



สถาบันเทคโนโลยีไทย-ญี่ปุ่น
Thai-Nichi Institute of Technology
泰日工業大学

สร้างนักคิด ผลิตนักปฏิบัติ สร้างนักประดิษฐ์ ผลิตนักบริหาร

1771/1 ถนนพัฒนาการ แขวงสวนหลวง เขตสวนหลวง กรุงเทพฯ 10250
โทรศัพท์: 0-2763-2600 โทรสาร: 0-2763-2700 Url: www.tni.ac.th
1771/1 Pattanakarn Road, Suanluang, Bangkok 10250 Thailand
Telephone: 0-2763-2600 Facsimile: 0-2763-2700 E-mail: tniinfo@tni.ac.th

ที่ JBAL 1501/ว021

วันที่ 6 ตุลาคม 2569

คณะศิลปศาสตร์และวิทยาการจัดการ
เลขที่ 1828
วันที่ 19 ต.ค. 2569
เวลา 15.14 น.

เรื่อง ขอประชาสัมพันธ์เชิญชวนส่งบทความวิจัยตีพิมพ์ในวารสารบริหารธุรกิจและภาษา : Journal of Business Administration and Languages (JBAL)

เรียน คณบดี

สิ่งที่ส่งมาด้วย โปสเตอร์ประชาสัมพันธ์

ด้วย สถาบันเทคโนโลยีไทย-ญี่ปุ่น ได้จัดทำวารสารบริหารธุรกิจและภาษา ชื่อภาษาอังกฤษ Journal of Business Administration and Languages (JBAL) ผ่านการรับรองคุณภาพจากศูนย์ดัชนีการอ้างอิงวารสารไทย (TCI) ในกลุ่มที่ 1 (2568-2572) โดยมีวัตถุประสงค์เพื่อเป็นสื่อกลางในการเผยแพร่ผลงานวิจัยด้านบริหารธุรกิจและภาษา ครอบคลุมในสาขาบริหารธุรกิจ อุตสาหกรรมการผลิต มนุษยศาสตร์ สังคมศาสตร์ ภาษาศาสตร์ การศึกษาระหว่างวัฒนธรรม การสอนภาษา และบริหารการศึกษา

ซึ่งในขณะนี้ กำลังเปิดรับบทความเพื่อตีพิมพ์ในเล่มปีที่ 15 ฉบับที่ 2 (พฤษภาคม – สิงหาคม 2570) และเล่มปีที่ 15 ฉบับที่ 3 (กันยายน – ธันวาคม 2570) โดยเปิดรับพิจารณาบทความวิจัย ทั้งภาษาไทยและภาษาอังกฤษ จึงขอเรียนเชิญบุคลากรและผู้สนใจส่งบทความวิจัยเพื่อตีพิมพ์ในวารสารดังกล่าว สามารถส่งผลงานผ่านทางระบบออนไลน์ Thai Journals Online System (ThaiJO) ได้ที่ <https://so06.tci-thaijo.org/index.php/TNIJournalBA>

สอบถามรายละเอียดเพิ่มเติมได้ที่ กองบรรณาธิการวารสารสถาบันเทคโนโลยีไทย-ญี่ปุ่น โทร. 0-2763-2600 ต่อ 2782, 2704, 2752 หรืออีเมล JBAL@tni.ac.th

จึงเรียนมาเพื่อโปรดพิจารณาขออนุเคราะห์ประชาสัมพันธ์ และ ขอขอบคุณมา ณ โอกาสนี้

ขอแสดงความนับถือ

ก่อกิจ วรพุทธพร

(อาจารย์ ดร.ก่อกิจ วรพุทธพร)

รองอธิการบดีฝ่ายวิจัยและความร่วมมือระหว่างประเทศ

บรรณาธิการวารสารบริหารธุรกิจและภาษา



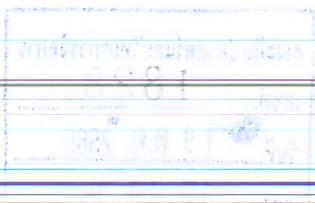
สแกนเพื่อเข้าสู่เว็บไซต์วารสารบริหารธุรกิจและภาษา

