

# การเปลี่ยนนิยามของหน่วยฐาน ในระบบหน่วยระหว่างประเทศ

Redefinition of the base units  
of the International System of Units.



For all times, For all people  
สำหรับทุกเวลา สำหรับทุกคน

ในปี 2503 (ค.ศ. 1960) ได้มีการสถาปนาระบบปริมาณระหว่างประเทศ (International System of Quantities, SIQ) และระบบหน่วยระหว่างประเทศ หรือ เอสไอ (International System of Units, SI) ขึ้น เพื่อให้เป็นระบบปริมาณ และระบบหน่วยที่ประเทศต่าง ๆ ใช้ร่วมกัน ประกอบด้วย

### ปริมาณฐาน (base quantity)

- มวล (mass)
- ความยาว (length)
- เวลา (time)
- กระแสไฟฟ้า (electric current)
- อุณหภูมิจุดหลวต (thermodynamic temperature)
- ความเข้มของการส่องสว่าง (luminous intensity)
- ปริมาณสาร (amount of substant)

### หน่วยฐาน (base unit)

- กิโลกรัม (kilogram, kg)
- เมตร (metre, m)
- วินาที (second, s)
- แอมแปร์ (ampere, A)
- เคลวิน (kelvin, K)
- แคนเดลา (candela, cd)
- โมล (mole, mol)

นิยามของหน่วยฐานมีการเปลี่ยนแปลงมาเป็นลำดับตามการพัฒนาวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี ที่ทำให้สามารถออกแบบและสร้างการทดลองที่แสดงพฤติกรรมที่คงที่ เหมาะสมกับการนำมาใช้นิยามหน่วยฐาน กล่าวคือ สะดวกในการใช้งาน และมีสภาพทวนซ้ำได้สูง (SI ปัจจุบัน - หน่วยฐานแต่ละตัวได้รับการนิยามอย่างอิสระ แม้นิยามของหน่วยฐานบางหน่วยจะเชื่อมกับแรง หรือกิโลกรัม)

เมื่อวันที่ 16 พฤศจิกายน 2561 ที่ประชุมใหญ่ของสมัชชาสหประชาชาติว่าด้วยการชั่ง ตวง วัด (The General Conference on Weights and Measures, CGPM) ครั้งที่ 26 ณ เมืองแวร์ซายส์ ประเทศฝรั่งเศส ได้มีมติให้ยกเลิกนิยามของหน่วยฐานทั้ง 7 หน่วยที่ใช้อยู่ ณ วันประชุม และกำหนดค่าเชิงตัวเลข (numerical value) ให้กับค่าคงตัวทางฟิสิกส์ (physical constant) 7 ตัว โดยให้มีผลบังคับตั้งแต่วันที่ 20 พฤษภาคม 2562 เป็นต้นไป ถือเป็น การปรับเปลี่ยนปรัชญา หรือแนวคิดในการนิยามหน่วยฐานครั้งใหญ่และสำคัญยิ่ง เป็นการนำความรู้จากฟิสิกส์เชิงควอนตัมและทฤษฎีสัมพัทธภาพมาประยุกต์ทั้งระบบ

The revised SI มีหน่วยฐานที่ได้รับการนิยามจากค่าคงตัวทางฟิสิกส์ ซึ่งมีหน่วยเชื่อมโยงกัน ดังต่อไปนี้

# เวลา

วินาที  
(second, s)

“วินาที” ได้รับการนิยาม  
โดยกำหนดให้

ความถี่ของการเปลี่ยนชั้นพลังงานไฮเปอร์ไฟน์  
ของสถานะพื้นที่ไม่ถูกรบกวนของอะตอมซีเซียม 133  
มีค่า 9 192 631 770 ในหน่วย  $s^{-1}$  หรือ Hz

The second, symbol s, is the SI unit of time. It is defined by taking the fixed numerical value of the caesium frequency  $\Delta\nu_{Cs}$ , the unperturbed ground-state hyperfine transition frequency of the caesium 133 atom, to be 9 192 631 770 when expressed in the unit Hz, which is equal to  $s^{-1}$ .

