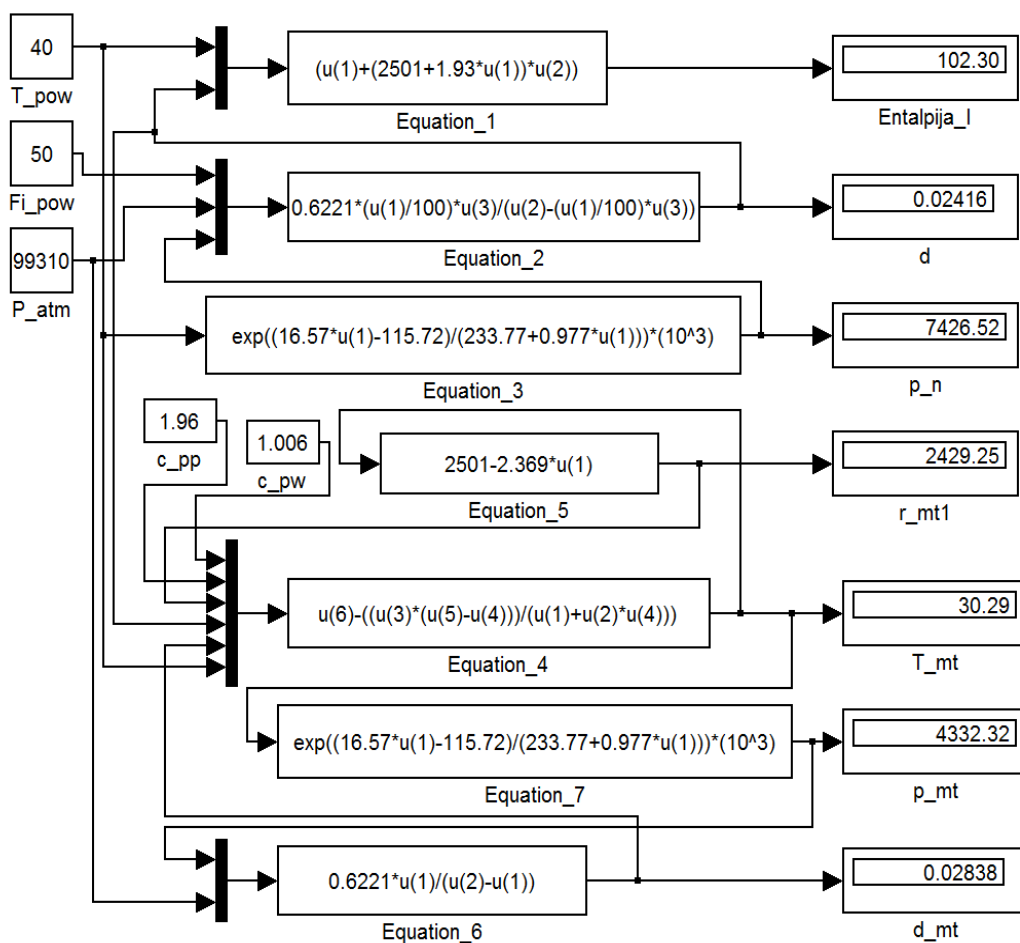


Рис. 1 - Структурна схема імітаційної моделі розрахунку параметрів вологого повітря

На цій структурній схемі вхідні блоки T_{pow} , Fi_{pow} та P_{atm} призначені для завдання вихідних даних: температура та відносна вологість вологого повітря, а також барометричний тиск відповідно. Результати розрахунків фіксуються приладами, що показують: $Entalpija_I$ – значення ентальпії вологого повітря; T_{mt} - температура «морого термометра»; r_{mt1} - прихована теплота пароутворення при температурі «морого термометра»; d , d_{mt} - вологовміст вологого та насиченого повітря; p_n , p_{mt} - парціальний тиск водяної пари вологого

та насиченого повітря.

Перевірка працездатності імітаційної моделі виконана шляхом порівняння обчислених параметрів стану вологого повітря на створеній моделі з параметрами, визначеними «вручну» з використанням Id-діаграми Рамзіна. Результати перевірки представлені в таблиці 1. Перевірка виконувалася при барометричному тиску $P_{atm} = 99310$ Па, який відповідає тиску, для якого була створена Id-діаграма.

Таблиця 1 Результати перевірки працездатності імітаційної моделі

Параметри		Дослід №1		Дослід №2		Дослід №3		Сер. похибка, %
		з діаграми	по моделі	з діаграми	по моделі	з діаграми	по моделі	
Вих.дані	φ , %	40		50		50		-
	T_p , °C	30		30		40		-
	P_{atm} , Па	99310		99310		99310		-
Результати	d , кг/кг с.п.	10,53	10,87	13,3	13,64	23,2	24,16	3,2
	d_{MT} , кг/кг с.п.	14,53	15,05	16,6	17,03	27,3	28,38	3,3
	T_{MT} , °C	20	20,01	21	21,97	30,05	30,29	1,6
	I , кДж/кг	58	57,8	64	64,91	101	102,3	0,97

Висновки.

В результаті виконаних досліджень була отримана імітаційна модель, розроблена в середовищі математичного пакету MatLab (додаток Simulink), яка призначена для визначення теплофізичних властивостей вологого повітря, а також має необхідну інженерну точність та зручність для використання як розрахункового блоку при проектуванні та моделюванні широкого кола технологічних процесів.

Список літературних джерел

1. Буляндра О.Ф. Збірник задач з технічної термодинаміки. Навч. посіб. – К.: НУХТ, 2015.
2. https://relsib.com/onlajn_kalkulyator_otnositelnoj_vlzhnosti_vozduha.
3. Константинов С.М. Технічна термодинаміка: навч. посібник / С. М. Константинов. - К.: Політехніка, 2001.
4. https://ozlib.com/858598/tehnika/parametry_vlzhnogo_vozduha.
5. <https://profbook.com.ua/matlab-ua.html>.