กองบรรณาธิการวารสารบริหารธุรกิจและภาษา

โทรศัพท์ 02-7632600 ต่อ 2782, 2704 หรือ 2752 อีเมล JBAL@tni.ac.th

ผู้ช่วยศาสตราจารย์ ดร.วรวิทย์ กุลตั้งวัฒนา
คณบดีคณะศิลปศาสตร์และวิทยาการจัดการ

19 ต.ค. 2569



Генерал-майор: 06.08.2019 г. 06.08.2019 г. 06.08.2019 г.
Генерал-майор: 06.08.2019 г. 06.08.2019 г. 06.08.2019 г.

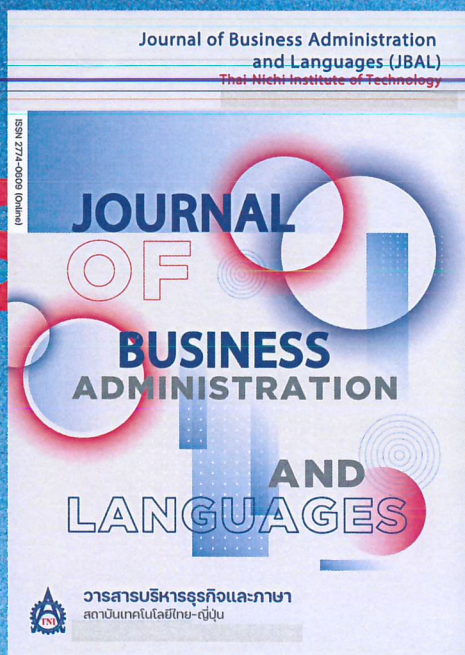
19.08.2019



JBAL
e-ISSN-2774-0609

**Journal of Business
Administration and Languages**

วารสารบริหารธุรกิจและภาษา



CALL FOR PAPERS

Volume 15 Issue 2
(May – August 2027)

Volume 15 Issue 3
(September – December 2027)

Submission



Scope & Content

Business Administration, Manufacturing Industries, Humanities, Social Sciences, Linguistics, Education, Intercultural Studies, Language Teaching, Educational Administration, and related areas.

Submission

The accepted articles will be published in E-Journal only. Please submit the manuscript online via the JBAL website (<https://so06.tci-thaijo.org/index.php/TNIJournalBA>).

Article Processing Charge (APC)

4,500 Baht/article*

Pay after the article has passed desk review by the editorial board.

*APC is non-refundable under any circumstances.

Process

- The article will be carefully reviewed by double-blind peer review before publishing.
- The period for reviewing the article is usually within 2-3 months and the results will be sent to the author as soon as possible (formal acceptance letter is received).
- Article can be written in Thai or English by using the journal format.
- Journal of Business Administration and Languages (JBAL) is accredited by TCI (Tier 1) certified from 2025-2029.

ขอบเขตเนื้อหา

สาขาบริหารธุรกิจ อุตสาหกรรมการผลิต มนุษยศาสตร์ สังคมศาสตร์ ภาษาศาสตร์ การศึกษา การศึกษาระหว่างวัฒนธรรม การสอนภาษา บริหารการศึกษา และสาขาอื่น ๆ ที่เกี่ยวข้อง

การส่งบทความ

เผยแพร่เฉพาะรูปแบบวารสารออนไลน์ (e-Journal) เท่านั้น โดยส่งบทความได้ที่เว็บไซต์ของวารสาร หรือสแกน QR Code (<https://so06.tci-thaijo.org/index.php/TNIJournalBA>)

ค่าตีพิมพ์บทความ (APC)

4,500 บาท/บทความ*

ชำระเงินหลังผ่านการพิจารณาเบื้องต้นโดยกองบรรณาธิการ (desk-review)