## คำของ

“ความถี่ของการเปลี่ยน  
ชั้นพลังงานไฮเปอร์ไฟน์  
ของสถานะพื้นที่ไม่ถูก  
รบกวนของอะตอม  
ซีเซียม 133”

สัญลักษณ์.....  $\Delta\nu_{Cs}$   
(symbol)

ค่าเชิงตัวเลข..... 9 192 631 770  
(numerical value)

หน่วย.....  $s^{-1}$   
(unit)

เมื่อทราบ  $\Delta\nu_{Cs}$  ของ Cs ก็จะสามารถนิยาม s ได้ ดังนั้น  
การกำหนดค่าเชิงตัวเลขของ  $\Delta\nu_{Cs}$  จึงเท่ากับเป็นการนิยามหน่วย



# ความยาว

**เมตร**  
(metre, m)

“เมตร” ได้รับการนิยาม  
โดยกำหนดให้  
ความเร็วแสงในสุญญากาศ  
มีค่า 299 792 458 ในหน่วย  $m s^{-1}$



The metre, symbol m, is the SI unit of length.  
It is defined by taking the fixed numerical value of  
the speed of light in vacuum  $c$  to be 299 792 458  
when expressed in the unit m/s,  
where the second is defined in terms of  $\Delta\nu_{Cs}$ .

## ค่าของ

“ความเร็วแสง  
ในสุญญากาศ”

สัญลักษณ์.....  $c$   
(symbol)

ค่าเชิงตัวเลข..... 299 792 458  
(numerical value)

หน่วย.....  $m s^{-1}$   
(unit)

การกำหนดค่าเชิงตัวเลขให้แก่  $c$

โดยที่  ได้รับการนิยามแล้ว จึงเท่ากับการนิยามหน่วย





# มวล

กิโลกรัม  
(kilogram, kg)

“กิโลกรัม” ได้รับการนิยาม  
โดยกำหนดให้  
ค่าคงตัวของพลังค์ (Planck)  
มีค่า  $6.626\ 070\ 15 \times 10^{-34}$  ในหน่วย  $\text{kg m}^2 \text{s}^{-1}$

The kilogram, symbol kg, is the SI unit of mass. It is defined by taking the fixed numerical value of the Planck constant  $h$  to be  $6.626\ 070\ 15 \times 10^{-34}$  when expressed in the unit  $\text{J s}$ , which is equal to  $\text{kg m}^2 \text{s}^{-1}$ , where the metre and the second are defined in terms of  $c$  and  $\Delta\nu_{\text{Cs}}$ .

เหตุผลและความจำเป็นในการเปลี่ยนนิยามหน่วยกิโลกรัม (kg) คือ  
เพื่อให้นิยามของหน่วยกิโลกรัม เป็นอิสระจากสมบัติของสิ่งประดิษฐ์ (artifact)  
ซึ่งมีการเปลี่ยนแปลงเป็นธรรมชาติอยู่แล้ว

## ค่าคงตัวของ

“พลังค์  
(Planck)”

สัญลักษณ์.....  $h$   
(symbol)

ค่าเชิงตัวเลข .....  $6.626\ 070\ 15 \times 10^{-34}$   
(numerical value)

หน่วย .....  $\text{kg m}^2 \text{s}^{-1}$   
(unit)

การกำหนดค่าเชิงตัวเลขให้แก่  $h$

โดยที่  $s$  และ  $m$  ได้รับการนิยามแล้ว จึงเท่ากับการนิยามหน่วย



# กระแสไฟฟ้า

## แอมแปร์ (ampere, A)

“แอมแปร์” ได้รับการนิยาม

โดยกำหนดให้

ประจุมูลฐาน (ประจุของอิเล็กตรอน)

มีค่า  $1.602\ 176\ 634 \times 10^{-19}$  ในหน่วย A s

The ampere, symbol A, is the SI unit of electric current. It is defined by taking the fixed numerical value of the elementary charge  $e$  to be  $1.602\ 176\ 634 \times 10^{-19}$  when expressed in the unit C, which is equal to A s, where the second is defined in terms of  $\Delta\nu_{\text{CS}}$ .

