



<b>មេរៀនទី ១ មាតិកា</b>	<b>២</b>
-------------------------	----------

<b>មេរៀនទី ១ ទ្រឹស្តីស្តីអំពីការងារនៃក្រសួង</b>	<b>១</b>
---	----------

១ ទ្រឹស្តីស្តីអំពីការងារនៃក្រសួង	១
២ សម្ពាធក្នុងទ្រឹស្តីស្តីអំពីការងារនៃក្រសួង	១
៣ ថាមពលស្តីអំពីការងារ និងសីតុណ្ហភាព	២
៣.១ សមីការភាពស្របគ្នានៃក្រសួងបរិសុទ្ធ	២
៣.២ សមីការបម្រែបម្រួលភាពស្របគ្នានៃក្រសួងបរិសុទ្ធ	២
៣.៣ ថាមពលស្តីអំពីការងារ និងសីតុណ្ហភាព	២
៣.៤ ល្បឿនប្រសិទ្ធភាពនៃការងារល្បឿនធម្មតា	៣
៤ សំណួរ និងលំហាត់អនុវត្ត	៤

<b>មេរៀនទី ២ ច្បាប់ទី១នៃម៉ូឌុលទី១</b>	<b>១៧</b>
---------------------------------------	-----------

១ ប្រព័ន្ធនៃម៉ូឌុលទី១	១៧
២ កម្មវិធីបំប្លែងក្នុងការងារបម្រែបម្រួលមាត្រៈ	១៧
២.១ ករណីសម្ពាធចែកចែក(លំដាប់ស៊ីស្តង់)	១៧
២.២ ករណីសម្ពាធប្រែប្រួលស្មើ	១៨
២.៣ ករណីសីតុណ្ហភាពចែកចែក(លំដាប់ស៊ីស្តង់)	១៩
២.៤ ករណីមាត្រៈចែកចែក(លំដាប់ស៊ីស្តង់)	២១
៣ ថាមពលក្នុងក្រុងនៃច្បាប់ទី១ នៃម៉ូឌុលទី១	២២
៣.១ កម្ពស់ និងកម្រិត	២២
៣.២ ថាមពលក្នុងក្រុងនៃក្រសួង	២២
៣.៣ ច្បាប់ទី១នៃម៉ូឌុលទី១	២២
៣.៤ បម្រែបម្រួល~គោលការណ៍សមមូល	២៣
៣.៥ កម្មវិធីក្នុងករណីកម្ពស់មិនប្រែប្រួលជាមួយមធ្យមស្រទាប់(លំដាប់ស៊ីស្តង់)	២៣
៤ សំណួរ និងលំហាត់អនុវត្ត	២៤

<b>មេរៀនទី ៣ ម៉ាស៊ីន</b>	<b>៤៣</b>
--------------------------	-----------

១ លំដាប់ស៊ីស្តង់	៤៣
២ ម៉ាស៊ីនទ្រឹស្តី(ម៉ាស៊ីនកាតព្វ, ម៉ាស៊ីនអ៊ីដេអាល់)	៤៣
២.១ ម៉ាស៊ីនកម្ពស់	៤៣
២.២ ស៊ីតកាតព្វ	៤៥
២.៣ ម៉ាស៊ីនអ៊ីដេអាល់	៤៦
៣ ម៉ាស៊ីនពិត(ម៉ាស៊ីនសំរាំង, ម៉ាស៊ីនម៉ាស៊ីត)	៤៦
៣.១ ម៉ាស៊ីនសំរាំងបន្តបន្ទាប់	៤៦
៤ សំណួរ និងលំហាត់អនុវត្ត	៤៩

<b>មេរៀនទី ៤ គោលការណ៍រចនាសម្ព័ន្ធនៃប្រព័ន្ធនិងប្រព័ន្ធបញ្ជា</b>	<b>៥៧</b>
---	-----------

១ ខួប និងប្រភេទរចនាសម្ព័ន្ធ	៥៧
-----------------------------	----

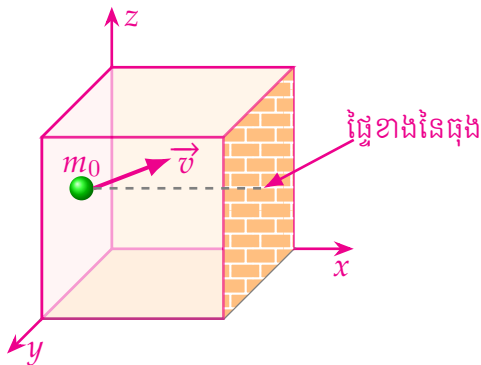


# បេរៀនទី ១ ទ្រឹស្តីស៊ីនេទិចនៃឧស្ម័ន

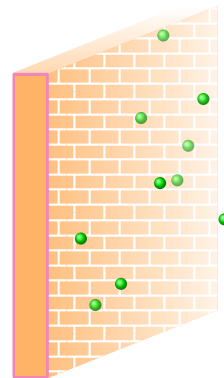
## ១ ទ្រឹស្តីស៊ីនេទិចនៃឧស្ម័ន

### និយមន័យ

ទ្រឹស្តីស៊ីនេទិចនៃឧស្ម័ន: ជាការសិក្សាអំពីចលនារបស់ម៉ូលេគុលឧស្ម័ន ដែលស្ថិតក្នុងធុងដែលផ្ទុកវា ។



(ក). ធុងផ្ទុកឧស្ម័ន



(ខ). ផ្ទៃខាងនៃធុង

- ម៉ូលេគុលឧស្ម័នទាំងអស់ធ្វើចលនាឥតឈប់ឈរ និងគ្មានសណ្តាប់ធ្នាប់ ។
- គ្រប់ការទង្គិចរបស់ម៉ូលេគុលជាទង្គិចខ្នាត ។
- គេសន្មតថាម៉ូលេគុលនីមួយៗមានល្បឿនថេរជានិច្ច និងអាចអនុវត្តច្បាប់ញ៉ូតុនបានគ្រប់ពេល ។
- គេចាត់ទុកម៉ូលេគុលឧស្ម័នជាចំណុចរូបធាតុ ព្រោះវិមាត្ររបស់ម៉ូលេគុលនីមួយៗតូចធៀបនឹងលំហអន្តរម៉ូលេគុល ។
- ថាមពលស៊ីនេទិចមធ្យមនៃម៉ូលេគុលសមាមាត្រនឹងសីតុណ្ហភាព ។

## ២ សម្ភាពក្នុងទ្រឹស្តីស៊ីនេទិចនៃឧស្ម័ន

យើងសិក្សាចលនាម៉ូលេគុលក្នុងធុងមួយ ។ យើងបានសម្ភាពដែលសង្កត់លើផ្ទៃធុងគឺជាកម្លាំងទង្គិចរបស់ចលនាម៉ូលេគុល

$$\text{យើងបាន} : P = \frac{F}{A} \quad \text{ដោយ} : F = m \frac{\Delta v_x}{\Delta t} = \frac{m \times 2v_x}{\frac{2L}{v_x}} = \frac{mv_x^2}{L}$$

$$\text{យើងបាន} : P = \frac{mv_x^2}{AL} = \frac{mv_x^2}{V}$$

$$\text{តែ} : (v^2)_{av} = (v_x^2)_{av} + (v_y^2)_{av} + (v_z^2)_{av} = 3(v_x^2)_{av}$$

$$\text{ដែល} : (v = v_x = v_y = v_z = \text{ថេរ})$$

$$\text{នាំឲ្យ} : (v_x^2)_{av} = \frac{1}{3}(v^2)_{av}$$

$$\text{យើងបានសម្ភាពលើផ្ទៃខាងនីមួយៗ កំណត់ដោយ} : P = \frac{1}{3} \times \frac{m}{V} (v^2)_{av} \quad \text{ឬ} \quad P = \frac{1}{3} \rho (v^2)_{av}$$

$$\text{ដែល} : \rho = \frac{m}{V} \text{ (ម៉ាសមាឌ)}$$

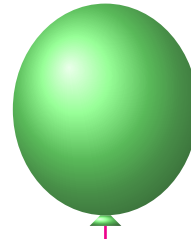
$$\text{ម្យ៉ាងទៀត} : m = m_0 N$$

$$\begin{aligned}\text{យើងបាន} & : P = \frac{1}{3} \times \frac{Nm_0}{V} (v^2)_{av} = \frac{2N}{3V} \times \frac{1}{2} m_0 (v^2)_{av} \\ \text{ដូចនេះ} & : P = \frac{2}{3} \times \frac{N}{V} K_{av}\end{aligned}$$

**៣ ចាមពលស៊ីនេទិច និងសីតុណ្ហភាព**

**ក សមីការភាពនៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធ៖**

តាមពិសោធន៍បង្ហាញថា៖



រូបភាព ២. បាញ់បាល់ស្វែងរកឧស្ម័ន

- សម្ពាធសមាមាត្រនឹងសីតុណ្ហភាព៖  $P \propto T$
- សម្ពាធសមាមាត្រនឹងចំនួនម៉ូលេគុល៖  $P \propto N$
- សម្ពាធប្រាសសមាមាត្រនឹងមាឌ៖  $P \propto \frac{1}{V}$

$$\begin{aligned}\text{យើងបាន} & : P \propto \frac{NT}{V} \quad \text{ឬ} \quad P = k_B \frac{NT}{V} \quad \text{នោះ} \quad PV = Nk_B T \\ \text{ដែល} & : k_B = 1.38 \times 10^{-23} J/K \text{ (ថេរហ្វូលស្មាន់)} \\ \text{តែ} & : N = nN_A \quad \text{នោះ} \quad PV = nk_B N_A T \\ \text{តាង} & : R = k_B N_A \quad \text{ដែល} \quad N_A = 6.02 \times 10^{23} \text{ម៉ូលេគុល/mol (ចំនួនអាវ៉ូកាដ្រូ)} \\ \text{ដូចនេះ} & : PV = k_B NT = nRT\end{aligned}$$

**ខ សមីការបម្រែបម្រួលភាពនៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធ៖**

បើឧស្ម័នប្រែប្រួលភាព ពីភាពដើម 1 ទៅភាពស្រេច 2 យើងបាន៖

$$\begin{aligned}\bullet \text{ នៅភាពដើម 1: } P_1 V_1 &= nRT_1 \quad \text{ឬ} \quad \frac{P_1 V_1}{T_1} = nR & \bullet \text{ នៅភាពស្រេច 2: } P_2 V_2 &= nRT_2 \quad \text{ឬ} \quad \frac{P_2 V_2}{T_2} = nR \\ \text{យើងបាន} & : \frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2} = nR = \text{ថេរ} \\ \text{ច្បាប់ប៊ិយ-ម៉ាហ្គីត} & : P_1 V_1 = P_2 V_2 \quad (\text{សីតុណ្ហភាពថេរ } T_1 = T_2) \\ \text{ច្បាប់សាល} & : \frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2} \quad (\text{មាឌថេរ } V_1 = V_2) \\ \text{ច្បាប់កេលុយសាក់} & : \frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2}\end{aligned}$$

**គ ចាមពលស៊ីនេទិច និងសីតុណ្ហភាព៖**

១. កម្រិតចាមពលស៊ីនេទិចមធ្យមនៃម៉ូលេគុលឧស្ម័ន៖

$$\text{តាមសម្រាយបញ្ជាក់ខាងលើ} : P = \frac{2}{3} \times \frac{N}{V} K_{av}$$

យើងបាន:  $PV = \frac{2}{3}NK_{av}$

នាំឱ្យ:  $K_{av} = \frac{3}{2} \times \frac{PV}{N} = \frac{3}{2}k_B T$

ព្រោះ:  $\frac{PV}{N} = k_B T$

ដូចនេះ តម្លៃថាមពលស៊ីនេទិចមធ្យមនៃម៉ូលេគុលឧស្ម័នគឺ:  $K_{av} = \frac{3}{2}k_B T = \frac{3}{2} \left( \frac{PV}{N} \right)$

## ២. តម្លៃថាមពលស៊ីនេទិចសរុបនៃម៉ូលេគុលឧស្ម័ន:

យើងមាន:  $K_{av} = \frac{3}{2}k_B T$

នាំឱ្យ:  $K = N \times K_{av} = \frac{3}{2}Nk_B T = \frac{3}{2}nRT$

ដូចនេះ តម្លៃថាមពលស៊ីនេទិចសរុបនៃម៉ូលេគុលឧស្ម័នគឺ:  $K = \frac{3}{2}Nk_B T = \frac{3}{2}nRT = \frac{3}{2}PV$

## ២៥ ល្បឿនបួសកាអែនៃការល្បឿនមធ្យម:

យើងមាន:  $K_{av} = \frac{3}{2}k_B T = \frac{1}{2}m_0 (v^2)_{av}$

នាំឱ្យ:  $\sqrt{(v^2)_{av}} = \sqrt{\frac{3k_B T}{m_0}}$

តាង:  $v_{rms} = \sqrt{(v^2)_{av}} = \sqrt{\frac{3k_B T}{m_0}} = \sqrt{\frac{3RT}{M}}$

ដូចនេះ ល្បឿនបួសកាអែនៃការល្បឿនមធ្យមគឺ:  $v_{rms} = \sqrt{\frac{3k_B T}{m_0}} = \sqrt{\frac{3RT}{M}}$

### សម្គាល់

១. ល្បឿនមធ្យម:  $v_{av} = \frac{v_1 + v_2 + v_3 + \dots + v_N}{N}$  ដែល  $v_{av}$  គិតជា  $m/s$

$(v_{av})^2 = (\bar{v})^2 = \left( \frac{v_1 + v_2 + v_3 + \dots + v_N}{N} \right)^2$  ល្បឿនមធ្យមលើកជាការេ

$(v^2)_{av} = v_{rms}^2 = \frac{v_1^2 + v_2^2 + v_3^2 + \dots + v_N^2}{N}$  តម្លៃមធ្យមនៃការេល្បឿន

២. ល្បឿនបួសកាអែនៃការល្បឿនមធ្យម:  $v_{rms} = \sqrt{(v^2)_{av}} = \sqrt{\frac{v_1^2 + v_2^2 + v_3^2 + \dots + v_N^2}{N}}$

ដែល  $v_{rms}$  គិតជា  $m/s$  និង  $v_{rms}^2 = (v^2)_{av}$

៣. ម៉ាសមាឌ ឬដង់ស៊ីតេមាឌនៃឧស្ម័ន:  $\rho = \frac{m}{V} = \frac{m_0 N}{V}$  ដែល  $\rho$  គិតជា  $(kg/m^3)$

$m$  ជាម៉ាសឧស្ម័ន គិតជា  $(kg)$

$m_0$  ម៉ាសម៉ូលេគុល គិតជា  $(kg)$

$V$  មាឌឧស្ម័ន គិតជា  $(m^3)$

៤. ចំនួនម៉ូល:  $n = \frac{m}{M} = \frac{N}{N_A} = \frac{V}{V_{mol}}$  ដែល  $M$  ម៉ាសម៉ូលគិតជា  $(kg/mol)$

$N$  ចំនួនម៉ូលេគុលសរុប

$V_{mol}$  ជាមាឌឧស្ម័នក្នុងមួយម៉ូល ( $m^3/mol$ )

$V$  មាឌឧស្ម័ន ( $m^3$ )

៥. ចំនួនម៉ូលេគុលសរុបនៃឧស្ម័ន:  $N = \frac{m}{m_0} = nN_A = \frac{m}{M} \times N_A$  ដែល  $n$  ចំនួនម៉ូល គិតជា ( $mol$ )

៦. មាឌម៉ូលនៃឧស្ម័នក្នុងលក្ខខណ្ឌគំរូដែលមានសម្ពាធនៃ  $P_0 = 1atm$  និងសីតុណ្ហភាព  $T = 273K$

គឺ:  $V_{mol} = 22.4 \times 10^{-3} m^3/mol$

៧. ល្បឿននៃចលនាត្រង់ស្មើ: (បង្គោលទី=ល្បឿន  $\times$  រយៈពេល)  $x = v \times \Delta t$

## ៤ សំណួរ និងលំហាត់អនុវត្ត

១. ចូរពោលទ្រឹស្តីស្តីនៃទីចនៃឧស្ម័ន ។

២. ចូរសរសេរសមីការភាពនៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធ ។

៣. ចូរសរសេររូបមន្តថាមពលស៊ីនេទិចមធ្យមនៃម៉ូលេគុលឧស្ម័ននីមួយៗ ។

៤. ចូរសរសេររូបមន្តថាមពលស៊ីនេទិចសរុបនៃម៉ូលេគុលឧស្ម័ន ។

៥. ចូរសរសេររូបមន្តល្បឿនបូសកាវេនៃការល្បឿនមធ្យមម៉ូលេគុលឧស្ម័ន ។

៦. ក្នុងធុងបិទជិតមួយមានផ្ទុកឧស្ម័នអុកស៊ីសែន ( $O_2$ )  $2mol$  ។

គណនាចំនួនម៉ូលេគុលរបស់ឧស្ម័នអុកស៊ីសែននេះ បើចំនួនអាវ៉ូកាដ្រូ  $N_A = 6.022 \times 10^{23}$  ម៉ូលេគុល/ $mol$  ។

៧. ក្នុងធុងបិទជិតមួយមានឧស្ម័នអ៊ីដ្រូសែន ( $H_2$ )  $0.2mol$  និងមានម៉ាស់ម៉ូល  $2.0g/mol$  ។

បើគេដឹងថា ចំនួនអាវ៉ូកាដ្រូ  $N_A = 6.022 \times 10^{23}$  ម៉ូលេគុល/ $mol$  ។

ក. គណនាចំនួនម៉ូលេគុលអ៊ីដ្រូសែនក្នុងធុងនេះ ។

ខ. គណនាម៉ាស់សរុបរបស់ឧស្ម័នអ៊ីដ្រូសែន ។

៨. ក្នុងធុងបិទជិតមួយមានឧស្ម័ន  $0.25mol$  និងមានម៉ាស់សរុប  $7.0g$  ។

បើគេដឹងថា ចំនួនអាវ៉ូកាដ្រូ  $N_A = 6.022 \times 10^{23}$  ម៉ូលេគុល/ $mol$  ។

ក. គណនាចំនួនម៉ូលេគុលសរុបរបស់ឧស្ម័នក្នុងធុងនេះ ។

ខ. តើឧស្ម័ននេះជាឧស្ម័នអ្វី ?

៩. ក្នុងធុងបិទជិតមួយមានឧស្ម័នពេញ មានម៉ាស់សរុប  $64.0g$  និងមានចំនួនម៉ូលេគុលសរុបគឺ  $12.044 \times 10^{23}$  ម៉ូលេគុល ។

បើគេដឹងថា ចំនួនអាវ៉ូកាដ្រូ  $N_A = 6.022 \times 10^{23}$  ម៉ូលេគុល/ $mol$  ។

ក. គណនាចំនួនម៉ូលរបស់ឧស្ម័នក្នុងធុងនេះ ។

ខ. តើឧស្ម័ននេះជាឧស្ម័នអ្វី ?

១០. ក្នុងធុងបិទជិតមួយមានផ្ទុក ឧស្ម័ន  $H_2$  ពេញមានម៉ាស់សរុប  $1.0g$  ។ ដោយឧស្ម័ននេះមានម៉ាស់ម៉ូល  $2.0g/mol$

និងចំនួនអាវ៉ូកាដ្រូ  $N_A = 6.022 \times 10^{23}$  ម៉ូលេគុល/ $mol$  ។

ក. គណនាចំនួនម៉ូលេគុលសរុបរបស់ឧស្ម័នក្នុងធុងនេះ ។

ខ. គណនាចំនួនម៉ូលរបស់ឧស្ម័ន  $H_2$  ។

- ១១.** ផង់នីមួយៗមានម៉ាស់  $m_0$  និងផ្លាស់ទីដោយល្បឿន  $v$  តាមបណ្តោយអ័ក្ស  $ox$  ។ គេដឹងថាក្នុងផ្ទៃ  $1mm^2$  និងក្នុង  $1s$  មានផង់ចំនួន  $10^{15}$  ទៅទង្គិចនឹងផ្ទៃនោះ។ ចូររកសម្ពាធរបស់ផង់លើផ្ទៃប៉ះ។  
គេឲ្យ  $m_0 = 9.1 \times 10^{-31}kg$  និង  $v = 8 \times 10^7 m/s$  ។ គេសន្មត ទង្គិចរវាងផង់ និងផ្ទៃប៉ះជាទង្គិចស្ងួត។
- ១២.** គេបាញ់ផង់ឲ្យផ្លាស់ទីតាមបណ្តោយអ័ក្ស  $ox$  ដែលកែងនឹងផ្ទៃរបស់អេក្រង់មួយ។ គេដឹងថា ផង់នីមួយៗមានម៉ាស់  $m_0$  និងល្បឿន  $v_0$  ។ គេដឹងថាក្នុង  $1.25mm^2$  ផ្ទៃរបស់អេក្រង់មានផង់ចំនួន  $4 \times 10^{14}$  ទៅទង្គិចរៀងរាល់វិនាទី។  
គេសន្មតថា ទង្គិចនោះជាទង្គិចស្ងួត។ គណនាល្បឿនរបស់ផង់ដែលផ្លាស់ទីតាមអ័ក្ស  $ox$  ។  
បើគេដឹងថា សម្ពាធដែលកើតឡើងដោយសារការទង្គិចរបស់ផង់លើផ្ទៃអេក្រង់គឺ  $P = 3.64 \times 10^{-3} N/m^2$   
 $m_0 = 9.1 \times 10^{-31}kg$  ។
- ១៣.** ផង់នីមួយៗមានម៉ាស់  $m_0$  និងផ្លាស់ទីដោយល្បឿន  $v$  តាមបណ្តោយអ័ក្ស  $ox$  ។ គេដឹងថាក្នុងផ្ទៃ  $2mm^2$  និងក្នុងមួយវិនាទីមានផង់ចំនួន  $2 \times 10^{15}$  ទៅទង្គិចនឹងផ្ទៃនោះ។ គេឲ្យ:  $m_0 = 9.1 \times 10^{-31}kg$  និង  $v = 5 \times 10^7 m/s$  ។ គេសន្មតថា ទង្គិចរវាងផង់ និងផ្ទៃប៉ះជាទង្គិចស្ងួត។
- ក.** គណនាកម្លាំងសរុបដែលផង់មានអំពើលើផ្ទៃប៉ះ។      **ខ.** គណនាសម្ពាធសរុបរបស់ផង់លើផ្ទៃប៉ះ។
- ១៤.** ប្រូតុងមួយមានម៉ាស់  $m_p = 1.67 \times 10^{-27}kg$  ផ្លាស់ទីដោយល្បឿន  $v$  តាមបណ្តោយអ័ក្ស  $ox$  ក្នុងមាឌមួយមានរាងជាកូបដែលទ្រនុងនីមួយៗមានរង្វាស់  $3mm$  ប្រូតុងផ្លាស់ពីផ្ទៃម្ខាងទៀតក្នុង  $2ns$  ។ គេសន្មតថា ទង្គិចរវាងប្រូតុង និងផ្ទៃខាងនៃកូបជាទង្គិចស្ងួត។
- ក.** រកល្បឿនដើមប្រូតុង នៅខណៈវាចាប់ផ្តើមចេញពីផ្ទៃខាងនៃកូប។
- ខ.** រកសម្ពាធរបស់ប្រូតុងលើផ្ទៃខាងនៃកូប។
- គ.** គេដឹងថាក្នុងរយៈពេល  $2ns$  មានចំនួនប្រូតុង  $2 \times 10^6$  ទៅទង្គិចនឹងផ្ទៃខាងនៃកូប។ រកសម្ពាធសរុបរបស់ប្រូតុងលើផ្ទៃខាងនៃកូប។
- ១៥.** អេឡិចត្រុងមួយមានម៉ាស់  $m_e = 9.1 \times 10^{-31}kg$  ផ្លាស់ទីដោយល្បឿន  $v$  តាមបណ្តោយអ័ក្ស  $ox$  ក្នុងមាឌមួយមានរាងជាកូបដែលទ្រនុងនីមួយៗមានរង្វាស់  $5mm$  ប្រូតុងផ្លាស់ពីផ្ទៃម្ខាងទៀតក្នុង  $25ns$  ។ គេសន្មតថា ទង្គិចរវាងប្រូតុង និងផ្ទៃខាងនៃកូបជាទង្គិចស្ងួត។
- ក.** រកល្បឿនដើមអេឡិចត្រុង នៅខណៈវាចាប់ផ្តើមចេញពីផ្ទៃខាងនៃកូប។
- ខ.** រកសម្ពាធរបស់អេឡិចត្រុងលើផ្ទៃខាងនៃកូប។
- គ.** គេដឹងថាក្នុងរយៈពេល  $25ns$  មានចំនួនអេឡិចត្រុង  $2 \times 10^{10}$  ទៅទង្គិចនឹងផ្ទៃខាងនៃកូប។ រកសម្ពាធសរុបរបស់អេឡិចត្រុងលើផ្ទៃខាងនៃកូប។
- ១៦.** អេឡិចត្រុងមួយមានម៉ាស់  $m_e = 9.1 \times 10^{-31}kg$  ផ្លាស់ទីដោយល្បឿន  $v$  តាមបណ្តោយអ័ក្ស  $ox$  ក្នុងមាឌមួយមានរាងជាកូបដែលទ្រនុងនីមួយៗមានរង្វាស់  $2mm$  ប្រូតុងផ្លាស់ពីផ្ទៃម្ខាងទៀតក្នុង  $25ns$  ។ គេសន្មតថា ទង្គិចរវាងប្រូតុង និងផ្ទៃខាងនៃកូបជាទង្គិចស្ងួត។
- ក.** រកល្បឿនដើមអេឡិចត្រុង នៅខណៈវាចាប់ផ្តើមចេញពីផ្ទៃខាងនៃកូប។
- ខ.** រកសម្ពាធរបស់អេឡិចត្រុងលើផ្ទៃខាងនៃកូប។
- គ.** គេដឹងថាក្នុងរយៈពេល  $25ns$  មានចំនួនអេឡិចត្រុង  $25 \times 10^6$  ទៅទង្គិចនឹងផ្ទៃខាងនៃកូប។ រកសម្ពាធសរុបរបស់អេឡិចត្រុងលើផ្ទៃខាងនៃកូប។

១៧. អាតូមអ៊ីដ្រូសែនមួយមានម៉ាស់  $m$  ផ្លាស់ទីដោយល្បឿន  $v = 1500 \text{ km/s}$  តាមបណ្តោយអ័ក្ស  $ox$  ក្នុងមាឌមួយ មានរាងគូបដែលទ្រនុងនីមួយៗមានរង្វាស់  $3 \text{ mm}$  ។ អ៊ីដ្រូសែន ផ្លាស់ទីពីផ្ទៃម្ខាងទៅម្ខាងទៀត។ គេសន្មតថាសន្ទត់ ថា ទង្គិចរវាងអ៊ីដ្រូសែន និងផ្ទៃខាងនៃគូបជាទង្គិចឆ្មាត។

ក. រករយៈពេលដែលអាតូមអ៊ីដ្រូសែនទៅប៉ះនឹងផ្ទៃម្ខាងទៀតនៃគូប។

ខ. គេដឹងថាក្នុងរយៈពេល  $2 \text{ ns}$  មានចំនួនអាតូមអ៊ីដ្រូសែន  $2 \times 10^6$  ទៅទង្គិចនឹងផ្ទៃខាងនៃគូបហើយផ្ទៃខាង រងនៅសម្ពាធសរុប  $27.83 \times 10^{-2} \text{ N/m}^2$  ។ រកម៉ាស់អាតូមអ៊ីដ្រូសែនមួយ។

១៨. ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយមានមាឌ  $V = 100 \text{ cm}^3$  ស្ថិតក្រោមសម្ពាធដែលមានលំដាប់  $2.00 \times 10^5 \text{ Pa}$  នៅសីតុណ្ហភាព  $20^\circ \text{C}$  ។ តើឧស្ម័ននោះមានប៉ុន្មានម៉ូល? ( $R = 8.31 \text{ J/mol} \cdot \text{K}$ )

១៩. ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយមាន  $n = 0.08 \times 10^{-1} \text{ mol}$  មានសម្ពាធដែលមានលំដាប់  $P = 5.00 \times 10^5 \text{ Pa}$  នៅសីតុណ្ហភាព  $60^\circ \text{C}$  ។ តើឧស្ម័ននោះមានមាឌប៉ុន្មាន?