*ขอสงวนสิทธิ์ในการคืนเงินทุกกรณี

กระบวนการพิจารณา

- ประเมินบทความโดยผู้ทรงคุณวุฒิอย่างน้อย 2 ท่าน ในรูปแบบ Double-blind peer review
- ระยะเวลาในการพิจารณาบทความ จะอยู่ในช่วง 2-3 เดือน
- เปิดรับบทความทั้งภาษาไทยและอังกฤษ
- ได้รับการรับรองในฐานข้อมูล TCI กลุ่มที่ 1 (พ.ศ. 2568-2572)

Contact us

JBAL@tni.ac.th

Tel. (+66)-2763-2600 ext. 2782, 2704, 2752

LAB

Experiment 1: The Ideal Gas Law

Pressure (atm)	Volume (L)	Temperature (K)	Amount (mol)
1.00	22.4	273	1.00
2.00	11.2	273	1.00
3.00	7.43	273	1.00
4.00	5.62	273	1.00
5.00	4.48	273	1.00
6.00	3.70	273	1.00
7.00	3.18	273	1.00
8.00	2.80	273	1.00
9.00	2.48	273	1.00
10.00	2.24	273	1.00

Figure 1: A graph of Pressure (atm) versus Volume (L) for 1.00 mole of an ideal gas at 273 K. The data points show a clear inverse relationship, where pressure increases as volume decreases, following the equation $P \propto 1/V$.

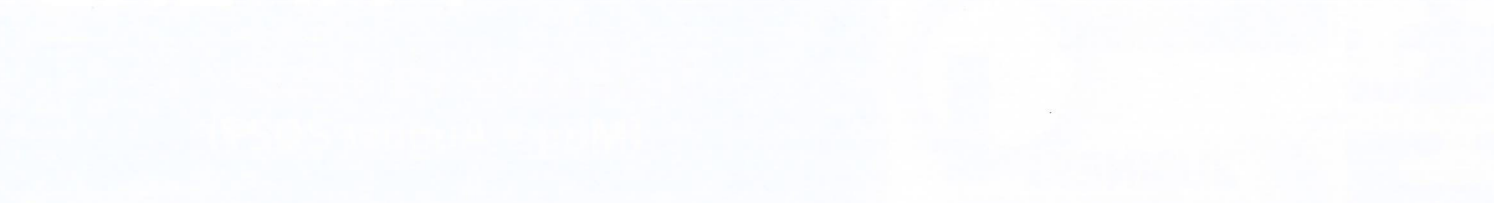


Figure 2: A graph of Pressure (atm) versus Temperature (K) for 1.00 mole of an ideal gas at a constant volume of 22.4 L. The data points show a direct linear relationship, where pressure increases proportionally with temperature, following the equation $P \propto T$.



Experiment 2: The Ideal Gas Law

1. A sample of gas is collected over water at 25°C and 1.00 atm. The volume of the gas is 2.00 L. Calculate the number of moles of gas.

2. A sample of gas is collected over water at 25°C and 1.00 atm. The volume of the gas is 2.00 L. Calculate the number of moles of gas.

3. A sample of gas is collected over water at 25°C and 1.00 atm. The volume of the gas is 2.00 L. Calculate the number of moles of gas.

Experiment 3: The Ideal Gas Law

1. A sample of gas is collected over water at 25°C and 1.00 atm. The volume of the gas is 2.00 L. Calculate the number of moles of gas.

2. A sample of gas is collected over water at 25°C and 1.00 atm. The volume of the gas is 2.00 L. Calculate the number of moles of gas.

3. A sample of gas is collected over water at 25°C and 1.00 atm. The volume of the gas is 2.00 L. Calculate the number of moles of gas.

Pressure (atm)	Volume (L)	Temperature (K)	Amount (mol)
1.00	22.4	273	1.00
2.00	11.2	273	1.00
3.00	7.43	273	1.00
4.00	5.62	273	1.00
5.00	4.48	273	1.00
6.00	3.70	273	1.00
7.00	3.18	273	1.00
8.00	2.80	273	1.00
9.00	2.48	273	1.00
10.00	2.24	273	1.00

Figure 1: A graph of Pressure (atm) versus Volume (L) for 1.00 mole of an ideal gas at 273 K. The data points show a clear inverse relationship, where pressure increases as volume decreases, following the equation $P \propto 1/V$.