เหตุผลและความจำเป็น

ในการเปลี่ยนนิยามหน่วยแอมแปร์ (A) คือ

เพื่อให้หน่วยของปริมาณทางไฟฟ้าและแม่เหล็ก

อยู่ภายในระบบหน่วยเอสไอ ไม่แยกเป็นอิสระด้วยการ

ใช้สมบัติของปรากฏการณ์ทางควอนตัมเชิงมหภาค

(Macroscopic quantum phenomenal) แบบที่เป็นอยู่



### ค่าของ

“ประจุมูลฐาน  
(ประจุของ  
อิเล็กตรอน)”

สัญลักษณ์.....  $e$   
(symbol)

ค่าเชิงตัวเลข.....  $1.602\ 176\ 634 \times 10^{-19}$   
(numerical value)

หน่วย..... A s  
(unit)

การกำหนดค่าเชิงตัวเลขให้แก่  $e$

โดยที่  ได้รับการนิยามแล้ว จึงเท่ากับการนิยามหน่วย





# อุณหภูมิ อุณหภูมิวัต

เคลวิน (kelvin, K)

“เคลวิน” ได้รับการนิยาม  
โดยกำหนดให้ ค่าคงตัวของโบลต์ซมันน์ (Boltzmann)  
มีค่า  $1.380\ 649 \times 10^{-23}$  ในหน่วย  $K^{-1} \text{ kg m}^2 \text{ s}^{-2}$

The kelvin, symbol  $K$ , is the SI unit of thermodynamic temperature. It is defined by taking the fixed numerical value of the Boltzmann constant  $k$  to be  $1.380\ 649 \times 10^{-23}$  when expressed in the unit  $\text{J K}^{-1}$ , which is equal to  $\text{kg m}^2 \text{ s}^{-2} \text{ K}^{-1}$ , where the kilogram, metre and second are defined in terms of  $h$ ,  $c$  and  $\Delta\nu_{\text{CS}}$ .

เหตุผลและความจำเป็นในการเปลี่ยนนิยามหน่วยเคลวิน (K) คือ เพื่อให้ทุกค่าอุณหภูมิสอดคล้องกับนิยาม (ตามนิยามเดิมนั้น มีเพียงอุณหภูมิ 1 ค่า ที่สอดคล้อง) และมีนิยามที่เป็นอิสระจากสมบัติเฉพาะของสารที่อ่อนไหวต่อปัจจัยรอบข้าง

## ค่าคงตัวของ

“โบลต์ซมันน์  
(Boltzmann)”

สัญลักษณ์.....  $k$   
(symbol)

ค่าเชิงตัวเลข .....  $1.380\ 649 \times 10^{-23}$   
(numerical value)

หน่วย .....  $K^{-1} \text{ kg m}^2 \text{ s}^{-2}$   
(unit)

การกำหนดค่าเชิงตัวเลขให้แก่  $k$  โดยที่



ได้รับการนิยามแล้ว จึงเท่ากับการนิยามหน่วย



# ความเข้ม ของการส่องสว่าง

แคนเดลา  
(candela, cd)

“แคนเดลา” ได้รับการนิยาม  
โดยกำหนดให้ ประสิทธิภาพส่องแสง  
(luminous efficacy) ของ  
รังสีเอกรงค์ที่มีความถี่  $540 \times 10^{12}$  Hz  
มีค่า 683 ในหน่วย  $\text{cd sr kg}^{-1} \text{m}^{-2} \text{s}^3$



The candela, symbol cd, is the SI unit of luminous intensity in a given direction. It is defined by taking the fixed numerical value of the luminous efficacy of monochromatic radiation of frequency  $540 \times 10^{12}$  Hz,  $K_{\text{cd}}$ , to be 683 when expressed in the unit  $\text{lm W}^{-1}$ , which is equal to  $\text{cd sr W}^{-1}$ , or  $\text{cd sr kg}^{-1} \text{m}^{-2} \text{s}^3$ , where the kilogram, metre and second are defined in terms of  $h$ ,  $c$  and  $\Delta\nu_{\text{Cs}}$ .