២០. នៅសីតុណ្ហភាព  $293 \text{ K}$  និងសម្ពាធដែលមានលំដាប់  $5 \text{ atm}$  មេតាន  $1 \text{ kmol}$  មានម៉ាស់  $16.0 \text{ kg}$  ។ គណនាម៉ាស់មាឌនៃមេតានក្នុងលក្ខខណ្ឌខាងលើ។

២១. នៅក្នុងបំពង់បិទជិតដែលមានមាឌ  $20 \text{ mL}$  នៅសីតុណ្ហភាពកំណត់មួយយ៉ាងទាបមានតំណក់នីត្រូសែនរាវមាន ម៉ាស់  $50 \text{ mg}$  ។ គណនាសម្ពាធនីត្រូសែននៅក្នុងបំពង់នោះ កាលណាបំពង់នោះមានសីតុណ្ហភាព  $300 \text{ K}$  ដោយសន្មត ថានីត្រូសែននេះជាឧស្ម័នបរិសុទ្ធ។ គេឲ្យ:  $R = 8.31 \text{ J/mol} \cdot \text{K}$  ។

២២. ធុងមួយមានផ្ទុកអេល្យូម  $2.00 \text{ mol}$  នៅសីតុណ្ហភាព  $27^\circ \text{C}$  ។ គេសន្មតថាអេល្យូមជាឧស្ម័នបរិសុទ្ធ។

ក. គណនាតម្លៃមធ្យមនៃថាមពលស៊ីនេទិចរបស់ម៉ូលេគុលនីមួយៗ

ខ. គណនាថាមពលស៊ីនេទិចសរុបរបស់ម៉ូលេគុលទាំងអស់។  
គេឲ្យ:  $k_B = 1.38 \times 10^{-23} \text{ J/K}$ ,  $R = 8.31 \text{ J/mol} \cdot \text{K}$  ។

២៣. នៅក្នុងធុងមួយដែលមានមាឌ  $2.00 \text{ mL}$  មានឧស្ម័នដែលមានម៉ាស់  $50 \text{ mg}$  និងសម្ពាធដែលមានលំដាប់  $100 \text{ kPa}$  ។ ម៉ាស់របស់ម៉ូលេគុលនៃឧស្ម័ននីមួយៗគឺ  $8.0 \times 10^{-26} \text{ kg}$  ។

ក. រកចំនួនម៉ូលេគុលនៃឧស្ម័ននោះ។

ខ. រកតម្លៃមធ្យមនៃថាមពលស៊ីនេទិចរបស់ម៉ូលេគុលនីមួយៗ។ គេឲ្យ:  $k = 1.38 \times 10^{-23} \text{ J/K}$

២៤. ចូរគណនាប្លូសកាអែនៃការល្បឿនមធ្យមរបស់អាតូមអេល្យូមនៅសីតុណ្ហភាព  $20.0^\circ \text{C}$  ។ ម៉ាស់ម៉ូលអេល្យូមគឺ  $4.00 \times 10^{-3} \text{ kg/mol}$  ។ គេឲ្យ:  $R = 8.31 \text{ J/mol} \cdot \text{K}$  ។

២៥. រកប្លូសកាអែនៃការល្បឿនមធ្យមរបស់ម៉ូលេគុលអុកស៊ីសែននៅសីតុណ្ហភាព  $200^\circ \text{C}$  ។ ម៉ាស់ម៉ូលអុកស៊ីសែន  $32 \times 10^{-3} \text{ kg/mol}$  និង  $R = 8.31 \text{ J/mol} \cdot \text{K}$  ។

២៦. ក. គណនាម៉ាស់ម៉ូលេគុលនៃអ៊ីដ្រូសែន។ គេឲ្យម៉ាស់ម៉ូលគឺ  $M = 2.00 \times 10^{-3} \text{ kg/mol}$  និងចំនួនអាវ៉ូកាដ្រូ  $N_A = 6.02 \times 10^{23} / \text{mol}$  ។

ខ. គណនាតម្លៃប្លូសកាអែនៃការល្បឿនមធ្យមរបស់ឧស្ម័នអ៊ីដ្រូសែននៅសីតុណ្ហភាព  $100^\circ \text{C}$  ។

គ. គណនាតម្លៃមធ្យមនៃថាមពលស៊ីនេទិចរបស់ម៉ូលេគុលនៃឧស្ម័នអ៊ីដ្រូសែននីមួយៗនៅសីតុណ្ហភាព  $100^\circ \text{C}$  ។ គេឲ្យ:  $k = 1.38 \times 10^{-23}$  ។

២៧. ដោយប្រើតម្លៃលេខ 1, 3, 7 និង 8 ចូរបង្ហាញថា ប្លូសកាអែនៃការល្បឿនមធ្យម  $v_{rms}$  ខុសគ្នាពីតម្លៃមធ្យម  $v_{av}$  របស់វា។

២៨. ចូរកំណត់រកល្បឿន  $v_{rms}$  របស់ម៉ូលេគុលឧស្ម័នអុកស៊ីសែន ( $\text{O}_2$ ) និងអាសូត ( $\text{N}_2$ ) ក្នុងបន្ទប់មួយដែលមាន



សីតុណ្ហភាព  $20^{\circ}\text{C}$  ។

- ២៩. ក.** បង្ហាញថាល្បឿន  $v_{rms}$  នៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធ អាចសរសេរជាទម្រង់មួយទៀតគឺ  $v_{rms} = \sqrt{\frac{3P}{\rho}}$  ដែល  $\rho$  ជាដង់ស៊ីតេ ឬហៅថាម៉ាស់មាឌ ហើយ  $P$  ជាសម្ពាធទៅលើមាឌ។
- ខ.** ល្បឿន  $v_{rms}$  របស់ម៉ូលេគុលឧស្ម័នមួយប្រភេទស្មើ  $450\text{m/s}$  ។  
ប្រសិនបើវាស្ថិតនៅសម្ពាធបរិយាកាស តើដង់ស៊ីតេរបស់ឧស្ម័ននោះស្មើប៉ុន្មាន?
- ៣០.** កែវបាឡុងមួយចំណុះ  $1\text{L}$  មានអុកស៊ីសែនជាឧស្ម័នបរិសុទ្ធដែលមានសីតុណ្ហភាព  $27^{\circ}\text{C}$  ក្រោមសម្ពាធទៅលើមាឌ  $2\text{atm}$  ។ គណនាម៉ាស់អុកស៊ីសែន។ គេឲ្យ:  $O = 16$
- ៣១.** គេមានខ្យល់មានមាឌ  $1\text{m}^3$  នៅសីតុណ្ហភាព  $18^{\circ}\text{C}$  ក្នុងសម្ពាធបរិយាកាស  $P_1 = 1\text{atm}$  ទៅបណ្តែននៅសីតុណ្ហភាពដដែល តែក្នុងសម្ពាធបរិយាកាស  $P_2 = 3.5\text{atm}$  ។ គណនាមាឌស្រេចនៃខ្យល់។
- ៣២.** ដបមួយផ្ទុកឧស្ម័នមានសម្ពាធទៅលើមាឌ  $P_0 = 1.0\text{atm}$  នៅសីតុណ្ហភាព  $17^{\circ}\text{C}$  ។  
តើគេត្រូវកម្ដៅឱ្យឧស្ម័ននេះដល់សីតុណ្ហភាពប៉ុន្មាន ដើម្បីសម្ពាធកើនឡើងដល់  $1.5\text{atm}$ ?
- ៣៣.** គេយកបំពង់អុកស៊ីសែនមានចំណុះ  $20\text{L}$  ក្រោមសម្ពាធទៅលើមាឌ  $P_1 = 200\text{atm}$  នៅសីតុណ្ហភាព  $20^{\circ}\text{C}$  ទៅដាក់ក្នុងបាឡុង កៅស៊ូស្តើងមួយ។  
គណនាមាឌបាឡុង បើឧស្ម័នក្នុងបាឡុងមានសម្ពាធទៅលើមាឌ  $P_2 = 1\text{atm}$  និងសីតុណ្ហភាព  $9^{\circ}\text{C}$  ។
- ៣៤. ក.** ចូរគណនាល្បឿនប្រសិទ្ធ ( $v_{rms}$ ) នៃម៉ូលេគុលឧស្ម័ននីត្រូសែននៅសីតុណ្ហភាព  $20^{\circ}\text{C}$  ។
- ខ.** គណនាសីតុណ្ហភាព ប្រសិនបើល្បឿនប្រសិទ្ធ ( $v_{rms}$ ) ថយចុះពាក់កណ្តាល។
- គ.** គណនាសីតុណ្ហភាព ប្រសិនបើល្បឿនប្រសិទ្ធ ( $v_{rms}$ ) កើនឡើងពីរដងវិញ។
- ៣៥.** មួយ ម៉ូលេគុលឧស្ម័ននីត្រូសែនផ្សំឡើងពីអាតូមនីត្រូសែនពីរ។ គណនាម៉ាស់ម៉ូលេគុលនីត្រូសែន។  
ម៉ាស់ម៉ូលេគុលនីត្រូសែនគឺ  $M = 28\text{kg/kmol}$  គេឲ្យ  $N_A = 6.02 \times 10^{23}$  ម៉ូលេគុល/mol
- ៣៦.** គណនាមាឌឧស្ម័នអុកស៊ីសែន  $3.2\text{g}$  ដែលផ្ទុកក្នុងធុងនៅសម្ពាធទៅលើមាឌ  $76\text{cmHg}$  និងសីតុណ្ហភាព  $27^{\circ}\text{C}$  ។
- ៣៧.** រកល្បឿនប្រសិទ្ធ  $v_{rms}$  នៃម៉ូលេគុលអាសូតដោយម៉ាស់ម៉ូល  $M = 28\text{g/mol}$  នៅ  $300\text{K}$  ។ គេឲ្យ:  $R = 8.31\text{J/mol}\cdot\text{K}$
- ៣៨.** គណនាសីតុណ្ហភាពដែលធ្វើឲ្យល្បឿនប្រសិទ្ធនៃម៉ូលេគុលអ៊ីដ្រូសែនស្មើ  $331\text{m/s}$  ។ គេឲ្យ:  $M_{H_2} = 2.0\text{g/mol}$  ។
- ៣៩.** គណនាតម្លៃមធ្យមនៃថាមពលស៊ីនេទិចនៃម៉ូលេគុលឧស្ម័ននៅសីតុណ្ហភាព  $727^{\circ}\text{C}$  ។ គេឲ្យ:  $R = 8.31\text{J/mol}\cdot\text{K}$  និង  $N_A = 6.02 \times 10^{23}$  ម៉ូលេគុល/mol ។
- ៤០.** រកតម្លៃមធ្យមនៃថាមពលស៊ីនេទិចរបស់ម៉ូលេគុលឧស្ម័នអុកស៊ីសែននីមួយៗក្នុងខ្យល់នៅក្នុងបន្ទប់មានសីតុណ្ហភាព  $300\text{K}$  គិតជាអេឡិចត្រុង-វ៉ុល។ គេឲ្យ  $1\text{eV} = 1.6 \times 10^{-19}\text{J}$  និង  $k_B = 1.38 \times 10^{-23}\text{J/K}$
- ៤១.** មួយម៉ូលេគុលនីត្រូសែននៅពេលស្ថិតនៅលើផ្ទៃដីវាកើតមានល្បឿនប្រសិទ្ធ នៅសីតុណ្ហភាព  $0^{\circ}\text{C}$  ។ ប្រសិនបើវាផ្លាស់ទីឡើងត្រង់ទៅលើដោយគ្មានទង្គិចនឹងម៉ូលេគុលផ្សេងទៀត។ ចូរគណនាកម្ពស់ដែលវាឡើងដល់។  
គេឲ្យម៉ាស់មួយម៉ូលេគុលរបស់នីត្រូសែន  $m = 4.65 \times 10^{-26}\text{kg}$  និង  $g = 10\text{m/s}^2$  ។
- ៤២.** ស៊ីទែនមួយស្ថិតក្រោមលក្ខខណ្ឌស្តង់ដា (STP) ផ្ទុកឧស្ម័ននីត្រូសែន  $28.5\text{kg}$  ។
- ក.** ចូរគណនាមាឌរបស់ស៊ីទែន។
- ខ.** ប្រសិនបើគេបន្ថែមនីត្រូសែន  $32.2\text{kg}$  ទៀតចូលក្នុងស៊ីទែនដោយរក្សាសីតុណ្ហភាពនៅដដែល។  
ចូរគណនាសម្ពាធម្នាលឧស្ម័ននីត្រូសែនក្នុងស៊ីទែន។

៤៣. បាច់ម៉ូលេគុលអ៊ីដ្រូសែនត្រូវបានបាញ់លើជញ្ជាំងដោយទិសបង្កើតបានមុំ  $55^\circ$  ជាមួយនឹងវ៉ិចទ័រឯកតាផ្ទៃ ( $\vec{n}$ ) របស់ជញ្ជាំង។ ម៉ូលេគុលនីមួយៗនៃឧស្ម័នអ៊ីដ្រូសែនមានល្បឿន  $1\text{km/s}$  និងម៉ាស់  $3.3 \times 10^{-24}\text{kg}$ ។ បាច់អ៊ីដ្រូសែនបានទៅទង្គិចនឹងជញ្ជាំងដែលមានផ្ទៃ  $2\text{cm}^2$  ដោយអត្រា  $10^{23}$  ម៉ូលេគុលក្នុងមួយវិនាទី។  
ដោយសន្មតថាទង្គិចនេះ ជាទង្គិចខ្ចាត ចូរគណនាសម្ពាធដែលមានលើជញ្ជាំង។
៤៤. គេបាញ់ផង់ឲ្យផ្លាស់ទីតាមបណ្តោយអ័ក្ស  $\vec{ox}$  ដែលកែងនឹងផ្ទៃរបស់អេក្រង់មួយ។ គេដឹងថាផង់នីមួយៗមានម៉ាស់  $m_0$  និងមានល្បឿន  $v$ ។ គេដឹងថាក្នុង  $1.25\text{mm}^2$  ផ្ទៃរបស់អេក្រង់មានផង់  $4 \times 10^{14}$  ទៅទង្គិចរៀងរាល់វិនាទី។  
គេសន្មតថា ទង្គិចនោះជាទង្គិចស្លាក់។ គណនាល្បឿនរបស់ផង់ដែលផ្លាស់ទីតាមតាមអ័ក្ស  $\vec{ox}$ ។ បើគេដឹងថាសម្ពាធដែលកើតឡើងដោយសារការទង្គិចរបស់ផង់លើផ្ទៃរបស់អេក្រង់គឺ  $3.64 \times 10^{-3}\text{N} \cdot \text{m}^{-2}$  និង  $m_0 = 9.1 \times 10^{-31}\text{kg}$ ។
៤៥. ផង់នីមួយៗមានម៉ាស់  $m_0$  និងផ្លាស់ទីដោយល្បឿន  $v$  តាមបណ្តោយអ័ក្ស  $\vec{ox}$ ។ គេដឹងថាក្នុងផ្ទៃ  $2\text{mm}^2$  និងក្នុងមួយវិនាទីមានផង់ចំនួន  $2 \times 10^{15}$  ទៅទង្គិចនឹងផ្ទៃនោះ។ គេឲ្យ:  $m_0 = 9.1 \times 10^{-31}\text{kg}$  និង  $v = 5.0 \times 10^{15}\text{m/s}$ ។  
គេសន្មតថា ទង្គិចរវាងផង់និងផ្ទៃប៉ះជាទង្គិចស្លាក់។
- ក. គណនាកម្លាំងសរុបដែលផង់មានអំពើលើផ្ទៃប៉ះ។
  - ខ. គណនាសម្ពាធសរុបរបស់ផង់លើផ្ទៃប៉ះ។
៤៦. ប្រូតុងមួយមានម៉ាស់  $m_p = 1.67 \times 10^{-27}\text{kg}$  និងផ្លាស់ទីដោយល្បឿនដើម  $\vec{v}_0$  តាមបណ្តោយអ័ក្ស  $\vec{ox}$  ក្នុងធុងមួយមានរាងជាគូប។ គេដឹងថាក្នុងផ្ទៃ  $4\text{mm}^2$  និងក្នុងមួយវិនាទីមានប្រូតុងចំនួន  $5 \times 10^{13}$  ទៅទង្គិចនឹងផ្ទៃនោះ ហើយសម្ពាធរបស់ប្រូតុងលើផ្ទៃប៉ះគឺ  $8.35 \times 10^{-2}\text{Pa}$ ។ គេសន្មតថាទង្គិចរវាងផង់និងផ្ទៃប៉ះជាទង្គិចស្លាក់។
- ក. គណនាកម្លាំងដែលប្រូតុងនីមួយៗមានអំពើលើផ្ទៃប៉ះ។
  - ខ. គណនាល្បឿនប្រូតុងនៅខណៈវាទៅប៉ះនឹងផ្ទៃម្ខាងទៀតនៃគូប។
៤៧. អេឡិចត្រុងមួយមានម៉ាស់  $m_e = 9.1 \times 10^{-31}\text{kg}$  ផ្លាស់ទីដោយល្បឿន  $v$  តាមបណ្តោយអ័ក្ស  $\vec{ox}$ ។ ក្នុងធុងមួយមានរាងជាគូបដែលទ្រនុងនីមួយៗមានរង្វាស់  $l = 5\text{mm}$ ។ អេឡិចត្រុងផ្លាស់ទីពីផ្ទៃម្ខាងទៅផ្ទៃម្ខាងទៅក្នុង  $25\text{ns}$ ។ គេសន្មតថាទង្គិចរវាងអេឡិចត្រុង នឹងផ្ទៃខាងនៃគូបជាទង្គិចស្លាក់។
- ក. គណនាល្បឿនស្រេចអេឡិចត្រុង នៅខណៈវាទៅប៉ះនឹងផ្ទៃម្ខាងទៀតនៃគូប។
  - ខ. គណនាសម្ពាធរបស់អេឡិចត្រុងមានលើផ្ទៃខាងនៃគូប។
  - គ. គេដឹងថាក្នុងរយៈពេល  $25\text{ns}$  មានចំនួនអេឡិចត្រុង  $2 \times 10^{10}$  ទៅទង្គិចនឹងផ្ទៃខាងនៃគូប។  
គណនាសម្ពាធសរុបរបស់អេឡិចត្រុងមានលើផ្ទៃខាងនៃគូប។
៤៨. សម្ពាធនៃឧស្ម័ននៅក្នុងធុងមួយមានមាឌ  $250\text{mL}$  ស្ថិតនៅក្រោមសម្ពាធនៃ  $125\text{kPa}$  និងថាមពលស៊ីនេទិចមធ្យមនៃភាគល្អិតនីមួយៗគឺ  $1.875 \times 10^{-21}\text{J}$ ។
- ក. គណនាចំនួនភាគល្អិតនៃឧស្ម័ននៅក្នុងធុង។
  - ខ. គណនាចំនួនម៉ូលនៃ ឧស្ម័ននៅក្នុងធុង។ គេឲ្យ:  $N_A = 6.022 \times 10^{23}$ ម៉ូលេគុល/mol
៤៩. ក្នុងធុងមួយមានមាឌ  $200\text{mL}$  មានម៉ូលេគុលសរុប  $5 \times 10^{21}$  ហើយស្ថិតនៅក្រោមសម្ពាធនៃ  $250\text{kPa}$ ។ ថេរបុលស្ប៉ាន់  $k_B = 1.38 \times 10^{-23}\text{J/K}$  និង ចំនួនអាវ៉ូកាដ្រូ  $N_A = 6.022 \times 10^{23}$ ម៉ូលេគុល/mol
- ក. គណនាថាមពលស៊ីនេទិចមធ្យមនៃភាគល្អិតនីមួយៗ។

ខ. គណនាចំនួនម៉ូលនៃ ឧស្ម័ននៅក្នុងធុង ។

គ. គណនាសីតុណ្ហភាពនៃឧស្ម័ននៅក្នុងធុង ។

៥០. ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយមានមាឌ  $V = 500\text{cm}^3$  ស្ថិតក្រោមសម្ពាធ  $600\text{kPa}$  នៅសីតុណ្ហភាព  $27^\circ\text{C}$  ។ គណនាចំនួនម៉ូលនៃ ឧស្ម័ននោះ ។ គេឲ្យថេរសាកលនៃឧស្ម័ន  $R = 8.31\text{J/mol} \cdot \text{K}$

៥១. ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយមាន  $n = 0.25\text{mol}$  មានសម្ពាធ  $P = 250\text{kPa}$  នៅសីតុណ្ហភាព  $57^\circ\text{C}$  ។ តើឧស្ម័ននោះមានមាឌប៉ុន្មាន? គេឲ្យថេរសាកលនៃឧស្ម័ន  $R = 8.31\text{J/mol} \cdot \text{K}$

៥២. ធុងមួយមានផ្ទុកឧស្ម័នអេល្យូម  $0.5\text{mol}$  នៅសីតុណ្ហភាព  $27^\circ\text{C}$  ។ គេសន្មតថាអេល្យូមជាឧស្ម័នបរិសុទ្ធ ។ គេឲ្យ:  $k_B = 1.38 \times 10^{-23}\text{J/K}$  និង  $R = 8.31\text{J/mol} \cdot \text{K}$  ។

ក. គណនាតម្លៃមធ្យមនៃថាមពលស៊ីនេទិចរបស់ម៉ូលេគុលឧស្ម័ននីមួយៗ ។

ខ. គណនាថាមពលស៊ីនេទិចសរុបរបស់ម៉ូលេគុលទាំងអស់ ។

គ. គណនាសម្ពាធឧស្ម័នអេល្យូមក្នុងធុង បើធុងមានមាឌ  $4.53 \times 10^{-3}\text{m}^3$  ។

៥៣. ក. គណនាល្បឿនប្រសិទ្ធនៃម៉ូលេគុលអុកស៊ីសែននៅសីតុណ្ហភាព  $127^\circ\text{C}$  ។ ម៉ាសម៉ូលអុកស៊ីសែនគឺ  $32\text{g/mol}$  និង  $R = 8.31\text{J/mol} \cdot \text{K}$  ។

ខ. គណនាតម្លៃថាមពលស៊ីនេទិចមធ្យមនៃម៉ូលេគុលឧស្ម័នអុកស៊ីសែននីមួយៗ នៅសីតុណ្ហភាព  $127^\circ\text{C}$  ។ គេឲ្យ:  $k_B = 1.38 \times 10^{-23}\text{J/K}$

៥៤. ក. គណនាសីតុណ្ហភាពនៃម៉ូលេគុលអ៊ីដ្រូសែនគិតជា  $^\circ\text{C}$  ។

បើដឹងថា ល្បឿនប្រសិទ្ធនៃម៉ូលេគុលអ៊ីដ្រូសែន  $v_{rms} = 1933.78\text{m} \cdot \text{s}^{-1}$  ម៉ាសម៉ូលអ៊ីដ្រូសែនស្មើនឹង  $2.0\text{g/mol}$  និងគេឲ្យ:  $R = 8.31\text{J/mol} \cdot \text{K}$ ;  $k_B = 1.38 \times 10^{-23}\text{J/K}$  ។

ខ. គណនាតម្លៃថាមពលស៊ីនេទិចមធ្យមនៃម៉ូលេគុលអ៊ីដ្រូសែននីមួយៗ នៅសីតុណ្ហភាពនោះ ។

៥៥. ធុងមួយមានមាឌ  $V = 2.5\text{mL}$  មានផ្ទុកឧស្ម័នដែលមានម៉ាស  $50\text{mg}$  ស្ថិតក្រោមសម្ពាធ  $1035\text{kPa}$  ។ ម៉ាសរបស់ម៉ូលេគុលនៃឧស្ម័ននីមួយៗគឺ  $8 \times 10^{-26}\text{kg}$  ។

ក. គណនាចំនួនម៉ូលេគុលសរុបនៃឧស្ម័ននោះ ។ គេឲ្យ:  $k_B = 1.38 \times 10^{-23}\text{J/K}$  ។

ខ. គណនាតម្លៃថាមពលស៊ីនេទិចមធ្យមនៃម៉ូលេគុលឧស្ម័ននីមួយៗ

គ. គណនាតម្លៃថាមពលស៊ីនេទិចសរុបរបស់ម៉ូលេគុលក្នុងធុង ។

ឃ. គណនាសីតុណ្ហភាពនៃឧស្ម័នក្នុងធុង ។

៥៦. ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយមានមាឌ  $V = 125\text{cm}^3$  ស្ថិតក្រោមសម្ពាធ  $2 \times 10^5\text{Pa}$  ។

គណនាសីតុណ្ហភាពនៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធនោះ ។ បើគេដឹងថាឧស្ម័ននោះមាន  $n = 9.4 \times 10^{-3}\text{mol}$ ;  $R = 8.31\text{J/mol} \cdot \text{K}$  ។

៥៧. ធុងមួយមានមាឌ  $0.025\text{m}^3$  ផ្ទុកម៉ាស  $0.084\text{kg}$  នៃឧស្ម័ននីដ្រូសែន  $\text{N}_2$  ស្ថិតនៅក្រោមសម្ពាធ  $3.17\text{atm}$  ។

គណនាសីតុណ្ហភាពនៃឧស្ម័នគិតជាអង្សារសេ ( $^\circ\text{C}$ ) ។ គេឲ្យ:  $1\text{atm} = 1.013 \times 10^5\text{Pa}$  ម៉ាសម៉ូល  $M = 28\text{g/mol}$  និង  $R = 8.31\text{J/mol} \cdot \text{K}$  ។

៥៨. ផង់នីមួយៗមានម៉ាស  $m_0$  និងផ្លាស់ទីដោយល្បឿន  $\vec{v}$  តាមបណ្តោយអ័ក្ស  $\vec{ox}$  ។ គេដឹងថាក្នុងផ្ទៃ  $5\text{mm}^2$  និងក្នុងមួយវិនាទីមានផង់ចំនួន  $1 \times 10^{15}$  ទៅទង្គិចនឹងផ្ទៃនោះ ។ គណនាសម្ពាធសរុបរបស់ផង់មានលើផ្ទៃប៉ះ ។ គេសន្មតថា ទង្គិចរវាងផង់នឹងផ្ទៃប៉ះជាទង្គិចស្មើ ហើយម៉ាសផង់នីមួយៗគឺ  $m_0 = 9.1 \times 10^{-31}\text{kg}$  និង  $v = 8 \cdot 10^7\text{m/s}$  ។

៥៩. គណនាចំនួនម៉ូលេគុលសរុបដែលមាននៅក្នុង  $500\text{g}$  នៃខ្យល់ ។

បើគេដឹងថាក្នុងខ្យល់មានអុកស៊ីសែន 22% និងមានអាសូត 78% ជាម៉ាស ។

- ៦០.** ក្នុងធុងបិទជិតមួយមានមាឌសរុប  $16.62 dm^3$  មានផ្ទុកឧស្ម័នបរិសុទ្ធពេញស្ថិតក្រោមសម្ពាធ  $3 \times 10^5 Pa$  និងមានសីតុណ្ហភាព  $47^\circ C$  ។ គេឲ្យថេរឧស្ម័នបរិសុទ្ធ  $R = 8.31 J/mol \cdot K$  ។ គណនាចំនួនម៉ូលនៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធក្នុងធុងនោះ។
- ៦១.** ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយមានម៉ាស់ម៉ូលេគុលនីមួយៗគឺ  $8 \times 10^{-26} kg$  នៅសីតុណ្ហភាព  $57^\circ C$  ។ គេឲ្យ:  $k_B = 1.38 \times 10^{-23} J/K$  ។
- ក.** គណនាប្រសិទ្ធភាពនៃការលឿនមធ្យម  $v_{rms}$  ។
  - ខ.** គណនាតម្លៃថាមពលស៊ីនេទិចមធ្យមនៃម៉ូលេគុលឧស្ម័នបរិសុទ្ធនីមួយៗ។
- ៦២.** **ក.** គណនាម៉ាស់ម៉ូលេគុលនីមួយៗរបស់ឧស្ម័នអុកស៊ីសែន។  
បើគេដឹងថាម៉ាស់ម៉ូលរបស់វាគឺ  $32 g/mol$  និង  $N_A = 6.022 \times 10^{23}$  ម៉ូលេគុល/mol
- ខ.** គណនាល្បឿនប្រសិទ្ធនៃឧស្ម័នអុកស៊ីសែនស្ថិតនៅសីតុណ្ហភាព  $0^\circ C$  ។
  - គ.** គណនាតម្លៃថាមពលស៊ីនេទិចមធ្យមនៃម៉ូលេគុលនីមួយៗ របស់ឧស្ម័នអុកស៊ីសែននៅសីតុណ្ហភាព  $0^\circ C$  ។  
គេឲ្យ:  $k_B = 1.38 \times 10^{-23} J/K$
- ៦៣.** បាឡុងពីរត្រូវបានភ្ជាប់គ្នាដោយបំពង់មួយមានរ៉ូពីនេបិទជិត។ ដោយបាឡុងទី១ មានផ្ទុកឧស្ម័នដែលមានសម្ពាធ  $5 atm$  និងមានមាឌ  $6 L$  ចំណែកបាឡុងទី២នៅទីនោះមានមាឌ  $4 L$  ។  
គេចាប់ផ្តើមបើករ៉ូពីនេ (បើគេដឹងថាបាឡុងនីមួយៗមានសីតុណ្ហភាពថេរ) ។  
គណនាសម្ពាធរបស់បាឡុងនីមួយៗ ក្រោយពេលគេបើករ៉ូពីនេ។
- ៦៤.** បាឡុងពីរត្រូវបានភ្ជាប់គ្នាដោយបំពង់មួយមានរ៉ូពីនេបិទជិត។ ដោយបាឡុងទី១ មានផ្ទុកឧស្ម័នដែលមានសម្ពាធ  $6 atm$  និងមានមាឌ  $5 L$  ចំណែកបាឡុងទី២ មានផ្ទុកឧស្ម័នដូចគ្នាដែលមានសម្ពាធ  $4 atm$  និងមានមាឌ  $3 L$  ។  
គេចាប់ផ្តើមបើករ៉ូពីនេ (បើគេដឹងថាបាឡុងនីមួយៗមានសីតុណ្ហភាពថេរ) ។  
គណនាសម្ពាធរបស់បាឡុងនីមួយៗ ក្រោយពេលគេបើករ៉ូពីនេ។
- ៦៥.** កំណត់សីតុណ្ហភាពដើម្បីឲ្យល្បឿនប្រសិទ្ធនៃម៉ូលេគុលឧស្ម័នអាសូតដែលមានម៉ាស់ម៉ូល  $M_{(N_2)} = 28 g/mol$  ស្មើនឹងល្បឿនប្រសិទ្ធនៃម៉ូលេគុលឧស្ម័នអុកស៊ីសែន ដែលមានម៉ាស់ម៉ូល  $M_{(O_2)} = 32 g/mol$  នៅសីតុណ្ហភាព  $47^\circ C$  ។
- ៦៦.** គូបមួយមានជ្រុង  $10.0 cm$  ផ្ទុកខ្យល់ដែលមានម៉ាស់ម៉ូល  $28.9 g/mol$  នៅសម្ពាធបរិយាកាស និងសីតុណ្ហភាព  $300 K$  ។
- ក.** គណនាម៉ាស់ និងទម្ងន់នៃឧស្ម័នក្នុងគូប។
  - ខ.** គណនាកម្លាំងដែលមានអំពើលើផ្ទៃខាងនីមួយៗនៃគូប។
  - គ.** តើហេតុអ្វីបានជាសំណាកដ៏តូចល្អិតមួយអាចបង្កើតកម្លាំងដ៏មហិមានេះបាន?
- ៦៧.** **ក.** គណនាចំនួនម៉ូលនៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធដែលមានមាឌ  $1 m^3$  នៅសីតុណ្ហភាព  $20.0^\circ C$  និងសម្ពាធបរិយាកាស។
- ខ.** ក្នុងមួយម៉ូលនៃម៉ូលេគុលខ្យល់មានម៉ាស់  $28.9 g$  ។ គណនាម៉ាស់ខ្យល់ក្នុង  $1 m^3$  ។
- ៦៨.** ឧស្ម័នអុកស៊ីសែនមួយម៉ូលមានសម្ពាធ  $P_1$  នៅសីតុណ្ហភាព  $27.0^\circ C$  ។
- ក.** បើឧស្ម័នត្រូវបានកម្ដៅដោយរក្សាមាឌថេររហូតដល់សម្ពាធកើនឡើងបីដង ចូរគណនាសីតុណ្ហភាពនៃឧស្ម័ន។
  - ខ.** បើឧស្ម័នមានសម្ពាធ និងមាឌកើនឡើងពីរដង ចូរគណនាសីតុណ្ហភាពរបស់ឧស្ម័ន។
- ៦៩.** នៅក្រោមផ្ទៃទឹកសមុទ្រជម្រៅ  $25.0 m$  មានម៉ាស់មាឌ  $\rho = 1025 kg/m^3$  មានសីតុណ្ហភាព  $5^\circ C$  ។ ពពុះខ្យល់មួយមានមាឌ  $1 cm^3$  ផុសចេញមកលើផ្ទៃទឹកដែលមានសីតុណ្ហភាព  $20^\circ C$  ។

គណនាមាឌរបស់ពុះខ្យល់ពេលរៀបបែកចូលក្នុងខ្យល់។

**៧០.** គេដាក់ទឹក  $9.0g$  ទៅក្នុងធុងដែលមានចំណុះ  $2.0L$  រួចដុតកម្ដៅដល់សីតុណ្ហភាព  $500^{\circ}C$  ។  
គណនាសម្ពាធក្នុងធុង។

**៧១.** សរីរដ្ឋានមួយមានវិមាត្រ  $10.0m \times 20.0m \times 30.0m$  ។  
គណនាចំនួនម៉ូលេគុលខ្យល់នៅក្នុងសរីរដ្ឋាននោះនៅកម្រិតសីតុណ្ហភាព  $20.0^{\circ}C$  និងសម្ពាធនៃ  $101kPa$  ។

**៧២. ក.** បង្ហាញឲ្យឃើញថា ម៉ាស់មាឌឧស្ម័នបរិសុទ្ធដែលមានមាឌ  $V$  មានទំនាក់ទំនង  $\rho = \frac{PM}{RT}$  ដែល  $P$  ជាសម្ពាធនៃឧស្ម័ន  $M$  ជាម៉ាស់ម៉ូលេគុលឧស្ម័ន  $T$  ជាសីតុណ្ហភាពឧស្ម័ន និង  $R$  ជាថេរសកលនៃឧស្ម័ន។

**ខ.** គណនាម៉ាស់មាឌនៃឧស្ម័នអុកស៊ីសែននៅសម្ពាធធម្មតា និងសីតុណ្ហភាព  $20.0^{\circ}C$  ។

**៧៣.** មាសមានម៉ាស់ម៉ូល  $197g/mol$  ។

**ក.** គណនាចំនួនម៉ូលនៃអាតូមមាសក្នុងគម្រូមាសសុទ្ធ  $2.50g$  ។

**ខ.** គណនាចំនួនអាតូមដែលមានក្នុងគម្រូខាងលើ។

**៧៤.** គណនា: ចំនួនម៉ូល និងចំនួនម៉ូលេគុលក្នុង  $1.00cm^3$  នៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធនៅសម្ពាធនៃ  $100Pa$  និងសីតុណ្ហភាព  $220K$  ។

**៧៥.** គណនាតម្លៃមធ្យមនៃថាមពលស៊ីនេទិចរបស់ម៉ូលេគុលឧស្ម័នបរិសុទ្ធក្នុងករណី:

1. **ក.** សីតុណ្ហភាព  $0.00^{\circ}C$  ។

**ខ.** សីតុណ្ហភាព  $100^{\circ}C$  ។

2. គណនាថាមពលស៊ីនេទិចសរុបក្នុងមួយម៉ូលនៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធក្នុងករណី:

**ក.** សីតុណ្ហភាព  $0.00^{\circ}C$  ។

**ខ.** សីតុណ្ហភាព  $100^{\circ}C$  ។

**៧៦.** គណនាប្រសិទ្ធភាពនៃការលឿនមធ្យម  $v_{rms}$  នៃអាតូមអេលូមនៅសីតុណ្ហភាព  $1000K$  ។  
គេឲ្យម៉ាស់ម៉ូលអេលូម  $M = 4.00g/mol$

**៧៧.** គណនាថាមពលស៊ីនេទិចមធ្យមនៃម៉ូលេគុលនីត្រូសែននៅសីតុណ្ហភាព  $1600K$  ។

**៧៨.** ឧស្ម័នអុកស៊ីសែនមួយមានមាឌ  $1000cm^3$  នៅសីតុណ្ហភាព  $40^{\circ}C$  និងមានសម្ពាធនៃ  $1.01 \times 10^5 Pa$  បានរីករហូតដល់មាឌរបស់វា  $1500cm^3$  និងសម្ពាធរបស់វាគឺ  $1.06 \times 10^5 Pa$  ។

**ក.** គណនាចំនួនម៉ូលនៃឧស្ម័នអុកស៊ីសែនខាងលើ។

**ខ.** គណនាសីតុណ្ហភាពស្រេចនៃឧស្ម័នគម្រូខាងលើ។

**៧៩.** ក្នុងប្រព័ន្ធសុញ្ញាកាសខ្ពស់មួយ សម្ពាធដែលអាចវាស់បានស្មើនឹង  $1.00 \times 10^{-10} torr$  (ដែល  $1 torr = 133 Pa$ ) ។  
ឧបមាថា សីតុណ្ហភាពស្មើនឹង  $300K$  ។ គេឲ្យ ថេរហ្វូលស្មាន់  $k_B = 1.38 \times 10^{-23} J/K$   
ចូរគណនាចំនួនម៉ូលេគុលក្នុងមាឌមួយស្មើនឹង  $1.00cm^3$  ។

**៨០.** បរិមាណនៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធនៅសីតុណ្ហភាព  $10.0^{\circ}C$  និងសម្ពាធនៃ  $100kPa$  ត្រូវបានគេបំពេញទៅក្នុងមាឌ  $2.50m^3$  ។  
គេឲ្យ ថេរសកលនៃឧស្ម័ន  $R = 8.31 J/mol \cdot K$

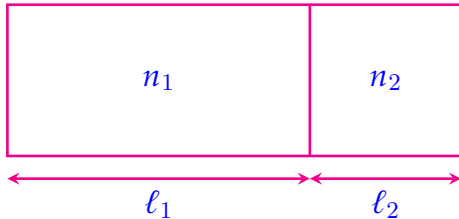
**ក.** គណនាចំនួនម៉ូលនៃឧស្ម័នដែលបានរៀបរាប់ខាងលើ។

**ខ.** ប្រសិនបើសម្ពាធឡើងដល់  $300kPa$  និងសីតុណ្ហភាពឡើងដល់  $30.0^{\circ}C$  ។  
គណនាមាឌដែលត្រូវយកឧស្ម័នទៅបំពេញ សន្មតថាគ្មានលិចឧស្ម័ន។

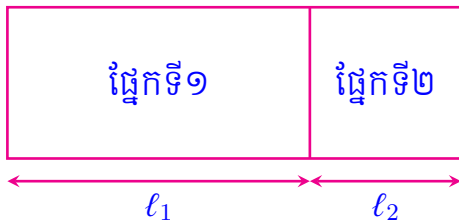


៨១. ប្រសិនបើ ម៉ាស់  $m = 2.1212g$  នៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយមានមាឌ  $V = 1.49L$  ស្ថិតក្នុងលក្ខខណ្ឌដែលមានសីតុណ្ហភាព  $t = 0^{\circ}C$  និងសម្ពាធ  $P = 810.6kPa$  តើវាជាឧស្ម័នអ្វី? គេឲ្យ:  $R = 8.31J/mol \cdot K$
៨២. បាឡុងរាងស៊ីវែរមួយមានមាឌ  $4000cm^3$  ផ្ទុកដោយអេល្យូមនៅសម្ពាធ (ខាងក្នុង)  $1.20 \times 10^5 Pa$  ។ គណនាចំនួនម៉ូលនៃអេល្យូមក្នុងបាឡុង។ ប្រសិនបើថាមពលស៊ីនេទិចមធ្យមនៃអាតូមអេល្យូមនីមួយៗស្មើនឹង  $3.60 \times 10^{-23} J$  ។ គេឲ្យ:  $R = 8.31J/mol \cdot K$  និង  $k_B = 1.38 \times 10^{-23} J/K$
៨៣. ក. តើអាតូមនៃឧស្ម័នអេល្យូមប៉ុន្មាន ដែលបំពេញក្នុងបាឡុងមួយដែលមានអង្កត់ផ្ចិត  $30.0cm$  នៅសីតុណ្ហភាព  $20.0^{\circ}C$  និងសម្ពាធ  $1.00atm$  ។  
ខ. តើថាមពលស៊ីនេទិចមធ្យមនៃអាតូមអេល្យូមមួយស្មើប៉ុន្មាន?  
គ. គណនាបួសការងារនៃការល្បឿនមធ្យមនៃអាតូមអេល្យូម។ គេឲ្យ:  $R = 8.31J/K \cdot mol$ ,  $k_B = 1.38 \times 10^{-23} J/K$ ,  $1atm = 10^5 Pa$  និងម៉ាស់ម៉ូលអេល្យូម  $M = 4 \times 10^{-3} kg/mol$
៨៤. ធុងមួយមានមាឌ  $20.0L$  ផ្ទុកឧស្ម័នអេល្យូម  $0.225kg$  នៅសីតុណ្ហភាព  $18.0^{\circ}C$  ។ ម៉ាស់ម៉ូលអេល្យូមគឺ  $4.00g/mol$  ។ យក  $R = 8.31J/mol \cdot K$  និង  $1atm = 1.013 \times 10^5 Pa$   
ក. គណនាចំនួនម៉ូលនៃឧស្ម័នអេល្យូមនៅក្នុងធុង។  
ខ. គណនាសម្ពាធនៅក្នុងធុងគិតជា  $Pa$  និង  $atm$  ។
៨៥. វិមាត្រនៃបន្ទប់មួយគឺ  $4.20m \times 3.00m \times 2.50m$  ។  
ក. គណនាចំនួនម៉ូលេគុលខ្យល់ក្នុងបន្ទប់នៅសម្ពាធបរិយាកាស ( $1atm$ ) ដែលមានសីតុណ្ហភាព  $20^{\circ}C$  ។  
ខ. គណនាម៉ាស់ខ្យល់នេះ។ សន្មតថាខ្យល់ចាត់ចូលម៉ូលេគុលឌីអាតូម ដែលមានម៉ាស់ម៉ូល  $28.9g/mol$  ។  
គ. គណនាតម្លៃមធ្យមនៃថាមពលស៊ីនេទិចនៃម៉ូលេគុលនីមួយៗ។  
ឃ. គណនាបួសការងារនៃការល្បឿនមធ្យមរបស់ម៉ូលេគុល។
៨៦. អ្នកផ្គុំបំប៉ោងបាឡុងរាងស៊ីវែរមួយដល់អង្កត់ផ្ចិត  $50.0cm$  រហូតដល់សម្ពាធខាងក្នុងគឺ  $1.25atm$  និងសីតុណ្ហភាពគឺ  $22.0^{\circ}C$  ។ សន្មតថាឧស្ម័នទាំងអស់ជា  $N_2$  មានម៉ាស់ម៉ូល  $28.0g/mol$  ។  
ក. រកម៉ាស់នៃម៉ូលេគុល  $N_2$  មួយ។  
ខ. រកតម្លៃមធ្យមនៃថាមពលស៊ីនេទិចនៃម៉ូលេគុល  $N_2$  មាន។  
គ. តើមានចំនួនម៉ូលេគុល  $N_2$  ក្នុងបាឡុងនេះប៉ុន្មាន?  
ឃ. រកថាមពលស៊ីនេទិចសរុបនៃម៉ូលេគុល  $N_2$  ទាំងអស់ក្នុងបាឡុង។ គេឲ្យ:  $R = 8.31J/mol \cdot K$ ;  $k_B = 1.38 \times 10^{-23} J/K$ ;  $N_A = 6.022 \times 10^{23}$  ម៉ូលេគុល/mol និង  $1atm = 10^5 Pa$
៨៧. ក. គណនាមាឌ ដើម្បីរក្សា  $4.0g$  នៃឧស្ម័នអុកស៊ីសែន ( $M = 32g/mol$ ) នៅលក្ខខណ្ឌ (S.T.P) ។  
ខ. គណនាថាមពលស៊ីនេទិចសរុបនៃម៉ូលេគុលឧស្ម័នអុកស៊ីសែននោះ។  
គ. គណនាល្បឿន rms នៃអុកស៊ីសែននោះ។
៨៨. ឧស្ម័នមួយត្រូវបានផ្ទុកក្នុងធុង  $8.00L$  បិទជិតមួយនៅសីតុណ្ហភាព  $20.0^{\circ}C$  និងមានសម្ពាធ  $9.00atm$  ។  
ក. គណនាចំនួនម៉ូលនៃម៉ូលេគុលឧស្ម័នក្នុងធុង។  
ខ. គណនាចំនួនម៉ូលេគុលដែលមានក្នុងធុង។

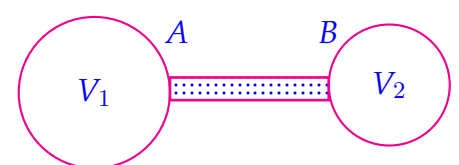
**៨៩.** ធុងមួយមានពីរផ្នែក ដែលផ្នែកទី១ដាក់ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយប្រភេទដែលមានចំនួនម៉ូល  $n_1$  និងផ្នែកទី២ ដាក់ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយប្រភេទទៀតដែលមានចំនួនម៉ូល  $n_2$  ។ នៅចន្លោះឧស្ម័នទាំងពីរមានពីរស្តង់ដែលអាចចល័តបាន និងមានកម្រាស់អាចចោលបានដូចរូប។ ក្នុងធុងនោះមានឧស្ម័នសរុបចំនួន 20 ម៉ូល។ នៅពេលដែលប្រព័ន្ធមានសីតុណ្ហភាព និងសម្ពាធដូចគ្នា ប្រវែង  $\ell_1 = 80cm$  និង  $\ell_2 = 20cm$  ។ គណនា ចំនួនម៉ូល  $n_1$  និង  $n_2$  ។



**៩០.** ស៊ីឡាំងបិទជិតមួយមានពីរផ្នែក។ ផ្នែកទី១ មានផ្ទុកនីត្រូសែន  $25mg$  ហើយផ្នែកទី២ ផ្ទុកឧស្ម័នអេល្យូម  $40mg$  ។ នៅពេលពីរស្តង់លែងផ្លាស់ទីវាមានលំនឹងដូចរូប។ គណនា ផលធៀបរវាង  $\frac{\ell_1}{\ell_2}$  ហើយគណនា ផលធៀបចំនួនម៉ូល នីត្រូសែន និងចំនួនម៉ូលអេល្យូម។



**៩១.** ថ្នាំកែវពីរមានមាឌ  $V_1 = 400cm^3$  និង  $V_2 = 200cm^3$  ត្រូវបានគេតភ្ជាប់គ្នាដោយបំពង់កែវតូចមួយមានមាឌអាចចោលបាន ហើយក្នុងបំពង់នោះមានផ្ទុកអង្គធាតុអ៊ីសូឡង់កម្ដៅដែលអាចឲ្យឧស្ម័នឆ្លងកាត់បាន។ ខណៈដំបូង ថ្នាំទាំងពីរផ្ទុកឧស្ម័នមានសីតុណ្ហភាព  $27^{\circ}C$  និងសម្ពាធ  $760mmHg$  ដូចគ្នា។ បន្ទាប់មកគេក៏បានតំឡើងសីតុណ្ហភាពនៅថ្នាំ A ឲ្យឡើងដល់  $100^{\circ}C$  និងបញ្ចុះសីតុណ្ហភាពថ្នាំ B ឲ្យចុះដល់  $0^{\circ}C$  ។ គណនា សម្ពាធស្រេចនៃឧស្ម័នក្នុងថ្នាំ។



**៩២.** បង្ហាញថា ចំពោះឧស្ម័នបរិសុទ្ធ  $P = \frac{1}{3}\rho v_{rms}^2$  ដែល  $P$  ជាសម្ពាធមួយហើយតម្លៃ  $\rho$  ដង់ស៊ីតេម៉ាស់ឧស្ម័ន និង  $v_{rms}$  ជាល្បឿនប្រសិទ្ធរបស់ម៉ូលេគុលឧស្ម័ន។

**៩៣.** ចូរគណនាម៉ាស់មាឌនៃចំហាយទឹកនៅសីតុណ្ហភាព  $100^{\circ}C$  ស្ថិតក្រោមសម្ពាធបរិយាកាស។

**៩៤.** រកដង់ស៊ីតេរបស់ម៉ូលេគុលនីត្រូសែន ( $N_2$ ) និងអុកស៊ីសែន ( $O_2$ ) នៅលក្ខខណ្ឌស្តង់ដា បើគេសន្មតថា ឧស្ម័នទាំងនោះជាឧស្ម័នបរិសុទ្ធ។ គេឲ្យ:  $M(N_2) = 28g/mol$ ;  $M(O_2) = 32g/mol$

**៩៥.** ធុងមួយមានចំណុះ  $0.5m^3$  ផ្ទុកឧស្ម័នមេតានក្រោមសម្ពាធ  $3atm$ ។ គេរំលែកឧស្ម័ននោះចូលក្នុងកំប៉ុងតូចៗ ដែលកំប៉ុងនីមួយៗមានមាឌ  $1\ell$  នូវបរិមាណមេតានស្មើគ្នា ហើយមានសម្ពាធ  $1.5atm$ ។ គណនាចំនួនកំប៉ុង បើគេសន្មតបានសីតុណ្ហភាពមេតានថេរ ហើយធុងធំគ្មានសល់មេតានក្រោយពីរំលែក។

**៩៦.** បំពង់ឧស្ម័នអុកស៊ីសែនមួយបណ្តែននៅសម្ពាធ  $P_1 = 10^4MPa$  និងសីតុណ្ហភាព  $43^{\circ}C$  មានម៉ាស់  $M_1 = 70kg$ ។ នៅពេលគេប្រើប្រាស់បានមួយរយៈសម្ពាធ  $P_2 = 5 \times 10^2MPa$  នៅសីតុណ្ហភាព  $17^{\circ}C$  ម៉ាស់របស់បាឡុងនិងឧស្ម័ន  $M_2 = 49kg$ ។ គណនា ម៉ាស់អុកស៊ីសែននៅសល់ក្នុងបាឡុង និងមាន  $V$  របស់បំពង់។ គេឲ្យម៉ាស់ឧស្ម័នអុកស៊ីសែន  $M = 32g/mol$ ។

**៩៧.** នៅក្នុងចន្លោះពេល 1 នាទី ម៉ាស៊ីនកាំភ្លើងយន្តបានបាញ់ 150 គ្រាប់ ដែលគ្រាប់នីមួយៗមានម៉ាស់ 8g ហើយមានល្បឿន  $400m/s$  ។ គ្រាប់កាំភ្លើងបានទង្គិចហើយជាប់នឹងផ្ទាំងស៊ីប ។ ប្រសិនបើផ្ទាំងស៊ីបមានក្រឡាផ្ទៃ  $5m^2$  ។

**៩៨.** ប្រសិនបើថាមពលស៊ីនេទិចគ្រប់គ្រាន់នោះម៉ូលេគុលដែលស្ថិតនៅលើផែនដីអាចរួចផុតពីផែនដីដែលអាចឲ្យវាមានចលនាចាកចេញពីផែនដីជារៀងរហូត ។

**ក.** ចូរប្រើប្រាស់ច្បាប់រក្សាថាមពលបង្ហាញថា ថាមពលស៊ីនេទិចអប្បបរមាដែលត្រូវការដើម្បីឲ្យម៉ូលេគុលអាចខ្ចាតចេញពីផែនដីស្មើនឹង  $mgR_E$  ដែល  $m$  ជាម៉ាស់ម៉ូលេគុល  $g$  ជាសំទុះនៃទម្លាក់សេរីនៅលើផែនដី និង  $R_E$  ជាកាំរបស់ផែនដី ។

**ខ.** គណនាសីតុណ្ហភាពដើម្បីឲ្យថាមពលស៊ីនេទិចអប្បបរមានេះស្មើនឹងដប់ដងនៃថាមពលស៊ីនេទិចមធ្យមនៃម៉ូលេគុលអុកស៊ីសែន ។ គេឲ្យ:  $g = 9.80m/s^2$ ,  $R_E = 6.37 \times 10^6m$

**៩៩.** ផ្ទុះគូបបិទជិតមួយមានរង្វាស់  $20m$  មានម៉ូលេគុលឧស្ម័នចំនួនបីដងនៃចំនួនអង្កាត់ជ្រួញ និងមានសីតុណ្ហភាព  $20^{\circ}C$  ។ គណនាកម្លាំងដែលឧស្ម័នមានអំពើលើជញ្ជាំងនីមួយៗនៃផ្ទុះ ។

**១០០. ក.** តើគេត្រូវការឧស្ម័នអេល្យូមប៉ុន្មានអាតូមដើម្បីដាក់បំពេញបាឡុងមួយដែលមានអង្កត់ផ្ចិត  $30.0cm$  មានសីតុណ្ហភាព  $20^{\circ}C$  និងសម្ពាធ  $1.00atm$  ។

**ខ.** គណនាថាមពលស៊ីនេទិចមធ្យមនៃអាតូមអេល្យូម ។

**គ.** គណនាល្បឿនសករណ៍នៃការលេចមធ្យមនៃអាតូមអេល្យូម ។

**១០១.** ភាគល្អិតចំនួន 9 មានល្បឿន 5, 8, 12, 12, 12, 14, 14, 17 និង  $20m/s$  ។

**ក.** គណនា ល្បឿនមធ្យមរបស់ភាគល្អិត ។

**ខ.** គណនា ល្បឿនប្រសិទ្ធរបស់ភាគល្អិត ។ គេឲ្យ:  $\sqrt{178} = 13.3$

**គ.** គណនា ល្បឿនប្រូបាប៊ីលីតេរបស់ភាគល្អិត ។

**១០២.** ត្រង់សីតុណ្ហភាព  $273K$  និងសម្ពាធ  $10^{-2}atm$  ដងស៊ីតេនៃឧស្ម័នមួយមានតម្លៃ  $d = 1.24 \times 10^{-5}g/cm^3$  ។

**ក.** គណនា ល្បឿនប្រសិទ្ធ  $v_{rms}$  របស់ម៉ូលេគុលឧស្ម័ន ។

**ខ.** គណនា ម៉ាស់ម៉ូលនៃឧស្ម័ននោះ ។

**គ.** ផ្ទៀងផ្ទាត់ ឧស្ម័ននោះជាអ្វី ?

**១០៣.** ក្នុងចន្លោះពេល 1.0s ម៉ូលេគុលនីត្រូសែនចំនួន  $5 \times 10^{23}$  បានទង្គិច និងជញ្ជាំងមួយដែលមានផ្ទៃ  $8.0cm^2$  ។ ប្រសិនបើម៉ូលេគុលនោះផ្លាស់ទីដោយល្បឿន  $300m/s$  ទង្គិចនឹងជញ្ជាំងនៅខាងមុខជាទង្គិចខ្ចាត តើសម្ពាធដែលមានអំពើលើជញ្ជាំងស្មើនឹងប៉ុន្មាន ? គេឲ្យម៉ាស់ម៉ូលេគុលនីត្រូសែនស្មើនឹង  $m = 4.68 \times 10^{-26}kg$  ។

**១០៤.** បំពង់ស៊ីឡាំងមួយមានអេល្យូម  $4mol$  នៅសីតុណ្ហភាព  $27^{\circ}C$  ដែលចាត់ទុកជាឧស្ម័នបរិសុទ្ធមានម៉ាស់ម៉ូល  $4 \times 10^{-3}kg/mol$  ។

**ក.** គណនា ថាមពលស៊ីនេទិចសរុបនៃប្រព័ន្ធ ។

**ខ.** គណនា ថាមពលស៊ីនេទិចមធ្យមនៃម៉ូលេគុលនីមួយៗ ។

**គ.** គណនា ល្បឿនសករណ៍នៃការលេចមធ្យម ម៉ូលេគុលនីមួយៗ ។

**ឃ.** គណនា សីតុណ្ហភាពនៃបំពង់ស៊ីឡាំង ដើម្បីបំពេញបូសកាវនៃការលេចមធ្យមកើនឡើងពីរដង និងថាមពលក្នុងដែលត្រូវការបន្ថែមទៅឲ្យប្រព័ន្ធ ។



# មេរៀនទី ២ ច្បាប់ទី១នៃម៉ូឌីណាមិច

## ១ ប្រព័ន្ធនៃម៉ូឌីណាមិច:

### និយមន័យ

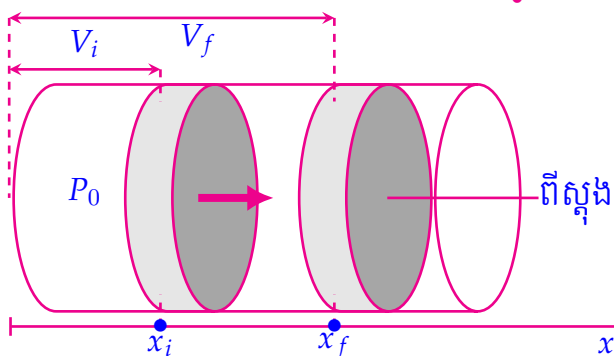
១. **ប្រព័ន្ធ:** គឺជាវត្ថុ ឬសំណុំវត្ថុដែលយើងលើកកមកសិក្សា ដោយធៀបទៅនឹងវត្ថុដ៏ទៃផ្សេងទៀត ។  
(វត្ថុដ៏ទៃផ្សេងទៀតនោះ យើងហៅថា: មជ្ឈដ្ឋានក្រៅ) ។
២. **ភាពនៃប្រព័ន្ធ:** គឺជាសំណុំលេខដែលវាស់ទំហំរូបវិទ្យា ដើម្បីសម្គាល់ប្រព័ន្ធនៅឧទាហរណ៍ណាមួយ មានមាឌ សម្ពាធនិងសីតុណ្ហភាពជាអថេរសម្គាល់ភាពនៃប្រព័ន្ធ ។
៣. **បម្លែងទែម៉ូឌីណាមិច:** ប្រព័ន្ធមួយទទួលបម្លែងទែម៉ូឌីណាមិច កាលណាវាផ្លាស់ប្តូរភាព ដោយប្តូរតែ កម្មន្ត និងកម្ដៅ ជាមួយមជ្ឈដ្ឋានក្រៅប៉ុណ្ណោះ ។ គេចែកបម្លែងទែម៉ូឌីណាមិចជាពីរគឺ បម្លែងចំហ និងបម្លែងបិទ ។
  - \* បម្លែងចំហ-បម្លែងបិទ: ពេលប្រព័ន្ធមួយទទួលបម្លែងទែម៉ូឌីណាមិច:
    - បើភាពដើម និងភាពស្រេចនៃប្រព័ន្ធមួយ ខុសគ្នា នោះគេថាប្រព័ន្ធទទួលរងនូវបម្លែងចំហ ។
    - បើភាពដើម និងភាពស្រេចនៃប្រព័ន្ធមួយ ដូចគ្នា នោះគេថាប្រព័ន្ធទទួលរងនូវបម្លែងបិទ ។
៤. **ប្រព័ន្ធទែម៉ូឌីណាមិច:** គឺជាប្រព័ន្ធដែលទទួល បម្លែងទែម៉ូឌីណាមិចដោយមានការផ្លាស់ប្តូរភាពដើម និងភាពស្រេចតាមដំណើរប្រព្រឹត្តទៅខុសៗគ្នា ។
  - សមីការប្រែប្រួលភាពនៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធ:  $\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2} = nR = \text{ថេរ}$   
ដែលភាពដើម  $P_1, V_1$  សម្ពាធនិងមាឌឧស្ម័ននៅសីតុណ្ហភាព  $T_1$  និង ភាពស្រេច  $P_2, V_2$  សម្ពាធនិងមាឌឧស្ម័ននៅសីតុណ្ហភាព  $T_2$  មាឌគិតជា  $m^3$  សីតុណ្ហភាពគិតជា  $K$  និងសម្ពាធគិតជា  $Pa$  ( $V_1, V_2$  អាចគិតជា  $L$  ក៏បាន) ។

## ២ កម្មន្តបំពេញក្នុងពេលបម្រែបម្រួលមាឌ:

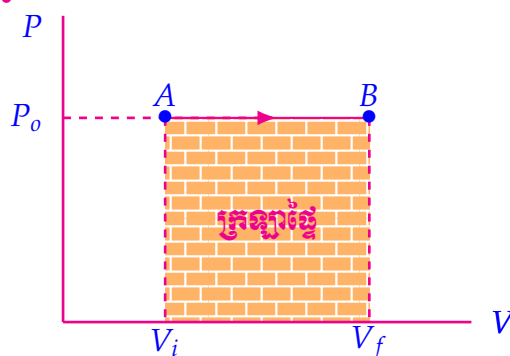
### ក ករណីសម្ពាធមេរ (លំនាំអ៊ីសូបាត):

ឧបមាថាឧស្ម័នមានមាឌដើម  $V_i$  ស្ថិតក្នុងស៊ីឡាំងដែលមានមុខកាត់  $A$  បិទជិតដោយពីស្តុងមួយ ។ ពេលឧស្ម័នរុញពីស្តុងពីទីតាំង  $x_i$  ទៅទីតាំង  $x_f$  ដែល  $V_i = Ax_i$  និង  $V_f = Ax_f$  ក្រោមសម្ពាធមេរ  $P_o$  :

រូបភាព ១. លំនាំអ៊ីសូបាត



(ក). កម្មន្តបំពេញដោយឧស្ម័ន



(ខ). ដ្យាក្រាម ( $P - V$ )

## និយមន័យ

លំនាំអ៊ីសូបារ (Isobaric Process) គឺជាលំនាំមួយដែលសម្ពាធនៃប្រព័ន្ធក្នុងបម្លែងទែម៉ូឌីណាមិចមានតម្លៃថេរ ។

### ១. កម្មន្តបំពេញដោយឧស្ម័ន:

$$\text{កម្មន្តបំពេញដោយឧស្ម័ន} : W = F \times \Delta x = F (x_f - x_i)$$

$$\text{ដែល} : P_o = \frac{F}{A} \quad \text{នោះ} : F = P_o A$$

$$\text{យើងបាន} : W = P_o A (x_f - x_i) = P_o (Ax_f - Ax_i)$$

$$\text{នាំឲ្យ} : W = P_o (V_f - V_i) = P_o \Delta V$$

$$\text{ដូចនេះ} : W = P_o \Delta V$$

$$\text{២. សមីការប្រែប្រួលសីតុណ្ហភាព:} \quad \frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2}$$

$$\bullet \text{ ករណីសម្ពាធថេរ: } P_1 = P_2 = P_o = \text{ថេរ}$$

$$\text{យើងបាន} : \frac{V_1}{T_1} = \frac{V_2}{T_2} = \text{ថេរ}$$

$$\text{នាំឲ្យ} : V_2 = \left(\frac{V_1}{T_1}\right) T_2 \quad \text{មានរាង} \quad y = ax \quad \text{ជាបន្ទាត់}$$

• កម្មន្តក្នុងលំនាំអ៊ីសូបារ: តាមដ្យាក្រាម ( $P - V$ ) ក្នុងរូបបង្ហាញពីសម្ពាធថេរ និងកំណើនមាឌនៃឧស្ម័ន:

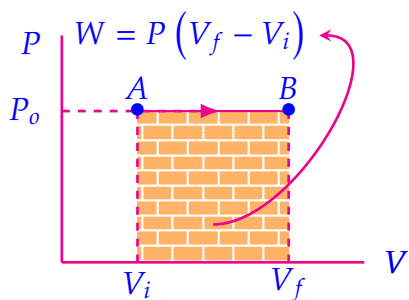
$$W = P \Delta V = P (V_f - V_i) = A$$

ដូចនេះក្នុងដ្យាក្រាម ( $P - V$ ) កម្មន្តដែលបំពេញ ដោយឧស្ម័នគឺជាក្រឡាផ្ទៃចតុកោណកែងដែលមានវិមាត្រជា

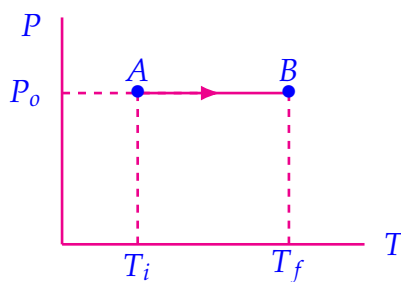
$P$  និង  $\Delta V$  ។

### ៣. ដ្យាក្រាម ( $P - V$ ), ( $P - T$ ) និង ( $V - T$ )

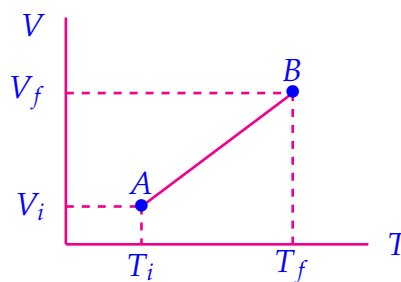
#### រូបភាព ២. ដ្យាក្រាម



(ក). ដ្យាក្រាម ( $P - V$ )



(ខ). ដ្យាក្រាម ( $P - T$ )



(គ). ដ្យាក្រាម ( $V - T$ )

## ២ ករណីសម្ពាធប្រែប្រួលស្មើ

បើប្រព័ន្ធប្រែប្រួលសម្ពាធពី  $P_1$  ទៅ  $P_2$  យើងបានសម្ពាធមធ្យមកំណត់ដោយ:  $P_{av} = \frac{P_1 + P_2}{2}$

### ១. កម្មន្តបំពេញដោយឧស្ម័ន

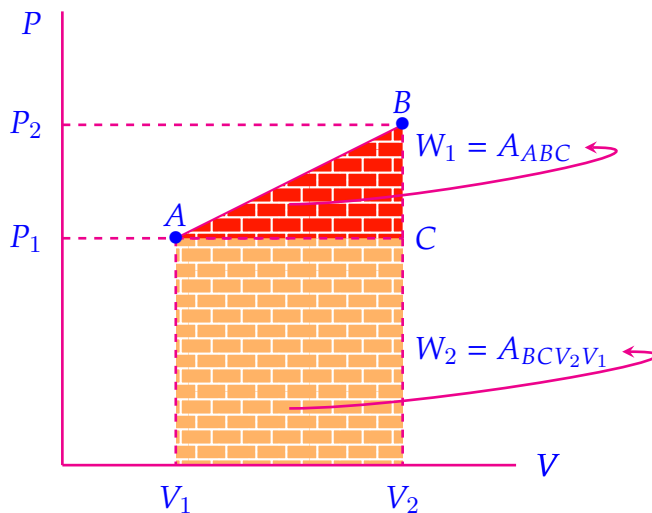
$$\text{យើងបាន} : W = P_{av} \Delta V = \frac{P_1 + P_2}{2} \Delta V$$

ម៉្យាងទៀត :  $W = \frac{2P_1 - P_1 + P_2}{2} \Delta V$

នោះ :  $W = P_1 \Delta V + \frac{P_2 - P_1}{2} \Delta V$

ដូចនេះ :  $W = P_1 \Delta V + \frac{1}{2} (P_2 - P_1) \Delta V$

## ២. ដ្យាក្រាម (P - V) ករណីសម្ពាធបម្រែបម្រួលស្មើ



រូបភាព ៣. ដ្យាក្រាម (P - V) ករណីសម្ពាធបម្រែបម្រួលស្មើ

## ៣. កម្មន្តក្នុងករណីសម្ពាធសមាមាត្រនឹងមាឌ

តាមដ្យាក្រាម (P - V) ខាងលើ យើងបានក្រឡាផ្ទៃឆ្នូតនៃ (P - V) គឺ  $A = A_{ABC} + A_{BCV_2V_1}$

ដែល :  $A_{ABC} = \frac{1}{2} (P_2 - P_1) (V_2 - V_1)$  និង  $A_{BCV_2V_1} = P_1 \Delta V$

សមមូល :  $A = P_1 \Delta V + \frac{1}{2} (P_2 - P_1) (V_2 - V_1)$

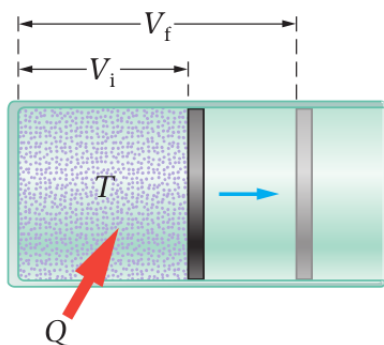
ដូចនេះ :  $A = W = P_1 \Delta V + \frac{1}{2} (P_2 - P_1) \Delta V$