## คำของ

“ประสิทธิภาพส่อง  
แสงของรังสีเอกรงค์  
ที่มีความถี่  
 $540 \times 10^{12}$  Hz”

สัญลักษณ์.....  $K_{\text{cd}}$   
(symbol)

ค่าเชิงตัวเลข..... 683  
(numerical value)

หน่วย.....  $\text{cd sr kg}^{-1} \text{m}^{-2} \text{s}^3$   
(unit)

การกำหนดค่าเชิงตัวเลขให้แก่  $K_{\text{cd}}$  โดยที่

  $\text{s}$   $\text{m}$  และ  $\text{kg}$  ได้รับการนิยามแล้ว จึงเท่ากับการนิยามหน่วย



# ปริมาณสาร

## โมล (mole, mol)

“โมล” ได้รับการนิยาม  
โดยกำหนดให้  
ค่าคงตัวของอาโวกาโด (Avogadro)  
มีค่า  $6.022\ 140\ 76 \times 10^{23}$  ในหน่วย  $\text{mol}^{-1}$

The mole, symbol mol, is the SI unit of amount of substance.  
One mole contains exactly  $6.022\ 140\ 76 \times 10^{23}$  elementary entities.  
This number is the fixed numerical value of the Avogadro constant,  
 $N_A$ , when expressed in the unit  $\text{mol}^{-1}$  and is called  
the Avogadro number.

เหตุผลและความจำเป็น  
ในการเปลี่ยนนิยามหน่วยโมล (mol) คือ  
เพื่อให้เป็นอิสระจากสมบัติของสสาร  
และหน่วยกิโลกรัม



### ค่าคงตัวของ

“อาโวกาโด  
(Avogadro)”

สัญลักษณ์.....  $N_A$   
(symbol)

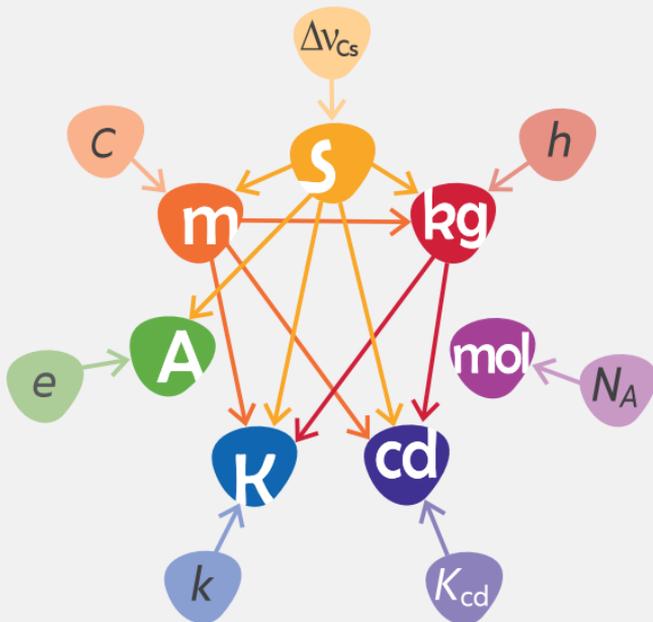
ค่าเชิงตัวเลข .....  $6.022\ 140\ 76 \times 10^{23}$   
(numerical value)

หน่วย .....  $\text{mol}^{-1}$   
(unit)

การกำหนดค่าเชิงตัวเลขให้แก่  $N_A$  จึงเท่ากับการนิยามหน่วย



# ความสัมพันธ์ระหว่าง หน่วยฐานตามนิยามใหม่



## สถาบันมาตรวิทยาแห่งชาติ กระทรวงวิทยาศาสตร์และเทคโนโลยี

3/4-5 หมู่ 3 ตำบลคลองห้า อำเภอคลองหลวง

จังหวัดปทุมธานี 12120

โทร. 0 2577 5100

โทรสาร 0 2577 2859

E-mail: [pr@nimt.or.th](mailto:pr@nimt.or.th)

Web Site: [www.nimt.or.th](http://www.nimt.or.th)