ដូចនេះកម្មន្តដែលបំពេញដោយឧស្ម័ន គឺជាក្រឡាផ្ទៃផ្នែកឆ្នូតដែលបានខ័ណ្ឌដោយខ្សែកោង (P - V) ។

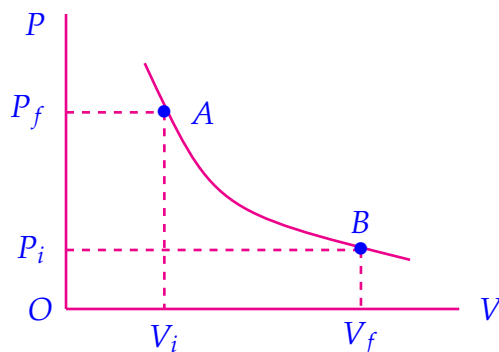
## គ ករណីសីតុណ្ហភាពថេរ(លំនាំអ៊ីសូទែម)៖

ក្នុងករណីប្រព័ន្ធដំណើរការដោយរក្សាសីតុណ្ហភាពថេរ តាមពិសោធន៍គេបានដ្យាក្រាម (P - V) ដូចរូប៖

រូបភាព ៤. លំនាំអ៊ីសូទែម



(ក). ស៊ីឡាំងដែលមានសីតុណ្ហភាពថេរ



(ខ). ដ្យាក្រាម (P - V) ករណីសីតុណ្ហភាពថេរ

### និយមន័យ

លំនាំអ៊ីសូទែម(Isothermal Process): គឺជាលំនាំមួយដែល សីតុណ្ហភាពនៃ ប្រព័ន្ធក្នុង បម្លែងទែម៉ូឌីណាមិច មានតម្លៃថេរ។

#### ១. កម្មន្តបំពេញដោយឧត្ត័នៈ

តាមសម្រាយបញ្ជាក់ខាងលើ: :  $W = A$  ដែល  $W = A = \int_{V_i}^{V_f} p dV = Nk_B T \int_{V_i}^{V_f} \frac{dV}{V}$

នោះ: :  $W = Nk_B T \ln [V]_{V_i}^{V_f}$

នាំឱ្យ: :  $W = Nk_B T \ln \left( \frac{V_f}{V_i} \right) = nRT \left( \frac{V_f}{V_i} \right)$

ដូចនេះ: :  $W = nRT \left( \frac{V_f}{V_i} \right)$

២. សមីការប្រែប្រួលភាព:  $\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2}$

• ករណីសីតុណ្ហភាពថេរ:  $T_1 = T_2 = \text{ថេរ}$

យើងបាន :  $P_1 V_1 = P_2 T_2 = \text{ថេរ}$

នាំឱ្យ :  $P_2 = \frac{P_1 V_1}{V_2}$  មានរាង  $y = \frac{a}{x}$  ជាអ៊ីពែបូល

• កម្មន្តក្នុងករណីសីតុណ្ហភាពថេរ:

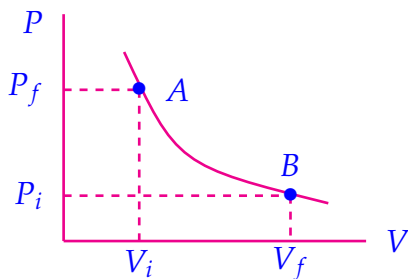
យើងមាន :  $W = nRT \ln \left( \frac{V_f}{V_i} \right)$  ឬ  $W = Nk_B T \ln \left( \frac{V_f}{V_i} \right)$

ដែល :  $\frac{V_f}{V_i} = \frac{P_i}{P_f}$

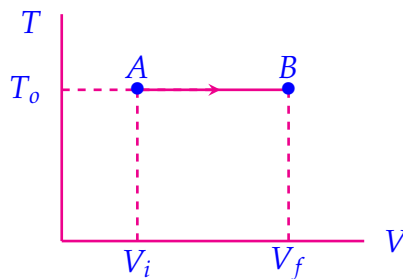
នោះ: :  $W = nRT \ln \left( \frac{P_i}{P_f} \right)$  ឬ  $W = P_i V_i \ln \left( \frac{P_i}{P_f} \right)$

#### ៣. ដ្យាក្រាម $(P - V)$ , $(T - V)$ និង $(P - T)$

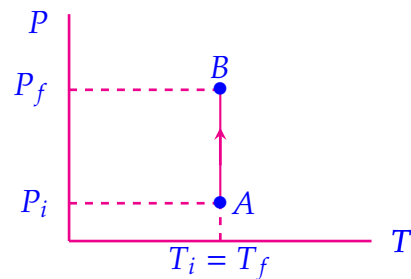
##### រូបភាព ៥. ដ្យាក្រាម



(ក). ដ្យាក្រាម  $(P - V)$



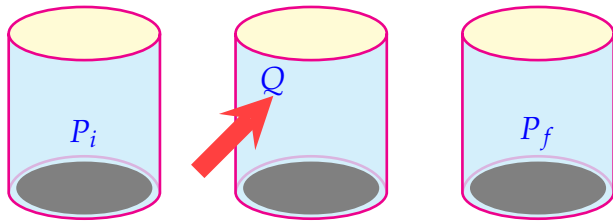
(ខ). ដ្យាក្រាម  $(T - V)$



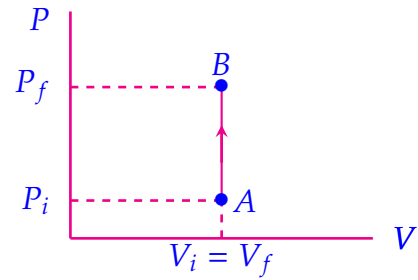
(គ). ដ្យាក្រាម  $(P - T)$

## ២៥ ករណីមាឌថេរ (លំនាំអ៊ីសូករ)

### រូបភាព ៦. លំនាំអ៊ីសូករ



(ក). ស៊ីឡាំងមានមាឌថេរ



(ខ). ដ្យាក្រាម ( $P - V$ )

### និយមន័យ

លំនាំអ៊ីសូករ (Isochoric Process): គឺជាលំនាំមួយដែលមាឌនៃប្រព័ន្ធក្នុងបម្លែងទែម៉ូឌីណាមិចមានតម្លៃថេរ។

### ១. កម្មន្តបំពេញដោយខ្លួនឯង:

ដោយ :  $V_i = V_f = \text{ថេរ}$

ដូចនេះ :  $W = 0$

### ២. សមីការប្រែប្រួលភាព $\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2}$

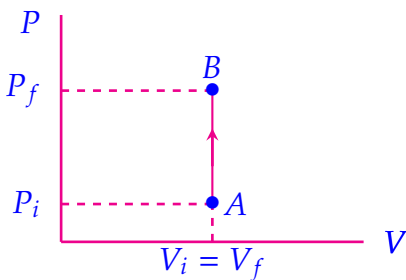
• ករណីមាឌថេរ:  $V_1 = V_2 = \text{ថេរ}$

យើងបាន :  $\frac{P_1}{T_1} = \frac{P_2}{T_2} = \text{ថេរ}$

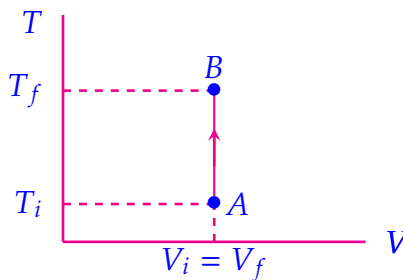
នាំឱ្យ :  $P_2 = \frac{P_1}{T_1} T_2$  មានរាង  $y = ax$  ជាបន្ទាត់

### ៣. ដ្យាក្រាម ( $P - V$ ), ( $T - V$ ) និង ( $P - T$ )

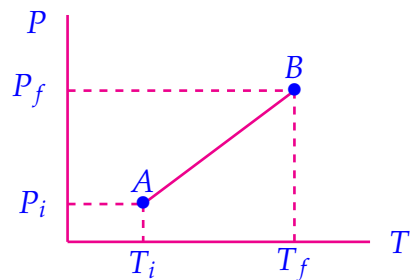
#### រូបភាព ៧. ដ្យាក្រាម



(ក). ដ្យាក្រាម ( $P - V$ )



(ខ). ដ្យាក្រាម ( $T - V$ )



(គ). ដ្យាក្រាម ( $P - T$ )

## ៣ ថាមពលក្នុងនៃច្បាប់ទី១ នៃម៉ូឌីណាមិច

### ក កម្ដៅ និងកម្មន្ត:

កម្ដៅមានទំនាក់ទំនងជាមួយសីតុណ្ហភាព។ ថាមពលកម្ដៅអាចផ្ទេរពីអង្គធាតុមួយទៅអង្គធាតុមួយទៀតកាលណាវាមានសីតុណ្ហភាពខុសគ្នា។ ដូចនេះសីតុណ្ហភាពខុសគ្នាជាលក្ខណៈចាំបាច់សម្រាប់ផ្ទេរកម្ដៅ។

## ខ ថាមពលក្នុងនៃឧស្ម័ន

### ក. ថាមពលក្នុងនៃឧស្ម័ន:

#### និយមន័យ

ថាមពលក្នុងនៃឧស្ម័ន: គឺជាថាមពលស៊ីនេទិចសរុបនៃម៉ូលេគុលឧស្ម័ន។

$$\text{គេកំណត់សរសេរដោយ:} \quad U = \frac{3}{2}Nk_B T = \frac{3}{2}nRT = \frac{3}{2}PV$$

ខ. បម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃឧស្ម័ន: បើពេលមានបម្រែបម្រួលសីតុណ្ហភាព នោះឧស្ម័នមានបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុង:

$$\text{យើងបាន:} \quad \Delta U = U_2 - U_1$$

$$\text{ដែល:} \quad U_1 = \frac{3}{2}Nk_B T_1 = \frac{3}{2}nRT_1 \quad \text{និង} \quad U_2 = \frac{3}{2}Nk_B T_2 = \frac{3}{2}nRT_2$$

$$\text{សមមូល:} \quad \Delta U = \frac{3}{2}Nk_B T_2 - \frac{3}{2}Nk_B T_1 \quad \text{ឬ} \quad \Delta U = \frac{3}{2}nRT_2 - \frac{3}{2}nRT_1$$

$$\text{ដូចនេះ:} \quad \Delta U = \frac{3}{2}Nk_B \Delta T = \frac{3}{2}nR\Delta T \quad \text{ឬ} \quad \Delta U = \frac{3}{2}(P_2 V_2 - P_1 V_1)$$

#### សង្ខេប

បើឧស្ម័នមានសីតុណ្ហភាពថេរ នោះមិនមានបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងទេ ព្រោះថាមពលក្នុងអាស្រ័យនឹងសីតុណ្ហភាព។

$$\text{យើងបាន:} \quad \Delta T = T_2 - T_1 = 0$$

$$\text{ដូចនេះ:} \quad \Delta U = 0$$

### គ ច្បាប់ទី១នៃម៉ូឌីណាមិច:

#### និយមន័យ

ច្បាប់ទីមួយនៃម៉ូឌីណាមិច: ក្នុងបម្លែងនៃម៉ូឌីណាមិចកម្ដៅស្រូបដោយប្រព័ន្ធលើនឹងផលបូកកម្មន្តបង្កើតឡើងដោយប្រព័ន្ធ និងបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃប្រព័ន្ធ។

$$\text{គេសរសេរ:} \quad Q = W + \Delta U$$

## សង្ខេប

### \* សិក្សាសញ្ញា:

១. បើប្រព័ន្ធបញ្ចេញកម្ដៅ (បំពេញកម្ដៅ) ឬ ធ្វើកម្ដៅ នោះ  $W > 0$  តែបើប្រព័ន្ធរងកម្ដៅ ឬទទួលកម្ដៅ នោះ  $W < 0$
២. បើប្រព័ន្ធស្រូបកម្ដៅ នោះ  $Q > 0$  តែបើប្រព័ន្ធបញ្ចេញកម្ដៅ នោះ  $Q < 0$
៣. បើចាមពលក្នុងនៃប្រព័ន្ធកើន  $\Delta U > 0$  តែបើចាមពលក្នុងនៃប្រព័ន្ធចុះ នោះ  $\Delta U < 0$

## បម្លែងបិទ~គោលការណ៍សមមូល:

១. បម្លែងបិទ: បើប្រព័ន្ធមួយប្រែប្រួលពីភាព 1 ទៅភាព 2 រួចត្រឡប់ពីភាព 2 ទៅភាព 1 វិញនោះយើងបាន:

- ក្នុងលំនាំនៃភាព 1 ទៅភាព 2  $Q_1 = W_1 + \Delta U_1$  ឬ  $Q_1 = W_1 + U_2 - U_1$
- ក្នុងលំនាំនៃភាព 2 ទៅភាព 1  $Q_2 = W_2 + \Delta U_2$  ឬ  $Q_2 = W_2 + U_1 - U_2$

យើងបានបម្លែងសរុបគឺ:  $Q_1 + Q_2 = W_1 + U_2 - U_1 + W_2 + U_1 - U_2$

តាង  $W = W_1 + W_2$  និង  $Q = Q_1 + Q_2$

សមមូល  $Q = W + 0 (\Delta U = 0)$

ដូចនេះ  $\Delta U = Q - W = 0$

២. គោលការណ៍សមមូល: កាលណាប្រព័ន្ធធើបម្លែងបិទ ក្នុងមួយស៊ីច (វដ្ត) ដោយប្រព័ន្ធប្តូរតែកម្ដៅ និងកម្ដៅជាមួយមជ្ឈដ្ឋានក្រៅ មានន័យថា:

- បើប្រព័ន្ធបំពេញកម្ដៅ ឬធ្វើកម្ដៅ ( $W > 0$ ) នោះវាបញ្ចេញកម្ដៅ  $Q < 0$
- បើប្រព័ន្ធទទួលកម្ដៅ ឬរងកម្ដៅ ( $W < 0$ ) នោះវាស្រូបកម្ដៅ  $Q > 0$

គេអាចកំណត់សរសេរ  $|Q| = |W|$  ឬ  $\Delta U = 0$

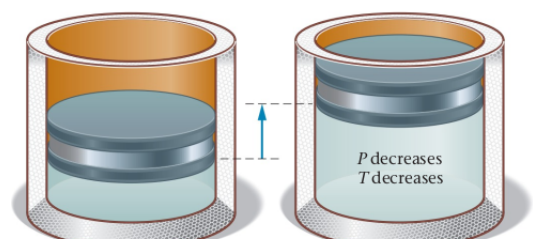
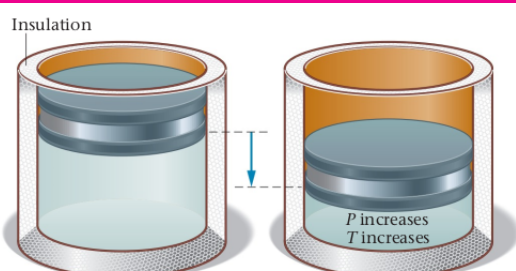
## ១ កម្មន្តក្នុងករណីកម្ដៅមិនប្តូរជាមួយមជ្ឈដ្ឋានក្រៅ (លំនាំអាដ្យាបាទិច)

### និយមន័យ

លំនាំអាដ្យាបាទិច (Adiabatic Processes) ជាលំនាំមួយដែលគ្មានបណ្តាចាមពលកម្ដៅ (មិនស្រូប និងមិនបញ្ចេញកម្ដៅ) ជាមួយមជ្ឈដ្ឋានក្រៅ មានន័យថា  $Q = 0 J$

តាមច្បាប់ទីមួយនៃម៉ូឌីណាមិច  $Q = W + \Delta U$  តែ  $Q = 0$

ដូចនេះ  $W = -\Delta U$



## ៤ សំណួរ និងលំហាត់អនុវត្ត

១. ដូចម្តេចដែលហៅថាប្រព័ន្ធទែម៉ូឌីណាមិច ?
២. ដូចម្តេចដែលហៅថាបម្លែងទែម៉ូឌីណាមិច ? បម្លែងទែម៉ូឌីណាមិចមានប៉ុន្មានយ៉ាង ? ចូរពន្យល់ពីបម្លែងនីមួយៗ ។
៣. ចូរពោលច្បាប់ទីមួយទែម៉ូឌីណាមិច រួចចូរបញ្ជាក់រូបមន្តនៃច្បាប់ទីមួយទែម៉ូឌីណាមិចផង ។

### សង្ខេបរូបមន្ត

#### កម្មន្តក្នុងករណីសម្ពាធមេរ (លំនាំអ៊ីសូបារ)

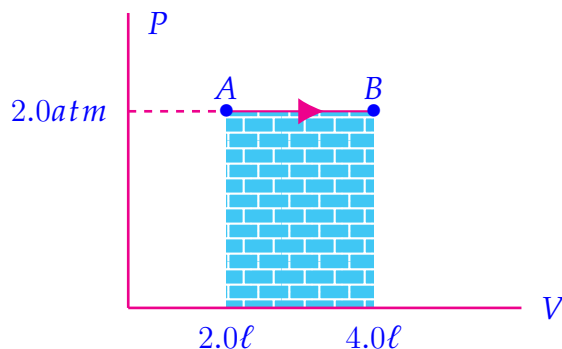
សម្ពាធមេរ :  $W = P\Delta V$  ដែល  $\Delta V = V_2 - V_1$

ម្យ៉ាងទៀត :  $W = PV_2 - PV_1 = nRT_2 - nRT_1$

គេអាចសរសេរ :  $W = nR\Delta T$  ដែល  $\Delta T = T_2 - T_1$

- $W$  កម្មន្ត គិតជាស៊ូល (J)
- $n$  ចំនួនម៉ូលនៃឧស្ម័ន គិតជា ម៉ូល mol
- $P$  សម្ពាធ គិតជាប៉ាស្កាល់ (Pa)
- $R$  ថេរសកលនៃឧស្ម័ន  $8.31 J/mol \cdot K$
- $V_1$  មាឌនៅភាពងើម គិតជាម៉ែតគូប ( $m^3$ )
- $T_1$  សីតុណ្ហភាពនៅភាពងើម គិតជាកែលវិន (K)
- $V_2$  មាឌនៅភាពស្រេច គិតជាម៉ែតគូប ( $m^3$ )
- $T_2$  សីតុណ្ហភាពនៅភាពស្រេច គិតជាកែលវិន (K)

៤. នៅសម្ពាធមេរ  $200kPa$  ឧស្ម័នមួយប្រែប្រួលមាឌពី  $0.75m^3$  រហូតដល់  $1.90m^3$  ។ គណនាកម្មន្តដែលបំពេញដោយឧស្ម័នក្នុងរយៈពេលបម្រែបម្រួលមាឌខាងលើ ។
  ៥. គេសន្មតថាឧស្ម័នមួយនៅក្នុងស៊ីឡាំងដែលត្រូវបានបិទជិតដោយពីស្តុងមួយ អាចរីកមាឌក្រោមសម្ពាធមេរ  $500kPa$  ពី  $10\ell$  ទៅ  $25\ell$  ។ គណនាកម្មន្តដែលបំពេញដោយឧស្ម័ននោះ ។
  ៦. ក្នុងលំនាំអ៊ីសូបារនៃឧស្ម័នមួយមានសម្ពាធ  $150kPa$  ហើយមានមាឌ  $75 \times 10^4 cm^3$  ។ តើឧស្ម័ននោះមានមាឌកើនឡើងដល់កម្រិតណា បើគេដឹងថាកម្មន្តដែលបំពេញដោយឧស្ម័នក្នុងរយៈពេលនោះមានតម្លៃ  $22.5kJ$  ។
  ៧. ឧស្ម័នក្នុងធុងមួយស្ថិតក្រោមសម្ពាធ  $240kPa$  ។ គេធ្វើឲ្យឧស្ម័នរីកមាឌកើនឡើង ២ដងនៃមាឌដើម ដោយរក្សាសម្ពាធឲ្យនៅដដែល ហើយកម្មន្តដែលបំពេញដោយឧស្ម័ននោះមានតម្លៃ  $2.88kJ$  ។ គណនាមាឌដើម និងមាឌស្រេចនៃឧស្ម័ននោះ ។
  ៨. គេសន្មតថាឧស្ម័នមួយនៅក្នុងស៊ីឡាំងដែលបិទជិតដោយពីស្តុង អាចរីកមាឌពី  $2dm^3$  ទៅ  $5dm^3$  ក្រោមសម្ពាធមេរ  $200kPa$  ។ គណនាកម្មន្តធ្វើដោយឧស្ម័ននោះ ។
  ៩. គេផ្ទុកឧស្ម័នមានមាឌ  $8 \times 10^2 cm^3$  ក្នុងសម្ពាធមេរ  $100kPa$  នោះឧស្ម័នរីកមាឌលើសពីមាឌដើម  $15 \times 10^4 cm^3$  ។
    - ក. គណនាមាឌដែលឧស្ម័នបានរីក ។
    - ខ. គណនាកម្មន្តដែលបំពេញដោយឧស្ម័ននោះ ។
១០. តើផ្ទៃដែលបានគូសក្រោមក្រាប  $P - V$  ស្មើប៉ុន្មាន ? តើកម្មន្តដែលបានធ្វើពីភាព  $A \rightarrow B$  ស្មើនឹងប៉ុន្មាន ?





### សង្ខេបរូបមន្ត

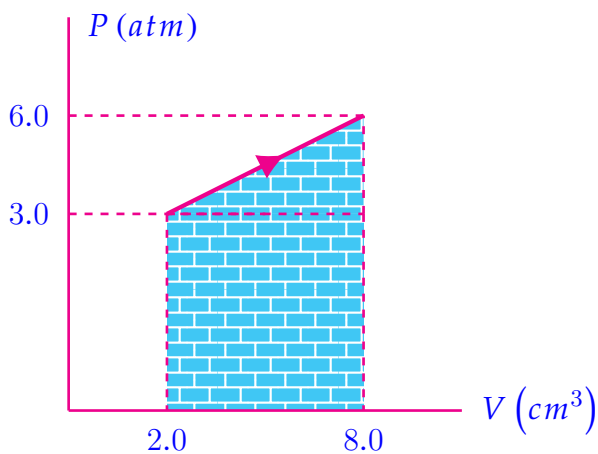
**កម្មន្តក្នុងករណីសម្ពាធព្រែប្រួលស្មើ (សម្ពាធនិងមាឌប្រែប្រួល)**

យើងមាន :  $W = P_{av}\Delta V$  ដែល  $P_{av} = \frac{P_1 + P_2}{2}$  និង  $\Delta V = V_2 - V_1$

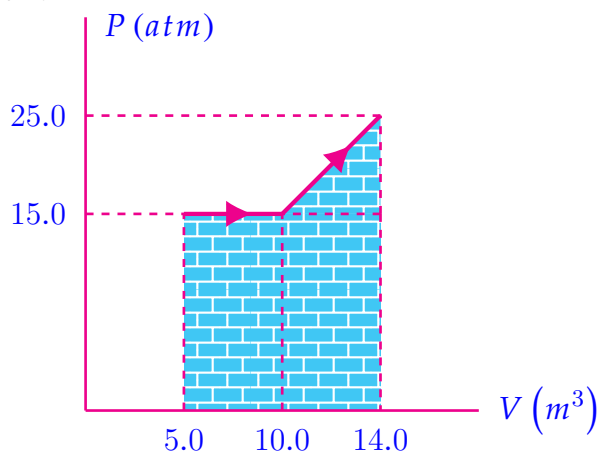
ឬ :  $W = P_1\Delta V + \frac{1}{2}(P_2 - P_1)\Delta V = P_1\Delta V + \frac{1}{2}\Delta P\Delta V$

- $P_{av}$  តម្លៃនៃសម្ពាធមធ្យម គិតជាប៉ាស្កាល់ (Pa)    -  $P_2$  សម្ពាធនៅភាពស្រេច គិតជា ប៉ាស្កាល់ (Pa)
- $P_1$  សម្ពាធនៅភាពដើម គិតជា ប៉ាស្កាល់ (Pa)

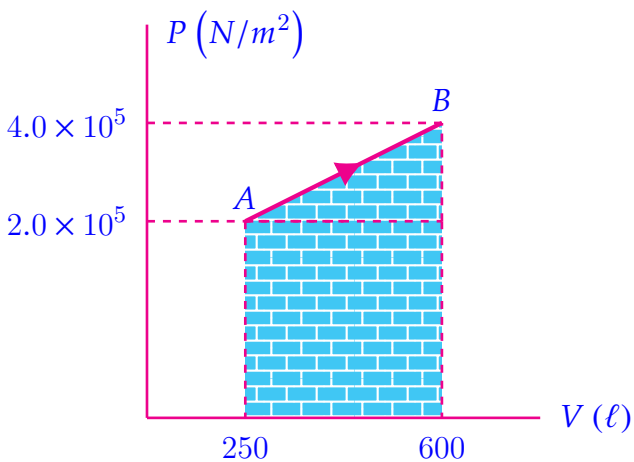
- ១១.** ឧស្ម័នមួយរីកមាឌពី  $0.50m^3$  រហូតដល់  $0.70m^3$  កាលណាសម្ពាធកើនឡើងពី  $1.0 \times 10^5 Pa$  ដល់  $2.5 \times 10^5 Pa$  ។ គណនាកម្មន្តបំពេញដោយប្រព័ន្ធខ្នែងនេះ ។
- ១២.** នៅក្នុងបំពង់មួយមានដាក់ឧស្ម័នដែលគេសន្មតថាជាឧស្ម័នបរិសុទ្ធ ។ គេធ្វើឲ្យឧស្ម័ននោះរីកមាឌពី  $40dm^3$  ទៅ  $100dm^3$  ហើយសម្ពាធរបស់វាកើនឡើង ស្មើពី  $2atm$  ទៅ  $5atm$  ។ គណនាកម្មន្តដែលបំពេញដោយឧស្ម័ននោះ ពេលមានបម្រែបម្រួលមាឌ ។
- ១៣.** តាមក្រាប  $P - V$  ខាងក្រោម ចូរគណនាកម្មន្តដែលផ្លាស់ប្តូរក្នុងប្រព័ន្ធទែម៉ូឌីណាមិច ។



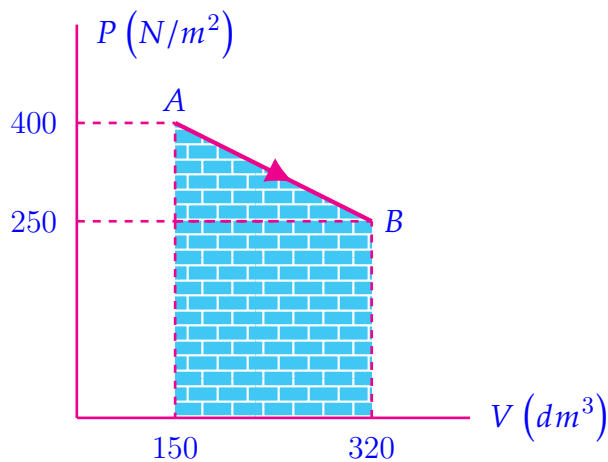
(ក). ក្រាប  $P - V$



(ខ). ក្រាប  $P - V$

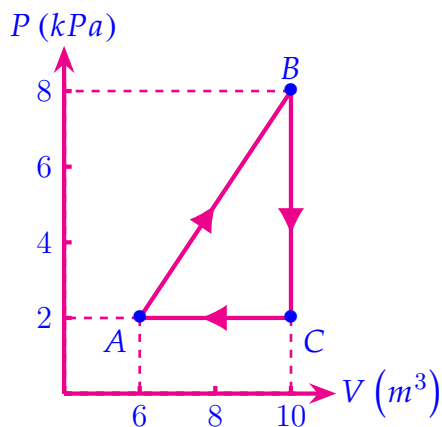


(គ). ក្រាប  $P - V$

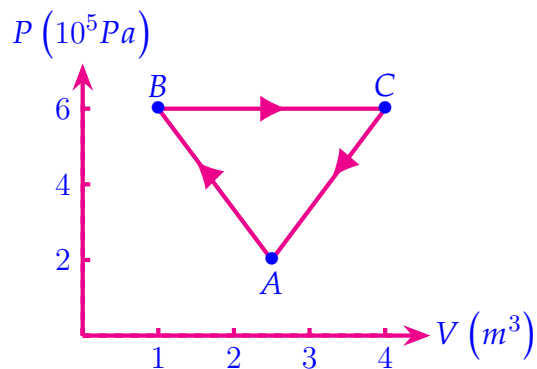


(ឃ). ក្រាប  $P - V$

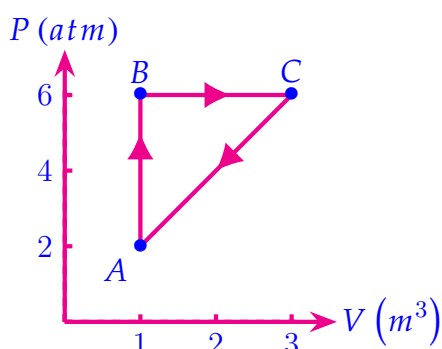
១៤. ចូរគណនាកម្មន្តសរុបក្នុងរូបនីមួយៗខាងក្រោម៖



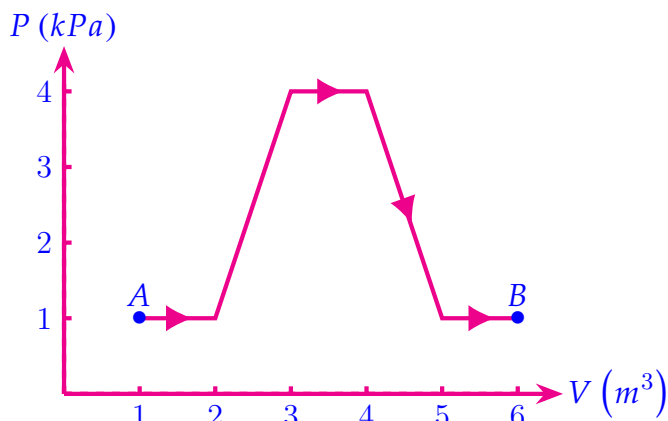
(ក). ក្រាប  $P - V$



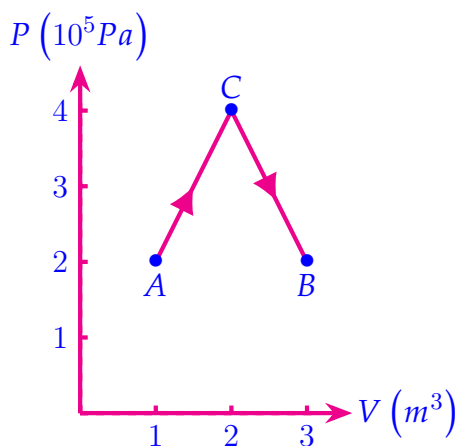
(ខ). ក្រាប  $P - V$



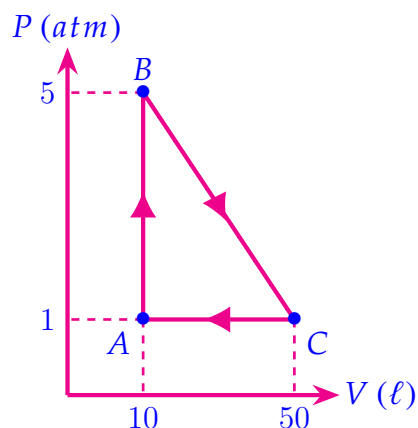
(គ). ក្រាប  $P - V$



(ឃ). ក្រាប  $P - V$



(ង). ក្រាប  $P - V$



(ច). ក្រាប  $P - V$

### សង្ខេបរូបមន្ត

កម្មន្តក្នុងករណីសីតុណ្ហភាពថេរ (លំនាំអ៊ីសូទែម)

កម្មន្ត :  $W = Nk_B T \ln\left(\frac{V_2}{V_1}\right) = nRT \ln\left(\frac{V_2}{V_1}\right)$  ករណី  $T_1 = T_2 = T =$  ថេរ

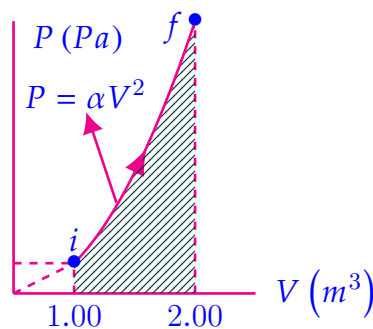
ឬ :  $W = Nk_B T \ln\left(\frac{P_1}{P_2}\right) = nRT \ln\left(\frac{P_1}{P_2}\right) = P_1 V_1 \ln\left(\frac{P_1}{P_2}\right)$

ដែល :  $k_B = \frac{R}{N_A}$  និង  $N_A = 6.022 \times 10^{23}$  ម៉ូលេគុល/mol

–  $T$  សីតុណ្ហភាព គិតជា កែលវីន (K)

–  $k_B$  ថេរហ្វូលស្មាន់ ( $1.38 \times 10^{-23}$  J/K)

- ១៥.** គេមានឧស្ម័នបរិសុទ្ធ  $0.5\text{mol}$  ស្ថិតក្រោមសីតុណ្ហភាព  $0^{\circ}\text{C}$  ។ គេធ្វើឲ្យឧស្ម័ននោះរីកមាឌពី  $20\ell$  ទៅ  $40\ell$  តាមលំនាំអ៊ីសូទែម ។
- គណនាកម្មន្តដែលបានបំពេញដោយឧស្ម័នក្នុងពេលមានបម្រែបម្រួលមាឌ ។
  - ចូរធ្វើគំនូសតាងដ្យាក្រាម  $P - V$  ដោយឆ្លុះតាងលើក្រឡាផ្ទៃតាងឲ្យកម្មន្តដែលបានបំពេញដោយឧស្ម័ន ។  
គេឲ្យ:  $R = 8.31\text{J/mol} \cdot \text{K}$
- ១៦.** ក្នុងស៊ីឡាំងមួយមានឧស្ម័នបរិសុទ្ធម៉ូណូអាតូម  $2\text{mol}$  នៅសីតុណ្ហភាព  $0^{\circ}\text{C}$  ។ ដោយរក្សាសីតុណ្ហភាពឲ្យថេរ ហើយរីកមាឌពី  $5\text{L}$  ទៅ  $10\text{L}$  ។ គេឲ្យ:  $R = 8.31\text{J/mol} \cdot \text{K}$ ,  $\ln 2 = 0.7$ ,  $\ln 5 = 1.6$ ,  $\ln 10 = 2.3$
- តើឧស្ម័ននេះមានបម្រែបម្រួលមាឌតាមលំនាំអ្វី?
  - គណនាកម្មន្តដែលឧស្ម័នដែលបានបំពេញក្នុងរយៈពេលបម្រែបម្រួលមាឌនេះ ។
  - តើបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃប្រព័ន្ធច្បាប់ឧស្ម័នមានតម្លៃប៉ុន្មាន?
- ១៧.** ឧស្ម័នបរិសុទ្ធ ស្ថិតក្រោមសីតុណ្ហភាព  $27^{\circ}\text{C}$  ។ គេធ្វើឲ្យឧស្ម័ននោះរីកមាឌពី  $30\text{dm}^3$  រហូតដល់  $60\text{dm}^3$  ដោយរក្សាសីតុណ្ហភាពឲ្យនៅដដែល ។
- គណនាចំនួនម៉ូលនៃឧស្ម័ន ។ បើគេដឹងថាកម្មន្តដែលកើតមានក្នុងពេលមានបម្រែបម្រួលមាឌឧស្ម័ន គឺ  $432\text{J}$  ។ គេឲ្យ:  $R = 8.31\text{J/mol} \cdot \text{K}$
  - គណនាចំនួនម៉ូលេគុលសរុបនៃឧស្ម័ន ។ គេឲ្យ:  $N_A = 6.022 \times 10^{23}$  ម៉ូលេគុល/mol
  - ចូរធ្វើគំនូសតាងដ្យាក្រាម  $P - V$  ដោយឆ្លុះតាងលើក្រឡាផ្ទៃតាងឲ្យកម្មន្តដែលបានបំពេញដោយឧស្ម័ន ។
- ១៨.** នៅសីតុណ្ហភាពថេរ  $273\text{K}$  ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយប្រែប្រួលមាឌពី  $0.31\text{m}^3$  ដល់  $0.45\text{m}^3$  ។ គេដឹងថាឧស្ម័ននេះមាន  $0.50\text{mol}$  ។ គណនាកម្មន្តដែលបានបំពេញក្នុងពេលមានបម្រែបម្រួលមាឌ ។
- ១៩.** ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយប្រភេទមានមាឌដើម  $1.00\text{m}^3$  ត្រូវបានរីកមាឌពីរដងនៃមាឌដើមតាមសមីការ  $P = \alpha V^2$  ក្នុងលំនាំកាស៊ីស្តាទិចដែល  $\alpha = 5.00\text{atm/m}^6$  ដូចរូប ។ គណនាកម្មន្តដែលត្រូវការដើម្បីពង្រីកមាឌឧស្ម័ន ។



- ២០.** មួយម៉ូលនៃឧស្ម័ន  $\text{O}_2$  សន្មតថាវាជាឧស្ម័នបរិសុទ្ធ ។
- ឧស្ម័នរីកនៅសីតុណ្ហភាពថេរ  $T = 310\text{K}$  ពីមាឌដើម  $V_i = 12\text{L}$  ទៅ  $V_f = 19\text{L}$  ។ គណនាកម្មន្តក្នុងដំណើរការរីកមាឌរបស់ឧស្ម័ន ។
  - ឧស្ម័នរួមមាឌនៅសីតុណ្ហភាពថេរ  $T = 310\text{K}$  ពីមាឌ  $V_i = 19\text{L}$  ទៅ  $V_f = 12\text{L}$  ។ គណនាកម្មន្តក្នុងដំណើរការរួមមាឌរបស់ឧស្ម័ន ។  
គេឲ្យ:  $\ln\left(\frac{19}{12}\right) = 0.46$ ,  $\ln\left(\frac{12}{19}\right) = -0.46$  និង  $R = 8.31\text{J/mol} \cdot \text{K}$

**សង្ខេបរូបមន្ត**

**១. កម្មន្តក្នុងករណីមាឌថេរ(លំនាំអ៊ីសូករ)**

ករណី :  $V =$  ថេរ គេបាន  $W = 0$

**២. ថាមពលក្នុង និងបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃឧស្ម័ន:**

**ក.** ថាមពលក្នុងនៃឧស្ម័ន:

គឺជាថាមពលស៊ីនេទិចសរុបនៃឧស្ម័ន ។

គេបាន :  $U = \frac{3}{2}nRT$

ឬ :  $U = \frac{3}{2}Nk_B T$

**ខ.** បម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃឧស្ម័ន

យើងបាន :  $\Delta U = U_2 - U_1$

នោះ :  $\Delta U = \frac{3}{2}nRT_2 - \frac{3}{2}nRT_1$

ដូចនេះ :  $\Delta U = \frac{3}{2}nR\Delta T$

**៣. ច្បាប់ទី១ នៃម៉ូឌីណាមិច:** កម្ដៅស្រូបដោយប្រព័ន្ធស្មើនឹងផលបូកកម្មន្តបង្កើតឡើងដោយប្រព័ន្ធ និងបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃប្រព័ន្ធ ។

គេកំណត់សរសេរ :  $Q = W + \Delta U$

**៤. កម្មន្តក្នុងករណីកម្ដៅមិនម្លះជាមួយមជ្ឈដ្ឋានក្រៅ(លំនាំអាដ្យាបាតិច)** ជាលំនាំមួយដែលគ្មានបណ្ដុរថាមពលកម្ដៅ ( មិនស្រូប និងមិនបញ្ចេញកម្ដៅ ) ជាមួយមជ្ឈដ្ឋានក្រៅ មានន័យថា  $Q = 0J$  ។

តាមច្បាប់ទីមួយនៃម៉ូឌីណាមិច :  $Q = W + \Delta U$  តែ  $Q = 0$

ដូចនេះ :  $W = -\Delta U$

**២១.** នៅលក្ខខណ្ឌ (STP) ឧស្ម័ន  $2.2mol$  ត្រូវបានបង្រួមមាឌពី  $50L$  ទៅ  $10L$  តាមលំនាំអ៊ីសូទែម ។

**ក.** គណនាកម្មន្តដែលធ្វើលើឧស្ម័ន ។ គេឲ្យ:  $\ln(0.2) = -1.61$  ។

**ខ.** គណនាកម្ដៅដែលភាយចេញពីឧស្ម័ន ។

**២២.** ម៉ាស៊ីនកម្ដៅមួយបានបំពេញកម្មន្ត  $250J$  ក្នុងរយៈពេលដែលថាមពលក្នុងរបស់ម៉ាស៊ីនថយចុះ  $500J$  ។

តើក្នុងលំនាំនេះកម្ដៅនៃប្រព័ន្ធមានតម្លៃប៉ុន្មាន ?

**២៣.** ចូរគណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងរបស់ប្រព័ន្ធផ្ទៃម៉ូឌីណាមិចពេល:

**ក.** ប្រព័ន្ធស្រូបបរិមាណកម្ដៅ  $2000J$  និងធ្វើកម្មន្ត  $500J$  ។

**ខ.** ប្រព័ន្ធស្រូបបរិមាណកម្ដៅ  $1200J$  និងទទួលកម្មន្ត  $400J$  ។

**គ.** បរិមាណកម្ដៅ  $300J$  ត្រូវបានបំភាយចេញពីប្រព័ន្ធនៅពេលមាឌថេរ ។

**២៤.** គណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃប្រព័ន្ធក្នុងករណីនីមួយៗខាងក្រោម:

**ក.** ប្រព័ន្ធស្រូបកម្ដៅ  $5kcal$  និងបំពេញកម្មន្ត  $7200J$  ។

**ខ.** ប្រព័ន្ធស្រូបកម្ដៅ  $5kcal$  និងរងនូវកម្មន្ត  $7200J$  ។

**គ.** ប្រព័ន្ធផ្ទៃម៉ូឌីណាមិចមានមាឌថេរ និងបំភាយកម្ដៅអស់  $4kcal$  ។

**២៥.** គេធ្វើកម្មន្ត  $25kJ$  លើប្រព័ន្ធផ្ទៃម៉ូឌីណាមិច ។ ក្រោយមកកម្ដៅ  $1.5kcal$  បានភាយចេញពីប្រព័ន្ធ ។

គណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុង ។ ( $1cal = 4.186J$ )

២៦. ក្នុងប្រព័ន្ធទែម៉ូឌីណាមិចប្រព័ន្ធទទួលកម្មន្ត  $200J$  និងទទួលកម្ដៅ  $500J$  ។ រកបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុង ។

២៧. ចូរគណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងរបស់ប្រព័ន្ធ៖

- ក. ប្រព័ន្ធស្រូបបរិមាណកម្ដៅ  $500cal$  និងធ្វើកម្មន្ត  $400J$  ។
- ខ. ប្រព័ន្ធស្រូបកម្ដៅ  $300cal$  និងទទួលកម្មន្ត  $420J$  ។
- គ. បរិមាណកម្ដៅ  $1200cal$  ត្រូវបានភាយចេញពីប្រព័ន្ធនៅពេលមានថេរ ។ គេឲ្យ  $1cal = 4.19J$

២៨. ចូរគណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងរបស់ប្រព័ន្ធ៖

- ក. ប្រព័ន្ធធ្វើកម្មន្ត  $5.0J$  ខណៈវារីកអាដ្យាបាទិច ។
- ខ. ខណៈប្រព័ន្ធរួមអាដ្យាបាទិច កម្មន្ត  $80J$  ត្រូវបានធ្វើលើឧស្ម័ន ។

២៩. ឧស្ម័នមួយស្រូបយកកម្ដៅ  $6.4kJ$  និងបំពេញកម្មន្ត  $1200J$  ក្នុងពេលលំនាំនេះវាបានបញ្ចេញកម្ដៅទៅវិញ  $2400J$  ។ គណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងរបស់ឧស្ម័ន ។

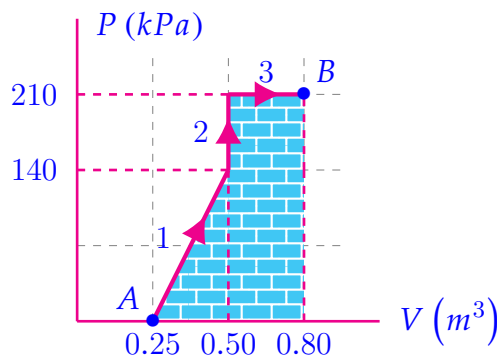
៣០. ឧស្ម័នមួយមានមាឌ  $10L$  ស្ថិតនៅក្រោមសម្ពាធ  $2 \times 10^5 Pa$  និងសីតុណ្ហភាព  $20^{\circ}C$  ។ ក្នុងលំនាំអ៊ីសូបារ ឧស្ម័ននោះបានស្រូបបរិមាណកម្ដៅ  $5000J$  ហើយថាមពលក្នុងរបស់វាកើន  $2000J$  ។ គណនា៖

- ក. កម្មន្តដែលបានបំពេញដោយឧស្ម័ននោះ ។
- ខ. មាឌនៃឧស្ម័ននៅភាពស្រេច ។
- គ. សីតុណ្ហភាពស្រេចនៃឧស្ម័ននោះ ។

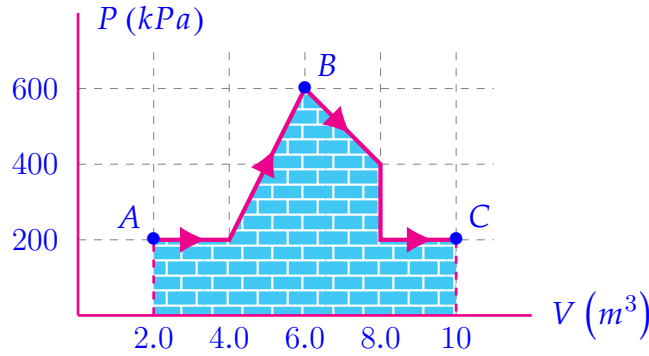
៣១. ក្នុងស៊ីឡាំងមួយមានឧស្ម័នបរិសុទ្ធម៉ូណូអាតូម  $0.5mol$  ។ គេធ្វើឲ្យឧស្ម័ននេះរីកមាឌពី  $5dm^3$  ទៅ  $12.5dm^3$  តាមលំនាំអ៊ីសូទែម ។ គេដឹងថាកម្មន្តដែលបានធ្វើដោយឧស្ម័ន ក្នុងរយៈពេលនៃដំណើរការគឺ  $1142J$  ។ គេឲ្យ៖  $R = 8.31J/mol \cdot K$

- ក. គណនាសីតុណ្ហភាពនៃឧស្ម័នក្នុងពេលដំណើរការ ។
- ខ. គណនាថាមពលក្នុងនៃឧស្ម័ននៅត្រង់ទីតាំងស្រេច ។
- គ. គណនាថាមពលកម្ដៅដែលស្រូបដោយប្រព័ន្ធក្នុងរយៈពេលនៃដំណើរការ ។

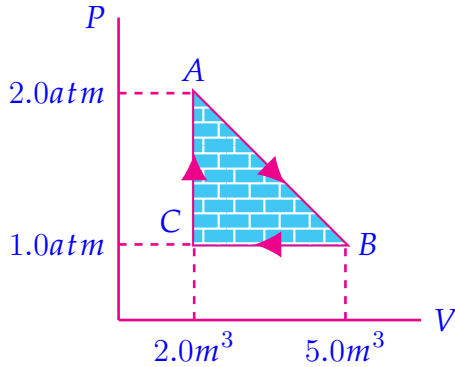
៣២. ចូរគណនាកម្មន្តតាមលំនាំនីមួយៗ និងកម្មន្តសរុបក្នុងដ្យាក្រាម  $P - V$  ខាងក្រោម៖



- ៣៣. ក. គណនាកម្មន្តដែលបានធ្វើដោយឧស្ម័នបរិសុទ្ធម៉ូណូអាតូម ដែលចេញពីចំណុច A ទៅចំណុច B ដូចដែលបានបង្ហាញក្នុងរូប ។
- ខ. បើសិនជានៅត្រង់ចំណុច A សីតុណ្ហភាពនៃឧស្ម័នមានតម្លៃ  $267K$  ។ តើវាមានសីតុណ្ហភាពប៉ុន្មានពេលនៅត្រង់ចំណុច C ។
- គ. តើបរិមាណកម្ដៅប៉ុន្មានដែលត្រូវបានស្រូប ឬបញ្ចេញពីឧស្ម័នក្នុងកំឡុងពេលដំណើរការនេះ ?

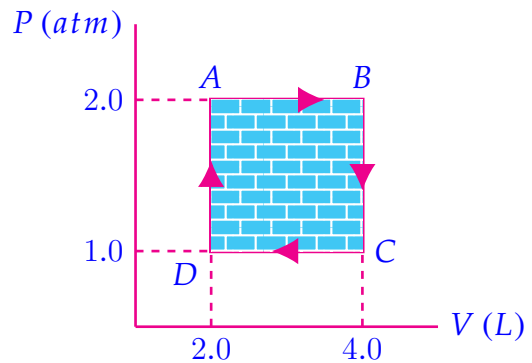


៣៤. គណនាកម្មន្តសរុបក្នុងបម្លែងបិទ ABCA?



៣៥. ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយធ្វើបម្លែងបិទពីភាព A រួចទៅភាព B រួចទៅភាព C ហើយទៅភាព D ទៀត។ ក្រោយត្រឡប់មកភាពដើមវិញដូចបង្ហាញក្នុងរូប។ ចូរគណនា:

- ក. គណនាកម្មន្ត  $AB$ ,  $BC$ ,  $CD$  និង  $DA$  ។
- ខ. កម្មន្តសរុបក្នុងបម្លែងបិទ ។
- គ. កម្ដៅដែលទទួលបានក្នុងបម្លែងបិទ ។



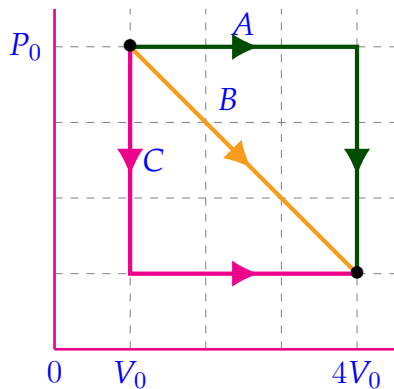
៣៦. ឧស្ម័នមួយស្ថិតក្នុងស៊ីឡាំងបិទជិតដោយពីស្ដុងដែលអាចផ្លាស់ទីដោយគ្មានកកិត និងស្ថិតក្រោមសម្ពាធបរិយាកាស។ នៅពេលដែលកម្ដៅ  $254kcal$  ត្រូវបានផ្តល់ឲ្យឧស្ម័ន មានរបស់វាកើនឡើងពី  $12.0m^3$  ទៅដល់  $16.2m^3$  ។

- ក. គណនាកម្មន្តដែលបំពេញដោយឧស្ម័ន ។
- ខ. គណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃឧស្ម័ន ។

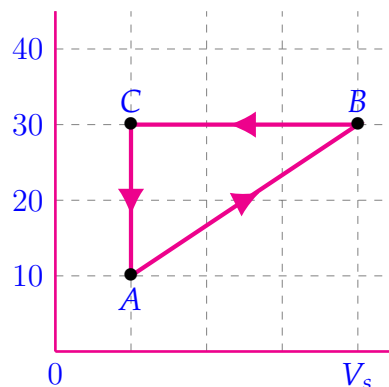
៣៧. គេបញ្ចុះស៊ីតូណូភាពអេល្យូមដែលមានមាឌដើម  $1.0m^3$  នៅស៊ីតូណូភាព  $0^{\circ}C$  និងសម្ពាធថេរ  $1.0atm$  រហូតដល់ត្រឹមមាឌ  $0.75m^3$  ។ គណនាបរិមាណកម្ដៅ ។

៣៨. ដូចបង្ហាញក្នុងរូប ឧស្ម័នរីកមាឌពី  $V_0$  ទៅ  $4V_0$  ហើយសម្ពាធចុះពី  $P_0$  ទៅ  $P_0 = \frac{P_0}{4}$  ។ គេដឹងថា  $V_0 = 1.0m^3$  ហើយ  $P_0 = 40Pa$  ។ ចូរគណនាកម្មន្តដែលបំពេញដោយឧស្ម័នប្រសិនបើសម្ពាធនិងមាឌឧស្ម័នប្រែប្រួល ។

- ក. តាមគន្លង (A) ។
- ខ. តាមគន្លង (B) ។
- គ. តាមគន្លង (C) ។



**៣៩.** ឧស្ម័នមួយនៅក្នុងធុង បិទជិត ដំណើរការក្នុងវដ្តដូចបង្ហាញក្នុងលើក្រាប  $P - V$  ។ មាត្រដ្ឋានដេកកំណត់ឲ្យតម្លៃ  $V_s = 4.0m^3$  និងមាត្រដ្ឋានឈរកំណត់ឲ្យសម្ពាធគិតជា  $(N/m^2)$  ។  
គណនាថាមពលកម្ដៅក្នុងមួយដំណើរការពេញនៃវដ្ត ។



**៤០.** គេធ្វើកម្មន្តលើប្រព័ន្ធមួយ  $200J$  ហើយកម្ដៅ  $70.0cal$  ត្រូវបានវាយចេញពីប្រព័ន្ធ ។  
ដោយប្រើច្បាប់ទីមួយនៃម៉ូឌីណាមិច:

- ក. ទាញរកកម្មន្ត ( $W$ ) ដោយបញ្ជាក់សញ្ញា និងពន្យល់ហេតុផល ។
- ខ. កំណត់សញ្ញា ( $Q$ ) ព្រមទាំងពន្យល់ហេតុផល ។
- គ. គណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុង ( $\Delta U$ ) ។ តើថាមពលក្នុងថយចុះ ឬកើនឡើង ?

**៤១. ក.** ពិស៊ីរត់ហាត់ប្រាណតាមបណ្តោយឆ្នេរសមុទ្រដោយបំពេញកម្មន្ត  $4.3 \times 10^5 J$  និងបញ្ចេញកម្ដៅ  $3.8 \times 10^5 J$  ។  
គណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុង ក្នុងខ្លួនពិស៊ីរ ។

- ខ. បើនាងប្តូរពីរតមកដើរវិញ នោះនាងបញ្ចេញកម្ដៅអស់  $1.2 \times 10^5 J$  និងថាមពលក្នុងថយចុះអស់  $2.6 \times 10^5 J$  ។  
តើកំឡុងពេលដើរ ពិស៊ីរបំពេញកម្មន្តបានប៉ុន្មាន ?

**៤២.** ក្នុងស៊ីឡាំងមួយមានឧស្ម័នបរិសុទ្ធម៉ូណូអាតូម  $0.5mol$  នៅសីតុណ្ហភាព  $310K$  ។  
ដោយរក្សាសីតុណ្ហភាពថេរ ឧស្ម័នរីកមាឌពី  $310dm^3$  រហូតដល់  $450dm^3$  ។ គេឲ្យ:  $\ln(1.45) = 0.37$

- ក. គណនាកម្មន្តដែលប្រព័ន្ធបញ្ចេញ ។
- ខ. គណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងរបស់ឧស្ម័ន ។
- គ. គណនា កម្ដៅ ស្រូប ដោយ ឧស្ម័ន ក្នុង ពេលបម្រែបម្រួលមាឌ ។

**៤៣.** គណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃប្រព័ន្ធក្នុងករណីនីមួយៗ ដូចខាងក្រោម:

- ក. ប្រព័ន្ធស្រូបកម្ដៅ  $500cal$  និងបញ្ចេញកម្មន្ត  $400J$  ។
- ខ. ប្រព័ន្ធស្រូមកម្ដៅ  $300cal$  និងរងកម្មន្ត  $420J$  ។
- គ. ប្រព័ន្ធផ្គុំមានមាឌថេរ និងបំភាយកម្ដៅអស់  $1200cal$  ។

**៤៤.** ឧស្ម័នក្នុងធុងមួយមានសម្ពាធនៃ  $1.50atm$  និងមានមាឌ  $4.00m^3$  ។ គណនាកម្មន្ត:

- ក. បើឧស្ម័នរីកមាឌពីរដងនៃមាឌដើម និងរក្សាសម្ពាធថេរ ។

ខ. បើគេបំព្រួញឧស្ម័នមក  $\frac{1}{4}$  នៃមាឌដើម និងសម្ពាធថេរ។

៤៥. ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយត្រូវបានបង្រួមដោយសម្ពាធថេរ  $0.8 \text{ atm}$  ពីមាឌ  $9.0 \text{ L}$  ទៅ  $2.0 \text{ L}$  ។ ក្នុងលំនាំនេះឧស្ម័នបញ្ចេញកម្ដៅ  $400 \text{ J}$  ។ គណនា:

ក. កម្មន្តនៃដំណើរការរបស់ឧស្ម័ន។

ខ. បម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងរបស់ឧស្ម័ន។

៤៦. ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយមានសីតុណ្ហភាពដើម  $300 \text{ K}$  រងបម្លែងទែម៉ូឌីណាមិចតាមលំនាំអ៊ីសូបារពីមាឌ  $1.00 \text{ m}^3$  ទៅ  $3.00 \text{ m}^3$  នៅសម្ពាធ  $2.50 \text{ kPa}$  ។ កម្ដៅ  $12.5 \text{ kJ}$  ត្រូវបានស្រូបដោយឧស្ម័ន។

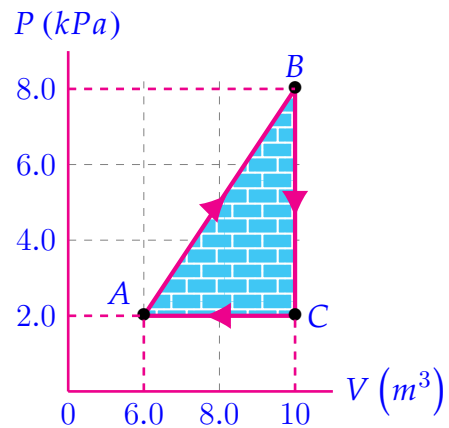
ក. គណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងរបស់ឧស្ម័ន។

ខ. សីតុណ្ហភាពចុងក្រោយរបស់ឧស្ម័ន។

៤៧. ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយត្រូវបានឆ្លងកាត់នៃវដ្តដំណើរការដូចរូប។

ក. គណនាថាមពលកម្ដៅសរុបក្នុងបម្លែងបិទ។

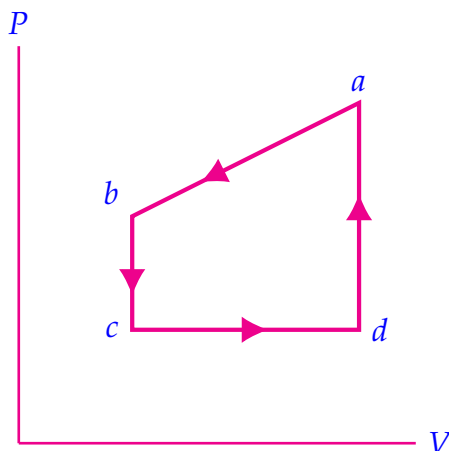
ខ. បើឧស្ម័នប្រព្រឹត្តក្នុងវដ្តបញ្ជ្រាស  $ACBA$  វិញ។ គណនាថាមពលកម្ដៅសរុបក្នុងវដ្តបញ្ជ្រាស។



៤៨. ក្នុងរូបបង្ហាញពីវដ្តនៃឧស្ម័ន។ បម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃឧស្ម័នក្នុងលំនាំពី  $a \rightarrow c$  តាមគន្លង  $abc$  គឺ  $-200 \text{ J}$  ។ ថាមពល  $180 \text{ J}$  ត្រូវបានផ្តល់ជាកម្ដៅក្នុងលំនាំពី  $c \rightarrow d$  ។

ម្យ៉ាងទៀតថាមពល  $80 \text{ J}$  ត្រូវបានផ្តល់ជាកម្ដៅក្នុងលំនាំពី  $d \rightarrow a$  ។

ចូរគណនាកម្មន្តដែលបំពេញដោយឧស្ម័នក្នុងលំនាំពី  $c \rightarrow d$  ។

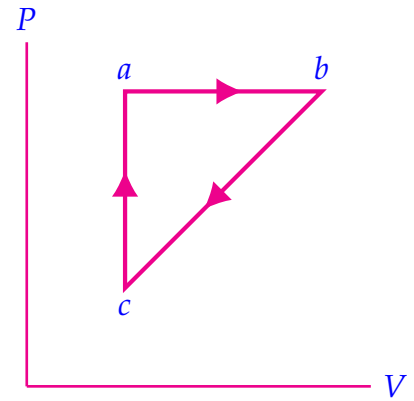


៤៩. ឧស្ម័នមួយត្រូវបានដាក់ឲ្យដំណើរការក្នុងវដ្ត  $abca$  ដូចបង្ហាញក្នុងដ្យាក្រាម  $(P - V)$  ។ កម្មន្តសរុបក្នុងបម្លែងបិទ គឺ  $1.2 \text{ J}$  ។ ក្នុងលំនាំ  $ab$  បម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងមានតម្លៃ  $3.0 \text{ J}$  និងកម្មន្តបំពេញដោយឧស្ម័នគឺ  $5.0 \text{ J}$  ។ ក្នុងលំនាំ  $ca$  ថាមពល  $2.5 \text{ J}$  ត្រូវបានផ្តល់ជាកម្ដៅ។ ចូរគណនាថាមពលកម្ដៅ:



ក. ក្នុងលំនាំ  $ab$  ។

ខ. ក្នុងលំនាំ  $bc$  ។

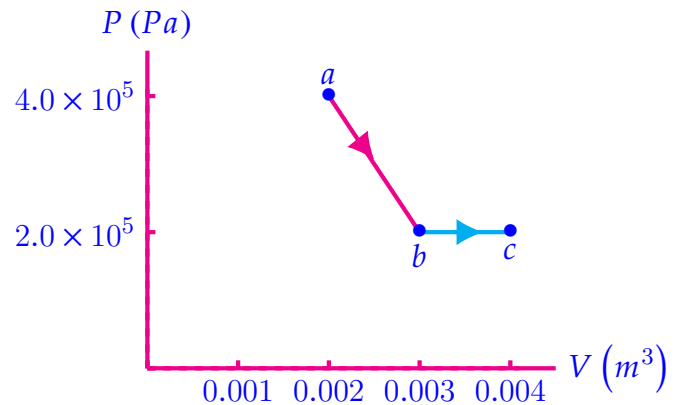


៥០. កន្លះម៉ូលនៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយត្រូវបានដំណើរការពីភាព  $a$  ទៅភាព  $c$  ដូចបង្ហាញក្នុងរូប ។

ក. គណនាសីតុណ្ហភាពស្រេចនៃឧស្ម័ន ។

ខ. គណនាកម្មន្តដែលបានធ្វើលើ ឬធ្វើដោយ ឧស្ម័ន ដែលចេញពីភាព  $a$  ទៅ  $c$  ។

គ. តើកម្ដៅត្រូវបានភាយចេញពីប្រព័ន្ធ ឬស្រូបចូល ប្រព័ន្ធក្នុងដំណើរការនេះ? តើបរិមាណកម្ដៅមានតម្លៃប៉ុន្មាន? ចូរពន្យល់ ។



៥១. ពីរម៉ូលនៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយត្រូវបានកំដៅក្រោមសម្ពាធថេរ ពី  $27^{\circ}\text{C}$  ទៅ  $107^{\circ}\text{C}$  ។

ក. គូសដ្យាក្រាម  $P - V$  សម្រាប់ដំណើរការនេះ ។

ខ. គណនាកម្មន្តដែលបានធ្វើដោយឧស្ម័ន ។

៥២. ប្រាំមួយម៉ូលនៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយស្ថិតនៅក្នុងស៊ីឡាំងបិទជិតដោយពីស្តុងដែលអាចចល័តបាន ។ នៅភាពដើម សីតុណ្ហភាពរបស់ឧស្ម័នគឺ  $27.0^{\circ}\text{C}$  និងស្ថិតក្រោមសម្ពាធថេរ ។ គណនាសីតុណ្ហភាពស្រេចនៃឧស្ម័នបន្ទាប់ពីវាបានធ្វើកម្មន្ត  $1.75 \times 10^3 \text{ J}$  ។

៥៣. ពីរម៉ូលនៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយត្រូវបានបង្រួមមាឌដោយដាក់ក្នុងស៊ីឡាំងមួយ ដោយរក្សាសីតុណ្ហភាពថេរ  $85^{\circ}\text{C}$  រហូតដល់សម្ពាធដើមរបស់វាកើនឡើងបីដង ។

ក. គូសដ្យាក្រាម  $P - V$  សម្រាប់ដំណើរការនេះ ។

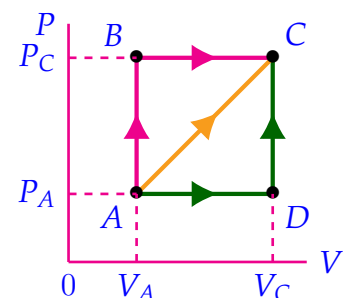
ខ. គណនាកម្មន្តដែលបានបំពេញដោយឧស្ម័ន ។

៥៤. ចូរសរសេរទំនាក់ទំនងកម្មន្តបំពេញដោយឧស្ម័នចេញពីភាព  $(A) \rightarrow (C)$  (ក្នុងរូប) ក្នុងករណី:

ក. ឧស្ម័នដំណើរការតាមគន្លង  $ADC$  ។

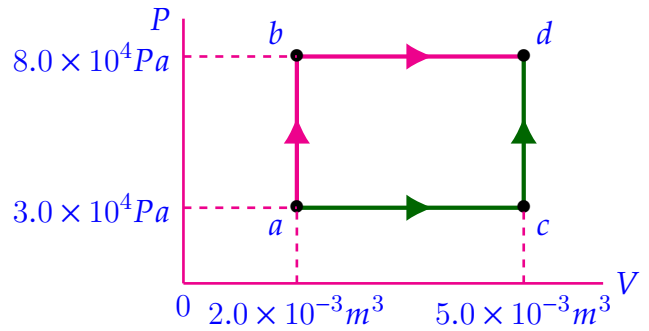
ខ. ឧស្ម័នដំណើរការតាមគន្លង  $ABC$  ។

គ. ឧស្ម័នដំណើរការតាមគន្លងត្រង់  $AC$  ។

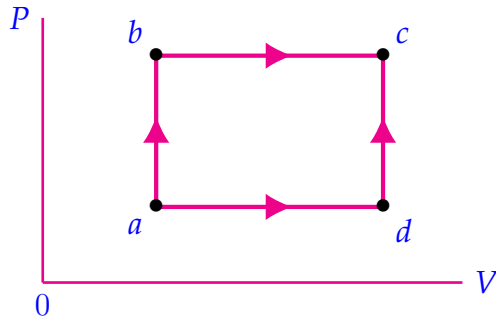


**៥៥.** តាមដ្យាក្រាមដូចរូប បង្ហាញពីដំណើរការនៃបម្លែងទែម៉ូឌីណាមិច ដែលគន្លង  $ab$  មានកម្ដៅ  $150J$  ត្រូវបានស្រូបដោយប្រព័ន្ធ និងគន្លង  $bd$  មានកម្ដៅ  $600J$  ត្រូវបានស្រូបដោយប្រព័ន្ធ។ គណនា:

- ក. បម្រែបម្រួលថាមពលក្នុង តាមគន្លង  $ab$  ។
- ខ. បម្រែបម្រួលថាមពលក្នុង តាមគន្លង  $abd$  ។
- គ. បរិមាណកម្ដៅសរុប តាមគន្លង  $acd$  ។



**៥៦.** ប្រព័ន្ធទែម៉ូឌីណាមិចមួយត្រូវបានដំណើរការពីភាព  $a$  ទៅភាព  $c$  ដូចបង្ហាញក្នុងរូប ដែលគន្លង  $abc$  ប្រព័ន្ធធ្វើកម្មន្ត  $450J$  និង  $adc$  ប្រព័ន្ធធ្វើកម្មន្ត  $120J$  ។ ថាមពលក្នុងតាមភាពនីមួយៗគឺ  $U_a = 150J$ ,  $U_b = 240J$ ,  $U_c = 680J$  និង  $U_d = 330J$  ។ គណនាបរិមាណកម្ដៅស្រូបតាមគន្លងទាំងបួនគឺ  $ab$ ,  $bc$ ,  $ad$  និង  $dc$  ។



**៥៧.** ពីរម៉ូលនៃឧស្ម័នម៉ូណូអាតូមមួយដំណើរការក្នុងស៊ីត (វដ្ត)  $abc$  ។ ដើម្បីបំពេញមួយស៊ីតនៃដំណើរការនេះ មាន  $800J$  នៃថាមពលកម្ដៅត្រូវបានភាយចេញពីឧស្ម័ន ដែលដំណើរការ  $ab$  ស្ថិតក្រោមសម្ពាធចេរ និងដំណើរការ  $bc$  ស្ថិតក្រោមមាឌថេរ។ ត្រង់ភាព  $a$  និង  $b$  មានសីតុណ្ហភាព  $T_a = 200K$  និង  $T_b = 300K$  ។

- ក. គូសដ្យាក្រាម  $PV$  តាងដំណើរការនៃស៊ីតនេះ។
- ខ. គណនាកម្មន្តរបស់ដំណើរការ  $ca$  ។

**៥៨.** ក្នុងម៉ាស៊ីនម៉ាស៊ីតមួយ ខ្យល់ក្នុងស៊ីឡាំងប្រហែលស្ទង់ដាសម្ពាធនិងសីតុណ្ហភាព ត្រូវបានបង្កើនដោយពីស្តង់ទៅដល់  $1/6$  នៃមាឌដើម និងសម្ពាធប្រហែល  $50atm$  ។ តើសីតុណ្ហភាពខ្យល់ដែលបានបង្កើនស្មើនឹងប៉ុន្មាន?

**៥៩.** គណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុង និងបម្រែបម្រួលសីតុណ្ហភាពសម្រាប់ពីរលំដាំនៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធម៉ូណូអាតូម  $1.0mol$  ៖

- ក.  $1500J$  នៃកម្ដៅត្រូវបានផ្តល់ទៅឲ្យឧស្ម័ន និងឧស្ម័នមិនបានធ្វើកម្មន្ត ហើយក៏គ្មានកម្មន្តធ្វើមកលើប្រព័ន្ធដែរ។
- ខ.  $1500J$  នៃកម្មន្តបានធ្វើមកលើឧស្ម័ន និងគ្មានកម្ដៅត្រូវបានផ្តល់ឲ្យ ឬយកចេញពីឧស្ម័នទេ។

**៦០.**  $500J$  នៃកម្ដៅត្រូវបានផ្តល់ទៅឲ្យ  $2mol$  នៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធម៉ូណូអាតូម មានសីតុណ្ហភាពដើម  $500K$  ខណៈដែលឧស្ម័នធ្វើកម្មន្ត  $7500J$  ។ តើសីតុណ្ហភាពស្រេចនៃឧស្ម័នស្មើនឹងប៉ុន្មាន?

**៦១.** សីតុណ្ហភាព  $5.0mol$  នៃឧស្ម័នអាក្រុងត្រូវបានថយពី  $300K$  មក  $250K$  ។

- ក. គណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃឧស្ម័ន។
- ខ. គណនាបម្រែបម្រួលថាមពលស៊ីនេទិចមធ្យមនៃម៉ូលេគុល (អាតូម) អាក្រុង។

**៦២.** ក្នុងស្ថានភាពនីមួយៗដូចខាងក្រោម ចូររកបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃប្រព័ន្ធ៖

- ក. ប្រព័ន្ធនោះទទួលកម្ដៅ  $500\text{cal}$  ហើយនៅពេលជាមួយគ្នានោះវាធ្វើកម្មន្ត  $400\text{J}$  ។
- ខ. ប្រព័ន្ធនោះទទួលកម្ដៅ  $300\text{cal}$  ហើយនៅពេលជាមួយគ្នានោះវាកម្មន្ត  $420\text{J}$  បានធ្វើមកលើប្រព័ន្ធ ។
- គ. កម្ដៅ  $1200\text{cal}$  ត្រូវបានដកចេញពីឧស្ម័ន គេឃើញមានខ្ទេច ។ គេឲ្យ:  $1\text{cal} = 4.2\text{J}$

**៦៣. ក.** ក្នុងលំនាំមួយ  $600\text{J}$  នៃកម្ដៅត្រូវបានផ្តល់ទៅឲ្យប្រព័ន្ធខណៈដែលប្រព័ន្ធថ្វើកម្មន្តស្មើនឹង  $9000\text{J}$  ។ គណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃប្រព័ន្ធ ។

- ខ. ក្នុងលំនាំមួយ  $675\text{J}$  នៃកម្ដៅត្រូវបានស្រូបដោយប្រព័ន្ធមួយ ខណៈ  $290\text{J}$  នៃកម្មន្តត្រូវបានធ្វើមកលើប្រព័ន្ធ ។ គណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃប្រព័ន្ធ ។

**៦៤.** ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយមានសីតុណ្ហភាពថេរ  $T = 300\text{K}$  ក្នុងរយៈពេលបម្រែបម្រួលមាឌពី  $V_1 = 0.31\text{m}^3$  ទៅ  $V_2 = 0.45\text{m}^3$  គេដឹងថា ឧស្ម័នមាន  $n = 0.5\text{mol}$  ។ គណនាកម្មន្តដែលបំពេញក្នុងពេលបម្រែបម្រួលមាឌនេះ ។ យក  $\ln(0.31) = -0.17$  ;  $\ln(0.45) = -0.79$  ;  $\ln(1.45) = 0.37$

**៦៥.** គណនាមាឌស្រេចនៃមួយម៉ូលនៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធនៅភាពងើមវាមានសីតុណ្ហភាព  $0^\circ\text{C}$  និងសម្ពាធ  $1.0\text{atm}$  ។ ប្រសិនបើវាស្រូប  $2000\text{cal}$  នៃថាមពលកម្ដៅអំឡុងពេលវេស៊ីបរីកអ៊ីសូទែម ។ យក  $1\text{cal} = 4.19\text{J}$  ;  $e^{3.69} = 40$  ;  $1.0\text{atm} = 1.013 \times 10^5\text{Pa}$

**៦៦.** អំឡុងពេលបណ្តុះមាឌ ក្រោមសីតុណ្ហភាពថេរ  $250\text{Pa}$  មាឌនៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធនោះថយចុះពី  $0.80\text{m}^3$  មក  $0.20\text{m}^3$  ។ សីតុណ្ហភាពដើមរបស់វាគឺ  $360\text{K}$  និងឧស្ម័នបាត់បង់កម្ដៅ  $210\text{J}$  ។

- ក. តើបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃឧស្ម័នស្មើនឹងប៉ុន្មាន ?
- ខ. គណនាសីតុណ្ហភាពស្រេចនៃឧស្ម័ន ។

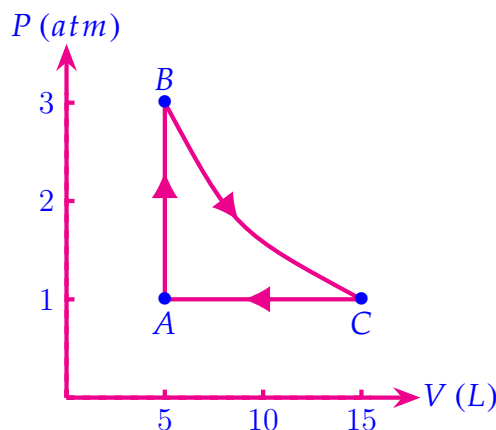
**៦៧.** បីម៉ូលនៃឧស្ម័នបរិសុទ្ធម៉ូណូអាតូមមួយស្ថិតក្រោមសីតុណ្ហភាព  $345\text{K}$  ដោយ  $2438\text{J}$  នៃកម្ដៅត្រូវបានផ្តល់ទៅឲ្យឧស្ម័ន និង  $962\text{J}$  នៃកម្មន្តត្រូវបានធ្វើលើវា ។ តើសីតុណ្ហភាពស្រេចរបស់ឧស្ម័នមានតម្លៃប៉ុន្មាន ?

**៦៨.** ប្រព័ន្ធមួយឡើងកម្ដៅ  $2780\text{J}$  នៅក្រោមសម្ពាធថេរ  $1.26 \times 10^5\text{Pa}$  និងថាមពលក្នុងរបស់វាកើនបាន  $3990\text{J}$  ។ តើបម្រែបម្រួលមាឌនៃប្រព័ន្ធស្មើនឹងប៉ុន្មាន ហើយវាកើនឡើង ឬថយចុះ ?

**៦៩.** ប្រព័ន្ធមួយឡើងកម្ដៅ  $1500\text{J}$  ខណៈដែលថាមពលក្នុងនៃប្រព័ន្ធកើនបាន  $4500\text{J}$  និងមាឌថយចុះបាន  $0.010\text{m}^3$  ។ សន្មតថា សម្ពាធនៃប្រព័ន្ធថេរ ។ គណនាតម្លៃនៃសម្ពាធនោះ

**៧០.** ឧស្ម័នគំរូម៉ូណូអាតូមមួយ ដូចបង្ហាញក្នុងដ្យាក្រាម  $PV$  ខាងក្រោម គឺនៅត្រង់  $A$  មានសីតុណ្ហភាព  $300\text{K}$  ។ គេឲ្យ:  $R = 8.31\text{J/mol} \cdot \text{K}$

- ក. រកចំនួនម៉ូលរបស់ឧស្ម័នគំរូនេះ ។
- ខ. រកសីតុណ្ហភាពត្រង់  $B$ ,  $C$  និងមាឌត្រង់  $C$  ។
- គ. ឥឡូវចាត់ទុកថាយើងមានលំនាំពី  $A \rightarrow B$ ,  $B \rightarrow C$  និង  $C \rightarrow A$  ។ ចូរដាក់ឈ្មោះឲ្យលំនាំនីមួយៗ ។
- ឃ. គណនាកម្មន្តសរុបនៃលំនាំ ។  
គេឲ្យ:  $\ln(0.005) = -5.29$   
 $\ln(0.015) = -4.19$  ;  $\ln(3) = 1.09$



**៧១.** ឧស្ម័នមួយស្ថិតក្រោមលំនាំពីរគឺ លំនាំទី១ មាឌថេរនៅ  $0.200\text{m}^3$  និងសម្ពាធកើនពី  $2.00 \times 10^5\text{Pa}$  ទៅ

$5.00 \times 10^5 Pa$  ។ លំនាំទី២ គឺបំពង់មានមាឌដល់  $0.120m^3$  នៅសម្ពាធច្រើន  $5.00 \times 10^5 Pa$  ។

ក. គូសដ្យាក្រាម  $PV$  បង្ហាញលំនាំទាំងពីរ។

ខ. គណនាកម្មន្តសរុបដែលធ្វើដោយឧស្ម័នក្នុងលំនាំទាំងពីរ។

៧២. សីតុណ្ហភាពនៃ  $3mol$  របស់ឧស្ម័នបរិសុទ្ធម៉ូណូអាតូមមួយត្រូវបានកាត់បន្ថយពីសីតុណ្ហភាពពី  $T_i = 540K$  មក  $350K$  តាមរយៈវិធីពីរផ្សេងគ្នា។ វិធីទី១ កម្ដៅ  $5500J$  ផ្តល់ទៅឲ្យឧស្ម័ន។ វិធីទី២ កម្ដៅ  $1500J$  ផ្តល់ទៅឲ្យឧស្ម័ន។ ក្នុងករណីនីមួយៗ ចូរគណនា៖

ក. បម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃឧស្ម័ន។

ខ. កម្មន្តធ្វើដោយឧស្ម័ន។

៧៣.  $2mol$  នៃឧស្ម័នម៉ូណូអាតូមអាកុង (Ar) រីកតាមលំនាំអ៊ីសូទែមនៅសីតុណ្ហភាព  $298K$  ពីមាឌដើម  $V_i = 0.025m^3$  ទៅមាឌស្រេច  $V_f = 0.050m^3$ ។ សន្មតថា អាកុងជាឧស្ម័នបរិសុទ្ធ ចូរគណនា៖

ក. កម្មន្តធ្វើដោយឧស្ម័ន។

ខ. បម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃឧស្ម័ន។

គ. កម្ដៅដែលបានផ្តល់ឲ្យឧស្ម័ន។

៧៤. ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយស្ថិតក្រោមលំនាំដែលបំពង់តាមអ៊ីសូទែមពីមាឌដើម  $4.00m^3$  ទៅមាឌស្រេច  $3.00m^3$ ។ គេដឹងថា ឧស្ម័នមាន  $3.50mol$  និងសីតុណ្ហភាពរបស់វាគឺ  $10.0^\circ C$ ។

ក. គណនាកម្មន្តធ្វើដោយឧស្ម័ន។

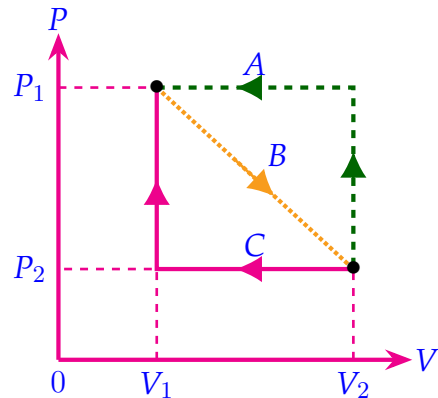
ខ. គណនាកម្ដៅដែលផ្តល់រវាងឧស្ម័ន និងមជ្ឈដ្ឋានក្រៅ។

៧៥. ឧស្ម័នគំរូ (Sample) មួយរីកមាឌពី  $V_1 = 1.0m^3$  និង  $P_1 = 40Pa$  ទៅ  $V_2 = 4.0m^3$  និង  $P_2 = 10Pa$  តាមគន្លង  $B$  ដ្យាក្រាម  $P - V$  ដូចក្នុងរូប។ វាបានបំពង់ត្រឡប់មក  $V_1$  វិញតាមគន្លង  $A$  ឬគន្លង  $C$  វិញ។

គណនាកម្មន្តសរុបដែលឧស្ម័នបានបំពេញ៖

ក. តាមគន្លង  $BA$ ។

ខ. តាមគន្លង  $BC$ ។



៧៦. ស៊ីឡាំងនៃម៉ាស៊ីនមួយមានមុខកាត់  $A = 1.0dm^3$ ។ នៅភាពដើមឧស្ម័នមួយមានមាឌ  $V_1 = 0.2dm^3$ ។ ក្រោមសម្ពាធច្រើន  $P = 7.5 \times 10^5 Pa$  ឧស្ម័នធ្វើកម្មន្តទៅលើពីស្តុងឲ្យផ្លាស់ទីបានចម្ងាយ  $\Delta x = 0.4dm$ ។

ក. គណនាបម្រែបម្រួលមាឌក្នុងពេលដែលឧស្ម័នបំពេញកម្មន្ត។

ខ. គណនាមាឌស្រេច។

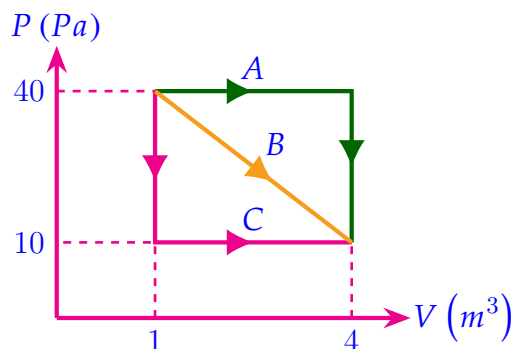
គ. គណនាកម្មន្តដែលបំពេញដោយឧស្ម័ន។

៧៧. ឧស្ម័នមួយរីកមាឌពី  $300dm^3$  ទៅ  $1000dm^3$  និងសម្ពាធកើនពី  $20MPa$  ទៅដល់  $40MPa$ ។ គណនាកម្មន្តដែលបានបំពេញដោយឧស្ម័ន រួចគូសដ្យាក្រាម  $P - V$  បញ្ជាក់បម្លែងនេះ។

៧៨. ឧស្ម័នគំរូមួយរីកមាឌពី  $1m^3$  ទៅ  $4m^3$  នៅពេលដែលសម្ពាធជាថយចុះពី  $40Pa$  ទៅ  $10Pa$ ។

គណនាកម្មន្តបំពេញដោយឧស្ម័នតាមគន្លងនីមួយៗដូចបង្ហាញក្នុងរូប៖

- ក. គន្លង A
- ខ. គន្លង B
- គ. គន្លង C



៧៩. ឧស្ម័នបរិសុទ្ធ  $2\text{mol}$  នៅសីតុណ្ហភាព  $0^{\circ}\text{C}$  ត្រូវបានធ្វើបម្លែងអ៊ីសូទែមពីមាឌ  $V_A = 5\text{L}$  ទៅ  $V_B = 10\text{L}$  រួចកម្ដៅដោយមាឌថេរហូតសម្ពាធច្របចុះអស់ពាក់កណ្តាលបន្ទាប់មកបង្ក្រាបតាមលំនាំអ៊ីសូបាររហូតដល់មាឌ  $5\text{L}$  វិញធ្វើឲ្យឧស្ម័នទៅដល់សីតុណ្ហភាពដើមវិញដោយមាឌថេរ។

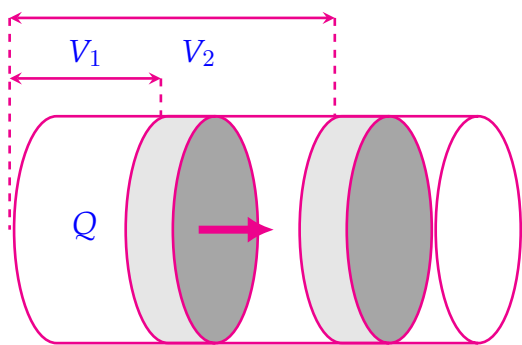
- ក. តាមដ្យាក្រាម  $PV$  គូសខ្សែកោងតាងលំនាំបួននៃបម្រែបម្រួលភាពនៃឧស្ម័ននេះ។
- ខ. គណនាសម្ពាធត្រង់ភាព A និង B ។ គេឲ្យ:  $R = 8.31\text{J/mol} \cdot \text{K}$
- គ. គណនាកម្មន្តដែលឧស្ម័នបានបំពេញក្នុងបម្លែងបិទនេះ។

៨០. ក្នុងស៊ីឡាំងមួយមានឧស្ម័នបរិសុទ្ធ  $1.5\text{mol}$  នៅសីតុណ្ហភាព  $37^{\circ}\text{C}$  ។ ដោយរក្សាសីតុណ្ហភាពដដែលឧស្ម័នបានរីកមាឌពី  $450\text{dm}^3$  ទៅ  $600\text{dm}^3$  ។

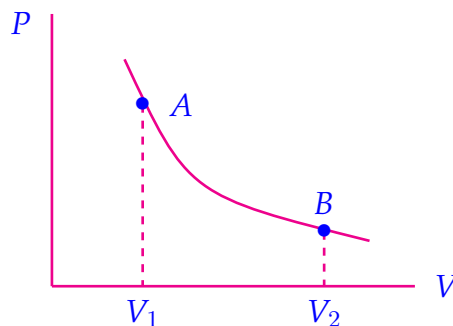
- ក. គណនាកម្មន្តដែលបំពេញក្នុងរយៈពេលបម្រែបម្រួលមាឌ។ គេឲ្យ:  $R = 8.31\text{J/mol} \cdot \text{K}$
- ខ. គណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃឧស្ម័ន។
- គ. រកកម្ដៅដែលស្រូបដោយប្រព័ន្ធក្នុងរយៈពេលបម្រែបម្រួលមាឌ។

៨១. នៅក្នុងស៊ីឡាំងដែលមានពីស្ពុងចល័តគេដាក់ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយមាន  $n\text{mol}$  ។ គេផ្តល់កម្ដៅ  $Q$  ឲ្យប្រព័ន្ធ ឧស្ម័នបានរីកមាឌពី  $V_1$  ទៅ  $V_2$  ដោយរក្សាសីតុណ្ហភាព  $T$  ដដែលដូចរូប។ កម្មន្តដែលបានបំពេញដោយប្រព័ន្ធក្នុងពេលរីកមាឌនេះគឺ  $500\text{J}$  ។

- ក. តើបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងនៃប្រព័ន្ធមានតម្លៃប៉ុន្មាន?
- ខ. គណនាកម្ដៅដែលផ្តល់ឲ្យប្រព័ន្ធ។



(ក). ស៊ីឡាំង



(ខ). ដ្យាក្រាម  $P - V$

៨២. គេបញ្ចុះសីតុណ្ហភាពអេល្យូមដែលមានមាឌដើម  $1.0\text{m}^3$  នៅសីតុណ្ហភាព  $0^{\circ}\text{C}$  និងសម្ពាធថេរ  $1.0\text{atm}$  រហូតដល់ត្រឹម  $0.75\text{m}^3$  ។ គណនាបរិមាណកម្ដៅភាយចេញ។

៨៣. ទឹកដែលមានម៉ាស់  $1\text{kg}$  នៅសីតុណ្ហភាព  $100^{\circ}\text{C}$  មានមាឌប្រហែល  $1 \times 10^{-3}\text{m}^3$  ។ ក្នុងដំណើរការមួយគេដឹងថា

ចំហាយទឹកនៅ ពេលកម្ដៅនៅសីតុណ្ហភាពនេះ និងសម្ពាធបរិយាកាសគំរូមានមាឌ  $1.671m^3$  ។

- ក. គណនាកម្មន្តដែលបានធ្វើដើម្បីបញ្ជូនកម្ដៅទៅបរិយាកាសវិញ ។
- ខ. គណនាកំណើនថាមពលក្នុងពេលអង្គធាតុរាវផ្លាស់ប្តូរភាពទៅជាចំហាយទឹក បើចំហាយទឹកមានកម្ដៅឡាតង់  $L = 540kcal/kg$  ។

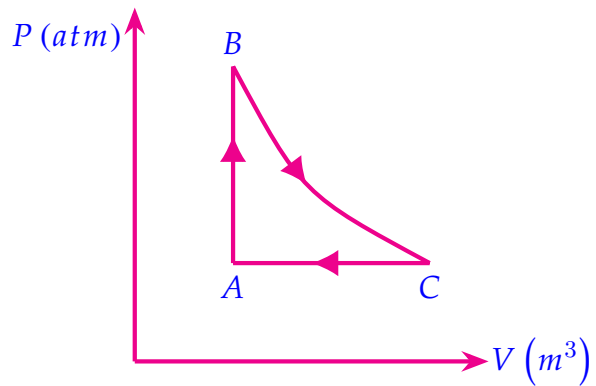
៨៤. មួយក្រាមនៃទឹក ( $1cm^3$ ) ក្លាយជាចំហាយទឹក  $1671cm^3$  ពេលវាពុះក្រោមសីតុណ្ហភាពថេរ  $1atm$  ( $1.013 \times 10^5 Pa$ ) ។ កម្ដៅឡាតង់នៃចំហាយទឹកគឺ  $L_V = 2.256 \times 10^6 J/kg$  ។ ចូរគណនា:

- ក. កម្មន្តដែលបានធ្វើដោយចំហាយទឹក ។
- ខ. កំណើនថាមពលក្នុងរបស់វា ។

៨៥. គេមានឧស្ម័នអេលរូម  $1.00kmol$  ឆ្លងកាត់រដ្ឋនៃដំណើរការម៉ាស៊ីនមួយដែលបង្ហាញតាមដ្យាក្រាមដូចរូប ។  $BC$  គឺជាលំនាំអ៊ីសូទែម និង  $P_A = 1.00atm$ ,  $V_A = 22.4m^3$ ,  $P_B = 2.00atm$  ។

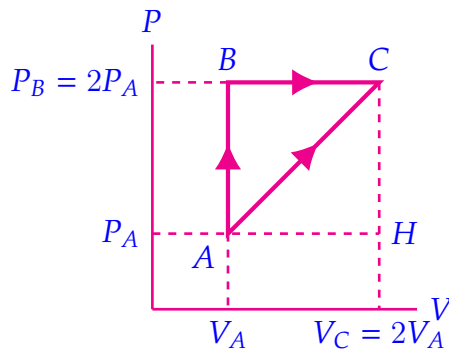
គេចាត់ទុកឧស្ម័ននេះជាឧស្ម័នបរិសុទ្ធ ។

- ក. គណនាសីតុណ្ហភាព  $T_A$ ,  $T_B$  និងមាឌ  $V_C$  ។
- ខ. គណនាកម្មន្តដែលផ្តល់ឲ្យមជ្ឈដ្ឋានក្រៅ ។



៨៦. ឧស្ម័នម៉ូណូអាតូម  $nkmol$  មានដំណើរការស៊ីស្តាទិចពីភាព  $A$  ទៅភាព  $C$  តាមផ្លូវត្រង់ដូចបង្ហាញក្នុងរូប ។

- ក. គណនាកម្មន្តដែលបានបំពេញដោយឧស្ម័ន កំណើនថាមពលក្នុង និងកម្ដៅដែលត្រូវផ្តល់ឲ្យឧស្ម័នជាអនុគមន៍នៃ  $P_A$  និង  $V_A$  ក្នុងដំណើរការនេះ ។
- ខ. គណនាកម្មន្តដែលបានបំពេញដោយឧស្ម័ន កំណើនថាមពលក្នុង និងកម្ដៅដែលត្រូវផ្តល់ឲ្យឧស្ម័នជាអនុគមន៍នៃ  $P_A$  និង  $V_A$  បើសិនឧស្ម័នដំណើរការតាមលំនាំកាស៊ីស្តាទិចពីភាព  $A$  ទៅភាព  $C$  តាមផ្លូវ  $ABC$  ។
- គ. ចូរបង្ហាញពីលក្ខណៈដូចគ្នា និងលក្ខណៈខុសគ្នារវាងចម្លើយក្នុងសំណួរ “ក” និង សំណួរ “ខ” ។

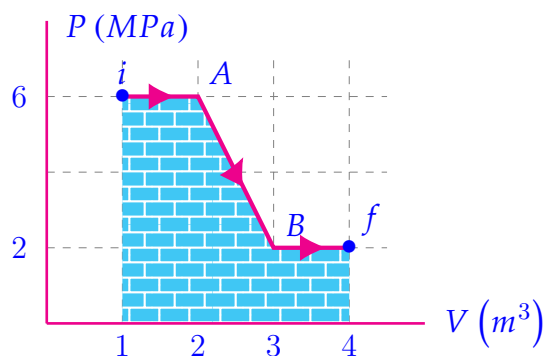


៨៧. ប្រព័ន្ធទែម៉ូឌីណាមិចមួយ ប្រព្រឹត្តិទៅក្នុងលំនាំមួយដែលធ្វើឲ្យថាមពលក្នុងថយចុះ  $500J$  ពេលគេផ្តល់កម្មន្ត  $220J$  ដល់ប្រព័ន្ធ ។ គណនាថាមពលកម្ដៅដែលបញ្ជូន ។

៨៨. ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយត្រូវបានដាក់ក្នុងស៊ីឡាំងបិទជិតដោយពិស្តង់ដែលអាចចល័តបាន ។ ពិស្តង់មានម៉ាស់  $m$  និង

មុខកាត់  $A$  អាចចល័ត ចុះឡើងដោយសេរី និងរក្សាមាឌថេរជានិច្ច។  
គណនាកម្មន្តដែលត្រូវការដើម្បីឆ្លើងឧស្ម័នចំនួន  $n$  ម៉ូលពីសីតុណ្ហភាព  $T_1 \rightarrow T_2$  ។

**៩៩.** គណនាកម្មន្តដែលធ្វើលើឧស្ម័នដើម្បីពង្រីកមាឌពីភាព  $i$  ដល់ភាព  $f$  ដូចរូប។ គណនាកម្មន្តដែលត្រូវការដើម្បីបង្រួមមាឌឧស្ម័នពីភាព  $f$  ដល់ភាព  $i$  ។



**៩០.** ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយត្រូវបានដាក់ក្នុងស៊ីឡាំងបិទជិតដោយពិស្តុងដែលអាចចល័តបានដាក់គ្របផ្នែកលើ។ ពិស្តុងអាចចល័តឡើងចុះដោយសេរីដោយរក្សាសម្ពាធថេរជានិច្ច។ គណនាកម្មន្តដែលត្រូវធ្វើដើម្បីឆ្លើងសីតុណ្ហភាពឧស្ម័នដែលមានចំនួន  $0.20 \text{ mol}$  ពី  $20.0^\circ\text{C} \rightarrow 300^\circ\text{C}$  ។

**៩១.** ប្រព័ន្ធច្បាប់បរិសុទ្ធមួយម៉ូលបញ្ចេញថាមពល  $3000 \text{ J}$  ទៅមជ្ឈដ្ឋានជុំវិញតាមលំនាំអ៊ីសូទែមដល់សម្ពាធចុងក្រោយ  $1.00 \text{ atm}$  និងមាឌ  $25.0 \text{ L}$  ។ គណនាមាឌដើមនៃឧស្ម័ន និងសីតុណ្ហភាពនៃឧស្ម័ន។

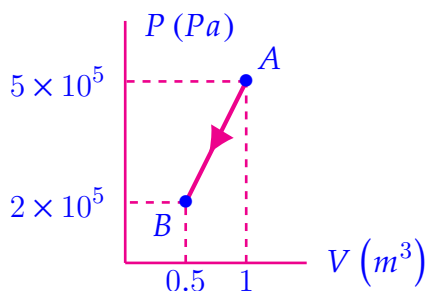
**៩២.** ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយមានសីតុណ្ហភាពដើម  $300 \text{ K}$  មានបម្លែងទែម៉ូឌីណាមិចតាមលំនាំអ៊ីសូបារនៅសម្ពាធដើម  $2.5 \text{ kPa}$  ។ បើមាឌកើនឡើងពី  $1.00 \text{ m}^3$  ដល់  $3.00 \text{ m}^3$  និងមានថាមពល  $12.5 \text{ kJ}$  ត្រូវបានបញ្ជូនទៅឲ្យឧស្ម័នដោយកម្ដៅ។ ចូរគណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុង និងសីតុណ្ហភាពចុងក្រោយ។

**៩៣.** គេបណ្តែនឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយម៉ូលដូចបង្ហាញក្នុងដ្យាក្រាម  $P - V$  (មើលរូប) ។

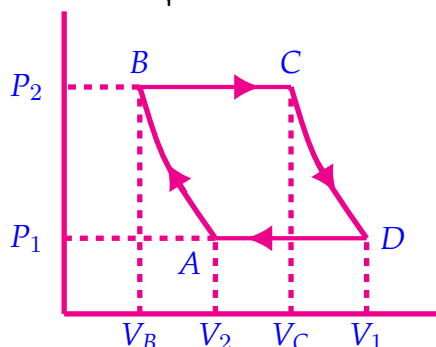
**ក.** តើកម្មន្តដែលធ្វើឡើងដោយឧស្ម័ន វិជ្ជមាន អវិជ្ជមាន ឬសូន្យ?

**ខ.** តើកម្មន្តដែលធ្វើឡើងដោយឧស្ម័ន មានតម្លៃប៉ុន្មាន?

**គ.** តើបម្រែបម្រួលសីតុណ្ហភាពរបស់ឧស្ម័នស្មើប៉ុន្មាន?



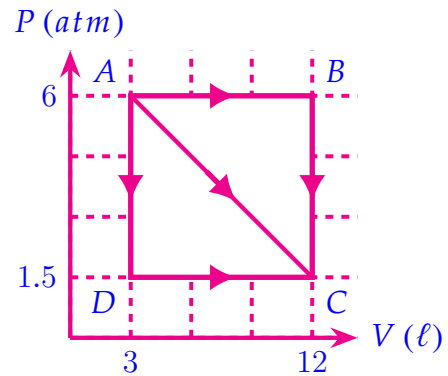
**៩៤.** ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយត្រូវបានជញ្ជូនឆ្លងតាមវដ្តទែម៉ូឌីណាមិចតាមលំនាំអ៊ីសូបារពីរ និងលំនាំអ៊ីសូទែមពីរដូចបង្ហាញក្នុងរូប។ គណនាកម្មន្តដែលបំពេញដោយឧស្ម័នក្នុងមួយវដ្តពេញ។





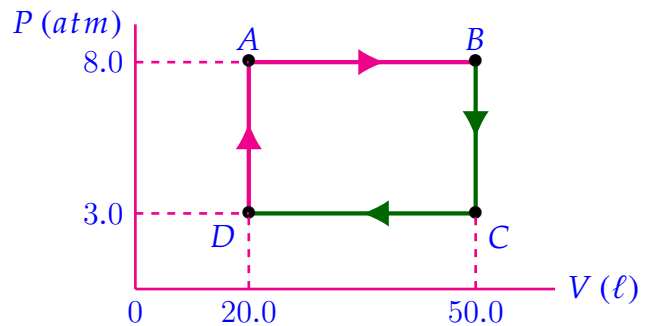
៩៥. ឧស្ម័នគំរូមួយបានរីកមាឌពី  $3\ell$  ទៅ  $12\ell$  នៅពេលដែលសម្ពាធជាថយចុះពី  $6\text{atm}$  ទៅ  $1.5\text{atm}$  ។ គណនាកម្មន្តបំពេញដោយឧស្ម័នតាមគន្លងនីមួយៗដូចបង្ហាញក្នុងរូប៖

- ក. តាមគន្លង  $ABC$
- ខ. តាមគន្លងពី  $A$  ទៅ  $C$
- គ. តាមគន្លង  $ADC$  ។



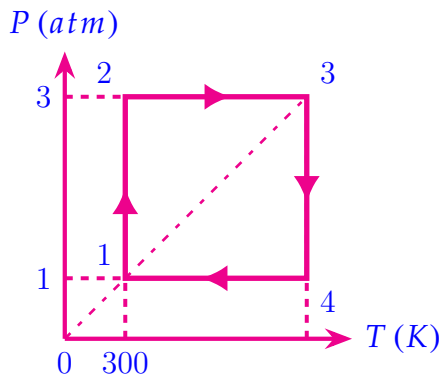
៩៦. ដ្យាក្រាម ( $P - V$ ) ដែលបង្ហាញដូចរូប តាងបម្រែបម្រួលមាឌ និងសម្ពាធរបស់ឧស្ម័នក្នុងស៊ីឡាំងនៃពិស្តង់ម៉ាស៊ីនមួយ។ ចូរគណនា៖

- ក. គណនាកម្មន្តសរុបក្នុងបម្លែងបិទនេះ។
- ខ. គណនាថាមពលកម្ដៅសរុបក្នុងបម្លែងបិទនេះ
- គ. ចូរបម្លែងពីដ្យាក្រាម ( $P - V$ ) ទៅជា ( $P - T$ ) និងដ្យាក្រាម ( $V - T$ ) ។



៩៧. ដ្យាក្រាម ( $P - T$ ) ក្នុងរូបតាងឲ្យវដ្តនៃម៉ាស៊ីនប្រើឧស្ម័នមួយ។ នៅទីតាំងទី១ ឧស្ម័នមានសម្ពាធ  $P_1$  មានមាឌ  $V_1 = V_3 = 15\ell$  និងសីតុណ្ហភាព  $T_1$  ។

- ក. ចូរបញ្ជាក់ឈ្មោះតាមលំដាប់នីមួយៗក្នុងវគ្គទាំងបួននៃដំណើរការម៉ាស៊ីន។
- ខ. តាមដ្យាក្រាម និងការគណនា។ ចូរកំណត់សម្ពាធ មាឌ និងសីតុណ្ហភាពត្រង់ទីតាំង 2, 3, 4 ។
- គ. គណនាកម្មន្ត និងថាមពលកម្ដៅក្នុងមួយវដ្តដំណើរការម៉ាស៊ីន។
- ឃ. ចូរគូសដ្យាក្រាម ( $P - V$ ) និងដ្យាក្រាម ( $V - T$ ) ។



៩៨. ពិស្តង់ក្នុងស៊ីឡាំងមួយមានមុខកាត់  $0.01\text{m}^2$  ។ ក្រោមសម្ពាធថេរ  $7.5 \times 10^5\text{Pa}$  ពិស្តង់ផ្លាស់ទីបានប្រវែង  $0.04\text{m}$  ។ គណនាកម្មន្តដែលបានបំពេញដោយពិស្តង់។

៩៩. ពិស្តង់បានផ្លាស់ទីចូលក្នុងស៊ីឡាំងមួយដោយរក្សាសម្ពាធថេរ និងបានធ្វើកម្មន្តឲ្យពិស្តង់  $0.84\text{J}$  ។ ពិស្តង់មានអង្កត់ផ្ចិត  $1.6\text{cm}$  និងផ្លាស់ទីបាន  $2.1\text{cm}$  ។ គណនាសម្ពាធថេរនោះ។



# មេរៀនទី ៣ ម៉ាស៊ីន

## ១ លំនាំអាដ្យាបាទិច

### និយមន័យ

លំនាំអាដ្យាបាទិច ជាលំនាំដែលថាមពលកម្ដៅមិនប្តូរជាមួយមជ្ឈដ្ឋានក្រៅ (មិនស្រូប និងមិនបញ្ចេញកម្ដៅ) ឬមានតម្លៃថេរជានិច្ច ( $\Delta Q = 0$ ) ។ តាមច្បាប់ទីមួយនៃម៉ូឌីណាមិចយើងបាន:  $W = -\Delta U$  ។

### ឧទាហរណ៍

- កាលណាខស្ម័នត្រូវបានបណ្តុះតាមបែបអាដ្យាបាទិច កម្មន្តបានធ្វើទៅលើខស្ម័ននោះគឺ  $640J$  ។ គណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងរបស់ខស្ម័ន ។
- ក្នុងប្រព័ន្ធត្រមោចមួយ បើថាមពលក្នុងថយចុះ  $500J$  តើកម្មន្តដែលបំពេញដោយប្រព័ន្ធនោះស្មើនឹងប៉ុន្មាន ?

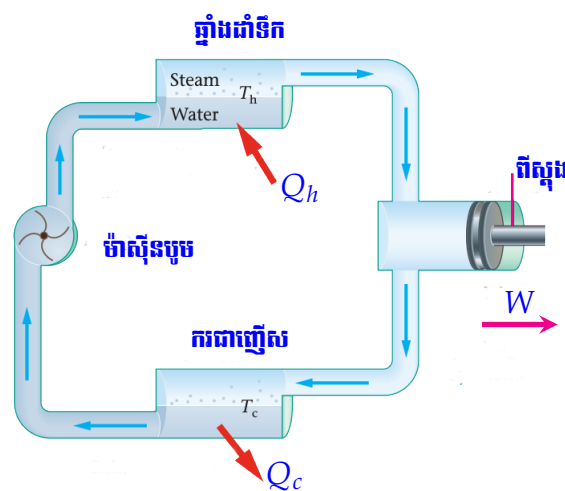
## ២ ម៉ាស៊ីនទ្រីស្ត៍(ម៉ាស៊ីនកាណូ, ម៉ាស៊ីនអ៊ីដេអាស៍)

### ក ម៉ាស៊ីនកម្ដៅ

### និយមន័យ

**ម៉ាស៊ីនកម្ដៅ(Heat Engine)** ជាឧបករណ៍ ឬម៉ូទ័រទាំងឡាយណាដែលបម្លែងថាមពលកម្ដៅទៅជាកម្មន្ត ។ ដែលគេអាចហៅយ៉ាងខ្លីថា “ម៉ាស៊ីន” មានម៉ាស៊ីនម៉ូតូ ម៉ាស៊ីនឡាន ម៉ាស៊ីនភ្លើង ។ល។

ឧទាហរណ៍គំរូ នៃ ប្រភេទ ឧបករណ៍ នេះ គឺ ម៉ា ស៊ីន ចំហាយទឹក ដែល អាច សង្ខេប យ៉ាង ងាយ បាន ដូច រូប ខាងក្រោម។ ដំណើរការរបស់វាគឺដំបូងគេប្រើប្រាស់ឥតន្ត្រៈដើម្បីបង្កើនទឹកក្នុងឆ្នាំងដាំទឹក(ប្រភពធុងក្ដៅ) ដែលបង្កើតឲ្យមានចំហាយ រួចហើយឲ្យចំហាយនោះចូលក្នុងម៉ា ស៊ីនឡើងវិញដែលនៅពេលនោះវារីកម ឧ ដោយ អាច ធ្លាក់ពីស្តុងដើម្បីធ្វើកម្មន្ត(មើលរូប) ។



រូបភាព ១. ម៉ាស៊ីនចំហាយទឹក

នៅពេលដែលពីស្តុងផ្លាស់ទីវាអាចធ្វើឲ្យកង់ស្ត្រីនៃយានអាចរិលបាន (គឺបំពេញកម្មន្តទៅមជ្ឈដ្ឋានក្រៅបាន) ។ បន្ទាប់ពីចាកចេញពីម៉ាស៊ីន ចំហាយមួយចំនួន ក៏បន្តទៅតំបន់ដែលចំហាយឲ្យក្រហាយទៅជាទឹក (ប្រភពធុងត្រជាក់) ។ គ្រប់ម៉ាស៊ីនកម្ដៅទាំងអស់ស្រូបកម្ដៅពីប្រភពដែលមានសីតុណ្ហភាពខ្ពស់ ដើម្បីបម្លែងជាកម្មន្តមេកានិច ហើយបញ្ចេញ ឬបំភាយកម្ដៅខ្លះត្រង់ប្រភពត្រជាក់ ដែលដំណើរការនេះត្រូវបានធ្វើដដែលៗ ជាវដ្តនៃដំណើរការ(Cycle) ដែលបង្កើតបានជាបម្លែងបិទ ។ តាមច្បាប់ទីមួយនៃម៉ូឌីណាមិច:

$$\Delta U = U_2 - U_1 = 0 \quad \text{ដូចនេះ} \quad W = Q$$

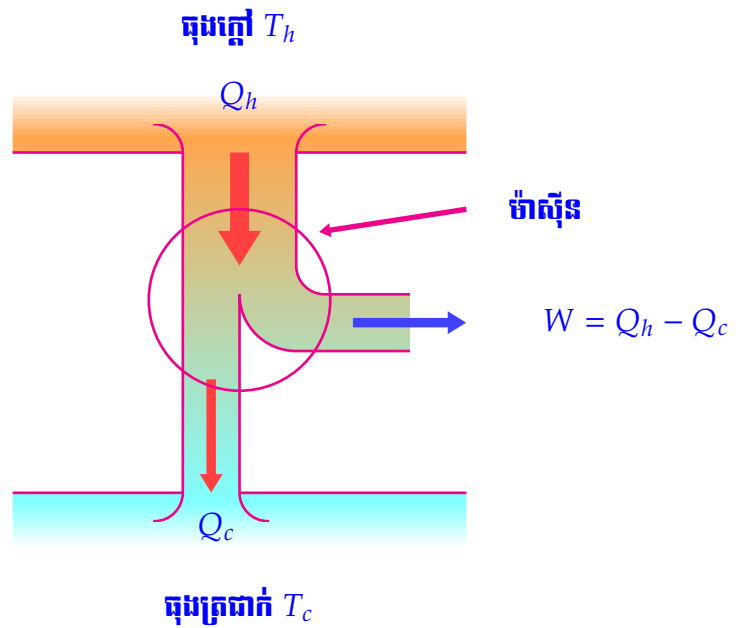
ដែល  $Q$  ជាបរិមាណកម្ដៅសរុបនៃដំណើរការរបស់ម៉ាស៊ីន  $W$  ជាកម្មន្តសរុបដែលធ្វើដោយម៉ាស៊ីន

• ដ្យាក្រាម លំហូរនៃថាមពល

អ្វីដែលម៉ាស៊ីនប្រើកម្ដៅទាំងអស់មានចំណុចដូចគ្នាមានដូចជា:

- ១. ប្រភពដែលមានសីតុណ្ហភាពខ្ពស់ផ្តល់កម្ដៅមួយផ្នែកសម្រាប់ធ្វើកម្មន្ត (កម្មន្តមេកានិច) ។
- ២. ប្រភពដែលមានសីតុណ្ហភាពទាបគឺមានតួនាទីសម្រាប់យកចំហាយទឹកដែលសល់ក្រោយពីកម្ដៅធ្វើជាកម្មន្ត (កម្មន្តមេកានិច) ទៅជាទឹកឡើងវិញ ។
- ៣. ដំណើរការរបស់ម៉ាស៊ីនគឺធ្វើឡើងក្នុងបម្លែងបិទ ។

គេមាន :  $W = Q$   
ដែល :  $Q = Q_h - Q_c$   
នោះ :  $W = Q_h - Q_c$   
ដូចនេះ :  $W = Q_h - Q_c$



រូបភាព ២. ដ្យាក្រាមតាងការបម្លែងថាមពលកម្ដៅ

• ប្រសិទ្ធភាពនៃម៉ាស៊ីនកម្ដៅ (Efficiency)

គេមាន :  $W = Q_h - Q_c$   
គេបាន :  $e = \frac{W}{Q_h} = \frac{Q_h - Q_c}{Q_h}$   
ដូចនេះ :  $e = 1 - \frac{Q_c}{Q_h}$

ឧទាហរណ៍

- ១. ម៉ាស៊ីនកម្ដៅមួយស្រូបកម្ដៅ  $200J$  ពីធុងក្ដៅដើម្បីធ្វើកម្មន្ត និងបំភាយកម្ដៅអស់  $160J$  ទៅធុងត្រជាក់។ គណនាទិន្នផលកម្ដៅនៃម៉ាស៊ីន។
- ២. ម៉ាស៊ីនកម្ដៅមួយធ្វើកម្មន្ត  $9200J$  ក្នុងមួយវដ្ត ខណៈដែលវាស្រូបកម្ដៅ  $25.0kcal$  ពីធុងដែលមានសីតុណ្ហភាពខ្ពស់។ គណនាទិន្នផលនៃម៉ាស៊ីនកម្ដៅនេះ។
- ៣. ម៉ាស៊ីនមួយបញ្ចេញកម្ដៅ  $8200J$  ខណៈពេលដែលម៉ាស៊ីនធ្វើកម្មន្តបាន  $2600J$ ។ គណនាទិន្នផលនៃម៉ាស៊ីននេះ។
- ៤. ម៉ាស៊ីនកម្ដៅមួយទទួលថាមពល  $360J$  ពីធុងក្ដៅ និងផ្តល់កម្មន្ត  $25J$  ក្នុងវដ្តនីមួយៗ។
  - ក. គណនាទិន្នផលនៃម៉ាស៊ីន។
  - ខ. គណនាកម្ដៅស្រូបដោយធុងត្រជាក់ក្នុងវដ្តនីមួយៗ។

## ១ ស៊ីមកាណូ

### ជីវប្រវត្តិ

នៅឆ្នាំ ១៨២៤ លោកសាឌី កាណូបានបោះពុម្ពសៀវភៅមួយក្បាល មានចំណងជើងថា ("Reflections on the Motive Power of Fire") ដែលក្នុងនោះ គាត់បានពិនិត្យពិចារណានូវបញ្ហាថា:

តើមានលក្ខណៈអ្វីដែលម៉ាស៊ីនប្រើកម្ដៅអាចមានប្រសិទ្ធភាព ឬ ទទួលបានផលបានអតិបរមា?

ដើម្បីឆ្លើយតប នឹង សំណួរនេះ យើងពិនិត្យមើលម៉ាស៊ីនប្រើកម្ដៅ ប្រតិបត្តិការ រវាង ប្រភព ពីរ គឺទី មួយ ប្រភព ក្ដៅ ដែល មាន សីតុណ្ហភាពថេរ  $T_h$  និងទីពីរ ប្រភពត្រជាក់ដែលមានសីតុណ្ហភាព ថេរ  $T_c$  ។

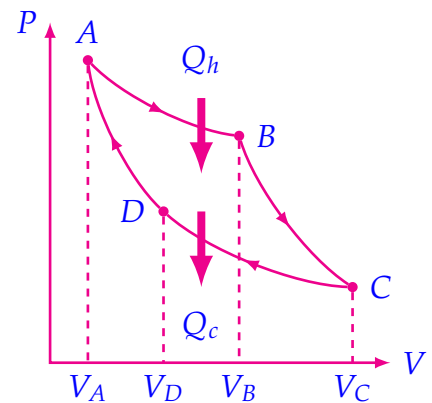


លោក សាឌីកាណូ  
ជនជាតិបារាំង (១៧៩៦-១៨៣២)

ស៊ីមកាណូ ដំណើរការជាខួបរេវ៉េស៊ីប៌ (Reversible) មានបួនដំណាក់កាលដែលក្នុងនោះមាន២ជាលំនាំអ៊ីសូទែម និង ២ទៀតជាលំនាំអាដ្យាបាទិច ។

ដំណើរការរបស់ស៊ីមកាណូត្រូវបានតាងលើដ្យាក្រាម ( $PV$ ) ដូចរូបខាងក្រោម:

- $A \rightarrow B$  ពង្រីកតាមលំនាំអ៊ីសូទែម
- $B \rightarrow C$  ពង្រីកតាមលំនាំអាដ្យាបាទិច
- $C \rightarrow D$  បង្រួនតាមលំនាំអ៊ីសូទែម
- $D \rightarrow A$  បង្រួនតាមលំនាំអាដ្យាបាទិច



រូបភាព ៣. ដ្យាក្រាមស៊ីមកាណូ

### ១. តាមគន្លងនីមួយៗយើងអាចបកស្រាយដូចខាងក្រោម:

- គន្លង  $AB$  : ឧស្ម័នត្រូវបានរីកតាមលំនាំអ៊ីសូទែម។ គេបាន  $\Delta T = 0$  នោះ  $\Delta U = 0$  ដែរ។ តាមច្បាប់ទី១ ទែម៉ូឌីណាមិច  $Q = W + \Delta U \Rightarrow W = Q$  មានន័យថា បរិមាណកម្ដៅ  $Q_h$  ដែលបានស្រូបដោយឧស្ម័ន ពីក្នុងក្ដៅដែលមានសីតុណ្ហភាព  $T_h$  ស្មើនឹងកម្មន្ត  $W_{AB}$  ដែលធ្វើដោយឧស្ម័នក្នុងដំណើរការនេះ។
- គន្លង  $BC$  : ឧស្ម័នត្រូវបានរីកតាមលំនាំអាដ្យាបាទិច។ គេបាន  $Q_h = Q_c$  នោះ  $Q = 0$ ។ តាមច្បាប់ទី១ ទែម៉ូឌីណាមិច  $Q = W + \Delta U \Rightarrow W = \Delta U$  មានន័យថា ថាមពលចាំបាច់សម្រាប់ធ្វើកម្មន្ត  $W_{BC}$  ដែលធ្វើឡើងដោយឧស្ម័នក្នុងដំណើរការ  $BC$  បានមកពីតំហាយថាមពលក្នុងនៃឧស្ម័ននោះ នៅពេលដែលឧស្ម័នថយចុះពីសីតុណ្ហភាព  $T_h$  ទៅ  $T_c$  ។
- គន្លង  $CD$  : ឧស្ម័នបង្រួនតាមលំនាំអ៊ីសូទែម។ គេបាន  $\Delta T = 0$  ហើយ  $\Delta U = 0$ ។ តាមច្បាប់ទី១ ទែម៉ូឌីណាមិច  $Q = W + \Delta U \Rightarrow Q = W$  មានន័យថាកម្មន្ត  $W_{CD}$  ដែលធ្វើលើឧស្ម័នក្នុងគន្លង  $AB$  នេះស្មើនឹងកម្ដៅដែលដកចេញពីឧស្ម័ន ( $Q_c$ ) នៅសីតុណ្ហភាព  $T_c$  ។
- គន្លង  $DA$  : ឧស្ម័នបង្រួនតាមលំនាំអាដ្យាបាទិច។ គេបាន  $Q_h = Q_c$  នោះ  $Q = 0$ ។ តាមច្បាប់ទី១ ទែម៉ូឌីណាមិច  $Q = W + \Delta U \Rightarrow W = \Delta U$  មានន័យថា ថាមពលចាំបាច់សម្រាប់ធ្វើកម្មន្ត  $W_{DA}$  ដែលធ្វើឡើងដោយឧស្ម័នក្នុងដំណើរការ  $DA$  ស្មើនឹងការកើនឡើងនៃថាមពលក្នុងរបស់ឧស្ម័ន នៅពេលឧស្ម័នមានសីតុណ្ហភាពកើនឡើងពី  $T_c$  ទៅ  $T_h$  ។

២. ទ្រឹស្តីបទកាណូត បានពោលដូចតទៅ:

- ម៉ាស៊ីន ឬម៉ូទ័រប្រើកម្ដៅដែលមានប្រភពកម្ដៅពីរ មានទិន្នផលកម្ដៅអតិបរមាកាលណាការបញ្ជូនកម្ដៅមានលំនាំវេស៊ីប(Reversible Process) ។
- ទិន្នផលកម្ដៅមិនអាស្រ័យនឹងប្រភេទប្រភពកម្ដៅ ឬលំនាំនៃស៊ីចវេស៊ីប(Process of Reversible Cycle) ទេ ។
- ទិន្នផលកម្ដៅអតិបរមាអាស្រ័យតែនឹងសីតុណ្ហភាពជាប់ខាតនៃប្រភពកម្ដៅ  $T_h$  និងប្រភពត្រជាក់  $T_c$  ។

យើងបានទិន្នផលកម្ដៅអតិបរមា : 
$$e_C = \frac{\Delta T}{T_h} = \frac{T_h - T_c}{T_h} = 1 - \frac{T_c}{T_h} \quad \text{Carnot(ideal) Efficiency}$$

**គ ម៉ាស៊ីនអ៊ីដេរ៉ាល់**

ចំពោះម៉ាស៊ីនអ៊ីដេរ៉ាល់ យើងបានកម្ដៅសមាមាត្រនឹងសីតុណ្ហភាព:  $\frac{T_h}{T_c} = \frac{Q_h}{Q_c}$

គេអាចសរសេរ : 
$$e_C = 1 - \frac{Q_c}{Q_h} = \frac{Q_h - Q_c}{Q_h} = \frac{W}{Q_h}$$

ដូចនេះ : 
$$e_C = \frac{W}{Q_h} \quad (\text{ជាទិន្នផលកម្ដៅអតិបរមា})$$

**៣ ម៉ាស៊ីនពិត(ម៉ាស៊ីនសំងំ,ម៉ាស៊ីនម៉ាស៊ីត)**

**ក ម៉ាស៊ីនសំងំបន្ទុះបួនវគ្គ**

ម៉ូទ័រទាំងឡាយណាដែលធ្វើឲ្យកម្ដៅក្លាយជាកម្មន្ត ហៅថា ម៉ូទ័រកម្ដៅ ឬម៉ាស៊ីនកម្ដៅ ។ គេបានបែងចែកម៉ូទ័រចំហេះជាពីរគឺម៉ូទ័រចំហេះក្នុង និងម៉ូទ័រចំហេះក្រៅ ។

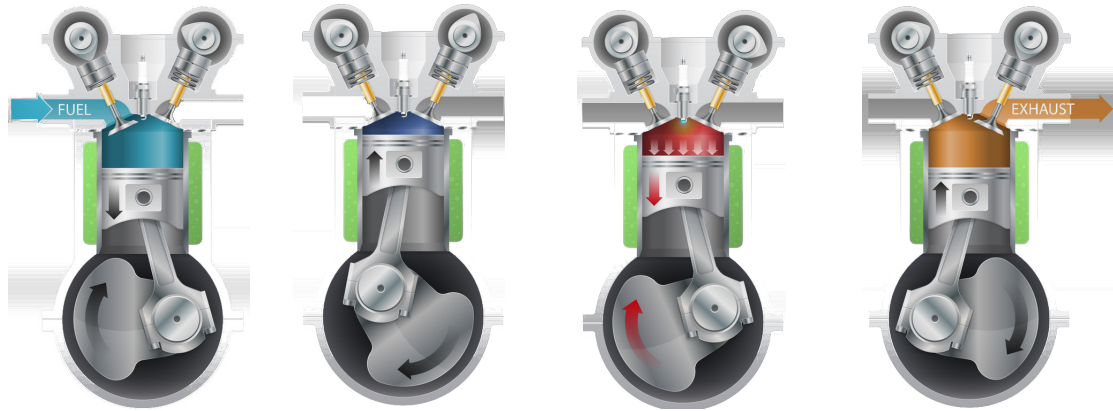
- **ម៉ូទ័រចំហេះក្រៅ:** ជាប្រភេទម៉ូទ័រដែលបន្ទប់ចំហេះស្ថិតនៅក្រៅកន្លែង ដែលកម្ដៅត្រូវបានធ្វើទៅជា កម្មន្ត ។  
ឧទាហរណ៍: ម៉ាស៊ីនប្រើចំហាយទឹក ទួប៊ីនប្រើចំហាយទឹក ។ ល។ (ខ្ញុំបានបង្ហាញនៅចំណុចខាងលើរួចហើយនៃគំរូម៉ាស៊ីនចំហាយទឹក )

- **ម៉ូទ័រចំហេះក្នុង:** ជាប្រភេទម៉ូទ័រដែលបន្ទប់ចំហេះស្ថិតនៅក្នុងកន្លែង ដែលកម្ដៅត្រូវបានធ្វើទៅជា កម្មន្ត ។  
ឧទាហរណ៍: ម៉ាស៊ីនសំងំ ម៉ាស៊ីនម៉ាស៊ីត ។  
ម៉ូទ័រចំហេះក្នុងចែកចេញជាពីរប្រភេទទៅតាមបច្ចេកទេសនៃការឆេះរបស់ល្បាយ ប្រេងឥន្ធនៈ ខ្យល់ គឺ ៖

- ម៉ូទ័រដែលបញ្ចុះដោយបញ្ជា( ម៉ូទ័រសំងំ )
- ម៉ូទ័រដែលបញ្ចុះដោយបណ្តែន( ម៉ូទ័រម៉ាស៊ីត )

**១. ម៉ូទ័របន្ទុះបួនវគ្គ** ដំណើរការមានដូចតទៅ:

- វគ្គទី១( ស្រូប ឬសម្រូប): ពិស្តងធ្លាក់ចុះក្រោម ស៊ូបាប់ស្រូបបើកលាយល្បាយចំហាយសំងំ-ខ្យល់ ។
- វគ្គទី២( បណ្តែន): ស៊ូបាប់ស្រូបបិទ ពិស្តងផ្លាស់ទីឡើងលើបណ្តែនល្បាយចំហាយសំងំ-ខ្យល់ ។
- វគ្គទី៣( បន្ទុះ និងបន្ទុះ): ប៊ូស៊ីបញ្ចេញផ្កាភ្លើង ធ្វើឲ្យឆេះល្បាយសំងំ-ខ្យល់ ។  
ឧស្ម័នរីករាឧធាក់ពិស្តងចុះក្រោមវិញ( វគ្គនេះជាវគ្គដែលបង្កើតកម្មន្ត )
- វគ្គទី៤( បញ្ចេញ): ពិស្តងផ្លាស់ទីឡើងលើ ស៊ូបាប់បញ្ចេញបើកបញ្ចេញចំហេះឧស្ម័នទៅក្រៅ ។



(ក). រុក្ខសម្រប

(ខ). រុក្ខបណ្តុន

(គ). រុក្ខបង្ក និងបង្ក

(ឃ). រុក្ខបញ្ចេញ

រូបភាព ៤. ដំណើរការម៉ូទ័របង្កបង្កបង្ក

២. ម៉ូទ័រសំប៉ាម៉ាស៊ីនពិត ដំណើរការមានដូចតទៅ៖

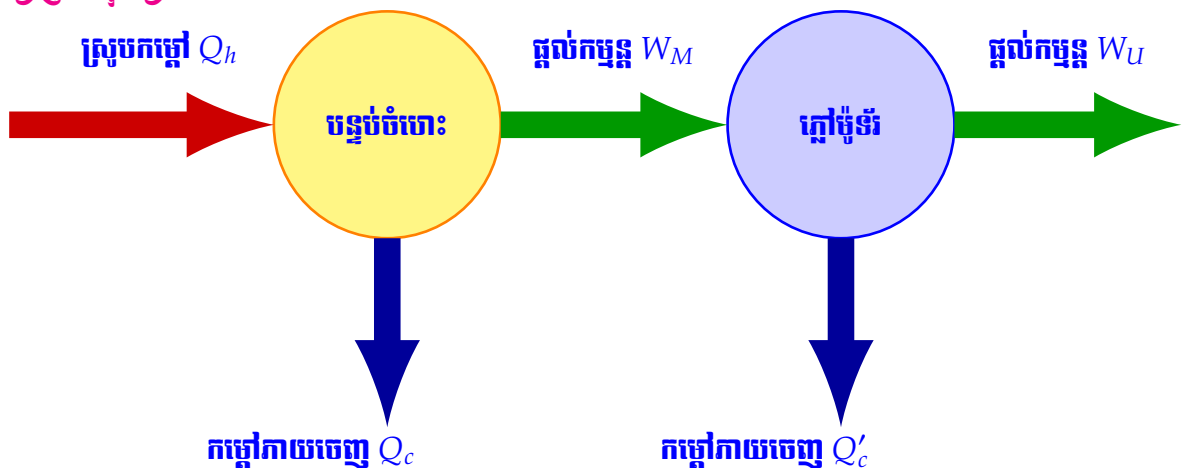
- វគ្គទី១(បណ្តុន និងបង្ក): ពិស្តង្គផ្លាស់ទីឡើងលើបិទបញ្ចេញ ល្បាយចំហាយសំប៉ា-ខ្យល់មួយភាគត្រូវបានបណ្តុន។ មុនពេលពិស្តង្គឡើងដល់ ចំណុចខ្ពស់បំផុត ប៊ូស៊ីបាញ់ភ្លើងធ្វើឧស្ម័នរីកមាឌឡើង។
- វគ្គទី២(ស្រូប និងបញ្ចេញ): ពិស្តង្គធ្លាក់យ៉ាងរហ័សបន្ទាប់ពីផ្ទះ។ តួពិស្តង្គក៏បិទបញ្ចេញស្រូបវិញ និងបើកបញ្ចេញពេលធ្លាក់ដល់ក្រោមបំផុតដែលធ្វើឲ្យឧស្ម័នអាចចេញក្រៅបាន។

៣. ម៉ូទ័រម៉ាស៊ីនពិត ដំណើរការមានដូចតទៅ៖

- វគ្គទី១(សម្រប): ស៊ូប៉ាប័ស្រូបបើក ពិស្តង្គផ្លាស់ទីទទួលខ្យល់ធ្វើឲ្យមានកំណើនមាឌតាមលំនាំអ៊ីសូបារ។
- វគ្គទី២(បណ្តុន): ស៊ូប៉ាប័ទាំងពីរបិទជិត ពិស្តង្គផ្លាស់ទីបណ្តុនខ្យល់ធ្វើឲ្យសម្ពាធខ្យល់កើនឡើងតាមលំនាំអ៊ីសូទែម។
- វគ្គទី៣(បង្ក និងបង្ក): ពិស្តង្គផ្លាស់ទីដល់ចំណុចដើមតាមលំនាំអ៊ីសូបារ សីតុណ្ហភាពកើនឡើងខ្លាំង។ ប្រេងម៉ាស៊ីតក៏ត្រូវបានបាញ់ចូល និងឆេះដោយខ្យល់ក្តៅ។ ឧស្ម័នរីកមាឌតាមលំនាំអ៊ីសូទែម រុញពិស្តង្គចេញវិញ។
- វគ្គទី៤(បញ្ចេញ): ពិស្តង្គផ្លាស់ទីបង្រួមមាឌឧស្ម័ន ស៊ូប៉ាប័បញ្ចេញបើក ឯប៉ាប័ស្រូបបិទធ្វើឲ្យម៉ាស៊ីតដែលឆេះស្ទុះចេញក្រៅរហូតឆេះអស់។

៤. ទិន្នផលនៃម៉ាស៊ីនកម្ដៅ

- ដ្យាក្រាមតុល្យភាពថាមពល



ម៉ាស៊ីនប្រើកម្ដៅចែកចេញជាពីរផ្នែកគឺ

- **ផ្នែកកម្ដៅ(ផ្នែកបង្កើនកម្ដៅ)៖** ម៉ាស៊ីនទទួលកម្ដៅ  $Q_h$  រួចបម្លែងទៅជាកម្មន្តមេកានិច  $W_M$  និងបញ្ចេញកម្ដៅ  $Q_c$  ទៅក្នុងបរិយាកាស។

**ក. តុល្យភាពថាមពល៖**  $Q_h = W_M + Q_c$  នោះ  $W_M = Q_h - Q_c$

ដែល៖  $Q_h$  កម្ដៅស្រូបដោយម៉ាស៊ីន(ថាមពលសរុប)(J)

$W_M$  កម្មន្តមេកានិច(J)

$Q_c$  កម្ដៅភាយចេញពីម៉ាស៊ីន(ថាមពលខាតបង់)(J)

**ខ. ទិន្នន័យកម្ដៅនៃម៉ាស៊ីន៖**  $e_C = \frac{W_M}{Q_h} = 1 - \frac{Q_c}{Q_h}$  (ក្នុងបន្ទប់ចំហេះ)

- **ផ្នែកមេកានិច(ផ្នែកបញ្ជូន)៖** កម្មន្តមេកានិច  $W_M$  ត្រូវបានបញ្ជូនទៅជាកម្មន្តបានការ  $W_U$  និងកម្ដៅចេញពីម៉ាស៊ីនដោយកកិត  $Q'_c$ ។

**ក. តុល្យភាពថាមពល៖**  $W_M = W_U + Q'_c$

$W_M$  កម្មន្តមេកានិច(J)

$W_U$  កម្មន្តបានការ(J)

$Q'_c$  កម្ដៅភាយចេញពីម៉ាស៊ីនដោយកកិត(ថាមពលខាតបង់)(J)

**ខ. ទិន្នន័យមេកានិច ឬទិន្នន័យនៃគ្រឿងបញ្ជូននៃម៉ាស៊ីនកម្ដៅ៖**  $e_M = \frac{W_U}{W_M}$  (លើភ្លើងម៉ូទ័រ)

**គ. ទិន្នន័យបានការ ឬទិន្នន័យសរុប(ទិន្នន័យពិត)**

យើងបានទិន្នផលសរុប ឬទិន្នផលបានការនៃម៉ាស៊ីនគឺ៖

$$e_U = \frac{W_U}{Q_h}$$

ដោយ :  $e_M = \frac{W_U}{W_M}$  នោះ  $W_U = e_M \times W_M$

យើងបាន :  $e_U = \frac{e_M \times W_M}{Q_h} = e_M \times e_C$

ដូចនេះ :  $e_U = \frac{W_U}{Q_h} = e_M \times e_C$

- **រោងភាពមេកានិចរបស់ម៉ាស៊ីន៖**  $P = \frac{W}{t}$  ឬ  $P_M = \frac{W_M}{t}$

ដែល :  $P$  គិតជា (W)

និង :  $t$  គិតជា (s)

### សង្ខេប

ម៉ាស៊ីនសំប៉ងមានទិន្នផលប្រហែល 30% រីឯទិន្នផលម៉ាស៊ីនម៉ាស៊ីតប្រហែល 39% ។ ទិន្នផលនៃគ្រឿងបញ្ជូនមានតម្លៃ 90% និងទិន្នផលបានការមានតម្លៃប្រហែល 30% ។ ទិន្នផលនេះមានតម្លៃទាប។ ក្នុងចំណុះសំប៉ង 10 លីត្រ មានតែ 3 លីត្រទេដែលផ្តល់កម្មន្តបានការ។



**ឧទាហរណ៍**

១. រាល់វិនាទី ម៉ូទ័រថយន្តមួយទទួលកម្ដៅ  $172\text{kJ}$  ពីប្រតិកម្មនៃចំហេះល្បាយឧស្ម័ន និងបញ្ចេញមកបរិយាកាសក្រៅ  $135\text{kJ}$  ។
- ក. រៀបរាប់វគ្គទាំងបួននៃស៊ីច
    - គណនាកម្មន្តមេកានិច ក្នុងរយៈពេល 10 នាទី
    - គណនាទិន្នផលកម្ដៅនៃម៉ូទ័រ
  - ទិន្នផលគ្រឿងបញ្ចូល 92% ។
    - គណនាកម្មន្តបានការដែលភ្លើម៉ូទ័របានទទួលរយៈពេល 10 នាទី ។
    - គណនាទិន្នផលបានការនៃម៉ាស៊ីន ។
២. ម៉ូទ័រម៉ាស៊ីតមួយទទួលកម្ដៅ  $3.83\text{MJ}$  ។ វាមានទិន្នផលកម្ដៅ 0.45 ។
- ក. គណនាកម្មន្តមេកានិចដែលផ្តល់ដោយពីស្តុង
  - តើកម្ដៅដែលបញ្ចេញទៅក្នុងបរិយាកាសមានតម្លៃប៉ុន្មាន?
  - ទិន្នផលគ្រឿងបញ្ចូលគឺ 0.85 ។ គណនាកម្មន្តដែលទទួលដោយភ្លើម៉ូទ័រ ។

**ចប់ដោយសង្ខេប!!!**

**៤ សំណួរ និងលំហាត់អនុវត្ត**

- ចូរអនុវត្តច្បាប់ទី១ ទែម៉ូឌីណាមិចក្នុងលំនាំអាដ្យាបាទិច ។
- ចូររៀបរាប់វគ្គទាំងបួននៃដំណើរការម៉ាស៊ីនម៉ាស៊ីត ។
- ចូររៀបរាប់ដំណើរប្រព័ន្ធទៅនៃស៊ីចកាកណ្តា ។
- ដូចម្តេចដែលហៅថា ម៉ូទ័រចំហេះក្រៅ? ម៉ូទ័រចំហេះក្នុង?
- ធ្វើដូចម្តេចដើម្បីតម្លើងទិន្នផលម៉ាស៊ីនកម្ដៅ?
- ម៉ាស៊ីនកាកណ្តា ៣ ( $a, b, c$ ) ដំណើរការចន្លោះសីតុណ្ហភាព: ( $a$ )  $400\text{K}$  និង  $500\text{K}$  ( $b$ )  $500\text{K}$  និង  $600\text{K}$  ( $c$ )  $400\text{K}$  និង  $600\text{K}$  ។ ម៉ាស៊ីននីមួយៗស្រូបបរិមាណកម្ដៅដូចគ្នាពីធុងក្ដៅរាល់ស៊ីច ។ ចូររៀបរាប់តម្លៃកម្មន្តដែលធ្វើដោយម៉ាស៊ីនទាំងបីតាមលំដាប់ពីធំទៅតូច ។
- តើប្រភពក្ដៅ និងប្រភពត្រជាក់របស់ម៉ាស៊ីនសាំងបន្ទុះបួនវគ្គស្ថិតនៅត្រង់តំបន់ណា? ចូរពន្យល់?
- កម្មន្តដែលធ្វើលើឧស្ម័នក្នុងរយៈពេលនៃលំនាំអាដ្យាបាទិចគឺ  $140\text{J}$  ។ គណនាកំណើនថាមពលក្នុងនៃប្រព័ន្ធជាកាឡូរី ។
- ម៉ាស៊ីនអ៊ីដ្រូអាល់មួយបានបំពេញកម្មន្ត  $300\text{J}$  ។ យើងដឹងថាម៉ាស៊ីនបានបញ្ចេញកម្ដៅទៅមជ្ឈដ្ឋានក្រៅ  $600\text{J}$  ។ តើម៉ាស៊ីននោះមានទិន្នផលប៉ុន្មាន?
- ម៉ាស៊ីនកាកណ្តាស្រូបកម្ដៅ  $1200\text{cal}$  ក្នុងរយៈពេលមួយស៊ីចនិងដំណើរការនៅចន្លោះសីតុណ្ហភាព  $500\text{K}$  និង  $300\text{K}$  ។
  - គណនាទិន្នផលនៃម៉ាស៊ីន ។
  - គណនាកម្ដៅដែលម៉ាស៊ីនបានបញ្ចេញចោល ។



គ. គណនាកម្មន្តដែលបានធ្វើក្នុងរយៈពេលមួយស៊ីតជាស៊ីល ។

១១. ម៉ាស៊ីនកាកណ្តាមានដំណើរការនៅចន្លោះសីតុណ្ហភាព  $T_h = 850K$  និង  $T_c = 300K$  ។ ក្នុងស៊ីតនីមួយៗម៉ាស៊ីនបានបំពេញកម្មន្ត  $1200J$  ក្នុងរយៈពេល  $0.25s$  ។

ក. គណនាទិន្នផលនៃម៉ាស៊ីន ។

ខ. គណនាតម្លៃមធ្យមនៃអានុភាពរបស់ម៉ាស៊ីន ។

គ. គណនាបរិមាណកម្ដៅដែលផ្តល់ដោយធុងដែលមានសីតុណ្ហភាពខ្ពស់ ។

ឃ. គណនាបរិមាណកម្ដៅដែលផ្តល់ដោយធុងដែលមានសីតុណ្ហភាពទាប ។

១២. ម៉ូទ័រសាំងនៃរថយន្តរណូល(Renault) បានទទួលកម្ដៅ  $2 \times 10^5 J/s$  ដើម្បីឲ្យមានបន្ទុះក្នុងកាប៉ូយរ៉ង់ ។ វាបានបញ្ចេញកម្ដៅ  $1.3 \times 10^5 J/s$  ទៅមជ្ឈដ្ឋានក្រៅ ។

ក. គណនាកម្មន្តដែលធ្វើដោយពិស្តងក្នុងរយៈពេល 1 វិនាទី ។

ខ. គណនាទិន្នផលកម្ដៅនៃម៉ាស៊ីន ។

គ. គេដឹងថាទិន្នផលមេកានិចគឺ 0.85 ។ គណនាកម្មន្តដែលក្លាយម៉ូទ័របានទទួលក្នុងរយៈពេល 1 វិនាទី ។

១៣. គណនាកម្មន្តអតិបរមាដែលម៉ាស៊ីនកាកណ្តាមួយអាចបង្កើតឡើងពេលវាទទួលកម្ដៅ  $1kcal$  បើវាស្រូបកម្ដៅនៅសីតុណ្ហភាព  $427^{\circ}C$  និងបញ្ចេញនៅ  $177^{\circ}C$  ។

១៤. ម៉ាស៊ីនមួយបញ្ចេញកម្ដៅ  $8200J$  ខណៈពេលដែលម៉ាស៊ីនធ្វើកម្មន្តបាន  $2600J$  ។ គណនាទិន្នផលនៃម៉ាស៊ីននេះ ។

១៥. ម៉ាស៊ីនកម្ដៅមួយទទួលថាមពល  $360J$  ពីធុងក្តៅ និងផ្តល់កម្មន្ត  $25J$  ក្នុងវគ្គនីមួយៗ ។

ក. គណនាទិន្នផលនៃម៉ាស៊ីន ។

ខ. គណនាកម្ដៅស្រូបដោយធុងត្រជាក់ក្នុងវគ្គនីមួយៗ

១៦. ម៉ាស៊ីនមួយមានទិន្នផលកម្ដៅ 30% ។ គណនា ៖

ក. កម្មន្តដែលបានធ្វើ ប្រសិនបើវាស្រូបកម្ដៅ  $150J$  ពីធុងក្តៅ ។

ខ. កម្ដៅភាយចេញទៅធុងត្រជាក់ក្នុងវគ្គនីមួយៗ ។

១៧. ម៉ាស៊ីនកាកណ្តាធ្វើការរវាងធុងក្តៅពីរនៅសីតុណ្ហភាព  $500K$  និង  $300K$  ។

ក. រកទិន្នផលកម្ដៅនៃម៉ាស៊ីនកាកណ្តា ។

ខ. បើវាស្រូបកម្ដៅ  $200kJ$  ពីធុងក្តៅ ។ គណនាកម្មន្តដែលបានធ្វើ ។

១៨. ម៉ាស៊ីនកម្ដៅមួយមានអានុភាព  $580MW$  ។ គណនាកម្ដៅដែលម៉ាស៊ីនបាត់បង់រាល់វិនាទី បើគេដឹងថាម៉ាស៊ីនមានទិន្នផល 32% ។

១៩. ម៉ូទ័រម៉ាស៊ីនម៉ាស៊ីតនៃរថយន្តមួយដែលមានទិន្នផលកម្ដៅ 0.43 ហើយស្រូបកម្ដៅ  $4.0MJ$  ពីប្រភពក្តៅ ។ គណនា ៖

ក. កម្មន្តមេកានិចដែលបានពីពិស្តង ។

ខ. បរិមាណកម្ដៅដែលបញ្ចេញទៅក្នុងបរិយាកាស ។

គ. កម្មន្តបានការ បើគេដឹងថាទិន្នផលគ្រឿងបញ្ចូល 0.82 ។

២០. ម៉ាស៊ីនកាកណ្តាដែលមានអានុភាព  $500W$  ដំណើរការចន្លោះសីតុណ្ហភាព  $100^{\circ}C$  និង  $60^{\circ}C$  ។

ក. គណនាថាមពលកម្ដៅស្រូបដោយម៉ាស៊ីនរាល់វិនាទី ។

- ខ. គណនាកម្ដៅបញ្ចេញដោយម៉ាស៊ីនរាល់វិនាទី ។
២១. ម៉ាស៊ីនកាកណ្ដូដំណើរការនៅចន្លោះធុងកម្ដៅពីរដែលមានសីតុណ្ហភាព  $235^{\circ}\text{C}$  និង  $115^{\circ}\text{C}$  ដោយស្រូបកម្ដៅ  $6.30 \times 10^4 \text{ J}$  រាល់វដ្តពីធុងក្តៅ ។
- ក. គណនាទិន្នផលនៃម៉ាស៊ីន ។
- ខ. គណនាកម្មន្តដែលម៉ាស៊ីនបានបំពេញ ។
២២. ម៉ាស៊ីនម៉ាស៊ីតនៃរថយន្តមួយមានទិន្នផលកម្ដៅ  $0.40$  ហើយវាស្រូបបរិមាណកម្ដៅ  $6.0 \times 10^6 \text{ J}$  ។ គណនា:
- ក. កម្មន្តមេកានិចដែលបានពីស្ពឺង ។
- ខ. បរិមាណកម្ដៅដែលបញ្ចេញទៅក្នុងបរិយាកាស ។
- គ. កម្មន្តបានការ បើទិន្នផលគ្រឿងបញ្ចូលស្មើនឹង  $0.8$  ។
២៣. ម៉ាស៊ីនអ៊ីដ្រូអាល់មួយដំណើរការនៅចន្លោះធុងកម្ដៅពីរដែលមានសីតុណ្ហភាព  $500\text{K}$  និង  $400\text{K}$  វាស្រូបកម្ដៅ  $10.0 \times 10^2 \text{ J}$  ពីធុងដែលមានសីតុណ្ហភាពខ្ពស់ក្នុងរយៈពេលស៊ីចន្លឹមួយ ។
- ក. គណនាទិន្នផលរបស់ម៉ាស៊ីននោះ ។
- ខ. តើកម្ដៅដែលម៉ាស៊ីនបញ្ចេញទៅមជ្ឈដ្ឋានក្រៅមានតម្លៃប៉ុន្មាន ?
២៤. កម្មន្តដែលបំពេញដោយម៉ាស៊ីនមួយស្មើនឹង  $1/4$  នៃកម្ដៅស្រូបពីធុងក្តៅ ។
- ក. គណនាទិន្នផលអតិបរមានៃម៉ាស៊ីន ។
- ខ. តើម៉ាស៊ីនខាតបង់កម្ដៅប៉ុន្មានភាគរយ ។
២៥. ម៉ូទ័រម៉ាស៊ីតមួយទទួលកម្ដៅ  $3.83 \text{ MJ}$  ។ វាមានទិន្នផលកម្ដៅ  $0.45$  ។
- ក. គណនាកម្មន្តមេកានិចដែលផ្តល់ដោយស្ពឺង ។
- ខ. តើកម្ដៅដែលបញ្ចេញទៅក្នុងបរិយាកាសមានតម្លៃប៉ុន្មាន ?
- គ. ទិន្នផលគ្រឿងបញ្ចូលគឺ  $0.85$  ។ គណនាកម្មន្តដែលបញ្ចូលដោយភ្លើងម៉ូទ័រ ។
២៦. ម៉ាស៊ីនកម្ដៅមួយមានអានុភាពចេញ  $5.00 \text{ kW}$  និងមានទិន្នផល  $25\%$  ។ ម៉ាស៊ីនបានបំភាយកម្ដៅ  $8.00 \times 10^3 \text{ J}$  រាល់វដ្តនីមួយៗ ។
- ក. គណនាកម្ដៅស្រូបដោយម៉ាស៊ីនរាល់វដ្តនីមួយៗ ។
- ខ. គណនារយៈពេលក្នុងមួយវដ្តនៃដំណើរការ ។
២៧. ម៉ាស៊ីនកម្ដៅមួយស្រូបកម្ដៅ  $360 \text{ J}$  ពីធុងក្តៅ និងបំពេញកម្មន្ត  $25.0 \text{ J}$  ក្នុងវដ្តនីមួយៗ ។
- ក. គណនាទិន្នផលនៃម៉ាស៊ីន ។
- ខ. គណនាកម្ដៅភាយទៅធុងត្រជាក់ ។
២៨. សីតុណ្ហភាពនៅក្នុងធុងត្រជាក់នៃម៉ាស៊ីនកាកណ្ដូគឺ  $230^{\circ}\text{C}$  ។ គណនាសីតុណ្ហភាពនៅក្នុងធុងក្តៅ បើម៉ាស៊ីនមានទិន្នផល  $34\%$  ។
២៩. ម៉ាស៊ីនកាកណ្ដូមួយដំណើរការចន្លោះសីតុណ្ហភាព  $210^{\circ}\text{C}$  និង  $45^{\circ}\text{C}$  ។ អានុភាពចេញរបស់វាគឺ  $910 \text{ W}$  ។ គណនាកម្ដៅភាយចេញពីម៉ាស៊ីនរាល់វិនាទី ។
៣០. ម៉ាស៊ីនកាកណ្ដូមួយមានទិន្នផល  $22\%$  ។ វាដំណើរការចន្លោះធុងកម្ដៅពីរដែលមានបម្រែបម្រួលសីតុណ្ហភាព  $75.0^{\circ}\text{C}$  ។
- ក. គណនាសីតុណ្ហភាពក្នុងធុងក្តៅ ។

ខ. គណនាសីតុណ្ហភាពក្នុងធុងត្រជាក់។

៣១. ម៉ាស៊ីនកាកណ្តាមួយមានអានុភាព  $520kW$  ដោយស្រូបកម្ដៅ  $950kcal$  រាល់វិនាទី។ ប្រសិនបើសីតុណ្ហភាពប្រភពក្ដៅ  $520^{\circ}C$  ចូរគណនាសីតុណ្ហភាពប្រភពត្រជាក់។

៣២. ម៉ាស៊ីនសាំងមួយដែលមានស៊ីឡាំងចំនួនបួនមានទិន្នផល  $0.22$  និងបំពេញកម្មន្តបាន  $180J$  រាល់ជុំក្នុងស៊ីឡាំងនីមួយៗ។ ប្រសិនបើម៉ាស៊ីនដំណើរការបាន  $25rps$ ។

ក. គណនាកម្មន្តបំពេញក្នុងមួយវិនាទី។

ខ. គណនាកម្ដៅសរុបដែលផ្តល់ឲ្យម៉ាស៊ីនក្នុងមួយវិនាទី។

គ. ប្រសិនបើចំហេះសាំង  $1\ell$  ផ្តល់ថាមពលបាន  $32.21MJ$ ។  
តើក្នុងសាំងមួយលីត្រអាចប្រើបានក្នុងរយៈពេលប៉ុន្មាន។

៣៣. ម៉ាស៊ីនកម្ដៅទី 1 ទទួលកម្ដៅធំជាងម៉ាស៊ីនទី 2 បួនដង បានបំពេញកម្មន្តពីរដង និងបញ្ចេញកម្ដៅប្រាំពីរដងនៃម៉ាស៊ីនទី 2 ទៅក្នុងត្រជាក់វិញ។ គណនាទិន្នផលនៃម៉ាស៊ីនទាំងពីរ។

៣៤. ម៉ាស៊ីនកាកណ្តាមួយដំណើរការចន្លោះសីតុណ្ហភាព  $293K$  និង  $67K$ ។ តើវិធីសាស្ត្រណាមួយដែលធ្វើឲ្យទិន្នផលនៃម៉ាស៊ីនកើនឡើងខ្ពស់ជាង “បង្កើនសីតុណ្ហភាព  $10^{\circ}C$  នៅក្នុងធុងក្ដៅ” ឬក៏ “បន្ថយសីតុណ្ហភាព  $10^{\circ}C$  នៅក្នុងធុងត្រជាក់”? ចូរបង្ហាញហេតុផលសាមញ្ញមួយ។

៣៥. ម៉ាស៊ីនកម្ដៅបញ្ចេញកម្ដៅទៅកាន់ធុងដែលមានសីតុណ្ហភាព  $340^{\circ}C$  និងមានទិន្នផលទ្រីស្ត៍  $36\%$ ។ តើធុងត្រជាក់មានសីតុណ្ហភាពប៉ុន្មានអង្សា ប្រសិនបើម៉ាស៊ីនកើនទិន្នផលដល់  $42\%$  និងរក្សាសីតុណ្ហភាពក្នុងប្រភពក្ដៅដដែល។

៣៦. ម៉ាស៊ីនកាកណ្តាមួយដំណើរការចន្លោះប្រភពកម្ដៅដែលមានសីតុណ្ហភាព  $580^{\circ}C$  និងមានទិន្នផលអតិបរមា  $22\%$ ។ ដើម្បីបង្កើនទិន្នផលម៉ាស៊ីនដល់  $42\%$  តើគេត្រូវតម្លើងសីតុណ្ហភាពប្រភពក្ដៅដល់ប៉ុន្មានអង្សា បើសីតុណ្ហភាពប្រភពត្រជាក់ត្រូវរក្សា?

៣៧. ម៉ាស៊ីនកាកណ្តាមួយមានធុងត្រជាក់ដែលមានសីតុណ្ហភាព  $17^{\circ}C$  មានទិន្នផល  $40\%$ ។ តើគេត្រូវតម្លើងសីតុណ្ហភាពប្រភពក្ដៅប៉ុន្មានដើម្បីបង្កើនទិន្នផលរបស់ម៉ាស៊ីនកើនដល់  $50\%$ ។  
ដោយដឹងថាសីតុណ្ហភាពប្រភពត្រជាក់ត្រូវបានរក្សា។

៣៨. ម៉ាស៊ីនកាកណ្តាមួយប្រើចំហាយទឹកក្ដៅ  $100^{\circ}C$  ដែលជាធុងក្ដៅ។ រីឯធុងត្រជាក់គឺជាមជ្ឈដ្ឋានខាងក្រៅ ដែលមានសីតុណ្ហភាព  $20^{\circ}C$ ។ អត្រាថាមពលដែលត្រូវបានបញ្ជូនទៅកាន់ធុងត្រជាក់មាន  $15.4W$ ។

ក. គណនាអានុភាពបានការនៃម៉ាស៊ីនកម្ដៅ។

ខ. គណនាចំហាយកំណាជាទឹកនៅក្នុងធុងក្ដៅក្នុងរយៈពេល  $1.00h$  ហើយកម្ដៅឡាតង់ដើម្បីឲ្យចំហាយកំណាជាទឹក  $L = 2.26 \times 10^6 J/kg$ ។

៣៩. ម៉ាស៊ីនកម្ដៅមួយ ត្រូវបានតភ្ជាប់ទៅធុងកម្ដៅពីរដែលមួយជាអាឡុយមីញ៉ូមរលាយនៅសីតុណ្ហភាព  $660^{\circ}C$  និងធុងមួយទៀត គឺជុំបារតនៅសីតុណ្ហភាព  $-38.9^{\circ}C$ ។ ម៉ាស៊ីនដំណើរការដោយបង្កកអាឡុយមីញ៉ូម  $1.0g$  និងរំលាយបារត  $15.0g$ ។ គេដឹងថា បន្សាយកម្ដៅម៉ាសអាឡុយមីញ៉ូម  $3.97 \times 10^5 J/kg$  និងបន្សាយកម្ដៅម៉ាសបារត  $1.18 \times 10^4 J/kg$ ។ គណនាទិន្នផលអតិបរមានៃម៉ាស៊ីន។

៤០. ម៉ាស៊ីនកាកណ្តាប្រើចំហាយទឹកមួយចាប់ផ្តើមដំណើរការរវាងសីតុណ្ហភាពចំហាយ  $220^{\circ}C$  និងសីតុណ្ហភាព  $35^{\circ}C$  ដោយផ្តល់នូវអានុភាព  $8hp$  (សេះ)។ គណនាកម្ដៅស្រូបក្នុងមួយវិនាទីដោយម៉ាស៊ីនចំហាយ និងកម្ដៅបញ្ចេញក្នុងមួយវិនាទីគិតជាកាឡូរី។ បើម៉ាស៊ីនកាកណ្តាដំណើរការរវាងសីតុណ្ហភាពកម្រិតទាំងនេះមានទិន្នផល  $30\%$  នៃទិន្នផលកម្ដៅ។

៤១. ម៉ាស៊ីន  $X$  បានទទួលថាមពលកម្ដៅពីធុងដែលមានសីតុណ្ហភាពខ្ពស់ 4ដងធំ ជាងម៉ាស៊ីន  $Y$ ។ ម៉ាស៊ីន  $X$  បានធ្វើកម្មន្ត 2ដង ហើយបានបញ្ចេញថាមពលកម្ដៅ 7ដងដោយធុងដែលមានសីតុណ្ហភាពទាបធំជាងម៉ាស៊ីន  $Y$ ។
- ក. គណនាទិន្នផលម៉ាស៊ីនកម្ដៅ  $Y$ ។
  - ខ. គណនាទិន្នផលម៉ាស៊ីនកម្ដៅ  $X$ ។
៤២. ស៊ីឡាំងច្រើនរបស់ម៉ាស៊ីនសាំងយន្តហោះមួយដំណើរការដោយល្បឿន  $2500\text{tr/mm}$  ដោយទទួលថាមពលកម្ដៅ  $7.89 \times 10^3 J$  និងបញ្ចេញថាមពលកម្ដៅ  $4.58 \times 10^3 J$  ក្នុងជំនីមួយៗនៃម៉ាស៊ីនយន្តហោះវីឡីប្រីកាំង។
- ក. គណនាប្រេងសាំងគិតជាលីត្រក្នុងរយៈពេល 1ម៉ោងនៃដំណើរការ។  
ប្រសិនបើកម្ដៅចំហេះនៃសាំង  $4.03 \times 10^7 J/L$ ។
  - ខ. គណនាអានុភាពមេកានិចដែលម៉ាស៊ីនផលិតបាន។
  - គ. គណនាម៉ូម៉ង់ដែលម៉ាស៊ីនយន្តហោះប្រើលើបន្ទុក។
  - ឃ. គណនាអានុភាពមិនបានការដែលបានបញ្ចេញដោយធុងសីតុណ្ហភាពទាប។
៤៣. ម៉ាស៊ីនកាណូមួយផលិតអានុភាពបានការ  $150kW$ ។ ម៉ាស៊ីននេះបានដំណើរការរវាងសីតុណ្ហភាពពីរគឺ  $20^\circ C$  និង  $500^\circ C$ ។
- ក. គណនាថាមពលជាកម្ដៅដែលវាទទួលបានក្នុងរយៈពេល 1ម៉ោង។
  - ខ. គណនាថាមពលជាកម្ដៅដែលវាបាត់បង់ក្នុងរយៈពេល 1ម៉ោង។
៤៤. ម៉ាស៊ីនកាណូមួយមានអានុភាព  $P$ ។ ម៉ាស៊ីននេះបានដំណើរការរវាងដំណើរការរវាងសីតុណ្ហភាពពីរគឺ  $T_h$  និង  $T_c$ ។
- ក. គណនាថាមពលជាកម្ដៅដែលចូលក្នុងម៉ាស៊ីននៅចន្លោះពេល  $\Delta t$ ។
  - ខ. គណនាថាមពលជាកម្ដៅដែលបាត់បង់ក្នុងចន្លោះពេល  $\Delta t$ ។
៤៥. ម៉ាស៊ីនមួយបានបញ្ជូនថាមពលជាកម្ដៅ  $2 \times 10^3 J$  ពីប្រភពធុងសីតុណ្ហភាពខ្ពស់ក្នុងអំឡុងខួបនីមួយៗហើយបានបញ្ជូន  $1.5 \times 10^3 J$  ទៅប្រភពសីតុណ្ហភាពទាប។
- ក. គណនាទិន្នផលរបស់ម៉ាស៊ីន។
  - ខ. គណនាកម្មន្តដែលធ្វើដោយម៉ាស៊ីនក្នុង 1ខួប។
  - គ. គេដឹងថា ម៉ាស៊ីននេះដំណើរការដោយល្បឿន  $2000\text{tr/mm}$ ។  
គណនាអានុភាពមេកានិចដែលម៉ាស៊ីននោះផលិតបានក្នុង 1ជុំ។
៤៦. កម្មន្តដែលធ្វើដោយម៉ាស៊ីនស្មើ  $1/4$  នៃថាមពលកម្ដៅដែលស្រូបចេញពីធុងសីតុណ្ហភាពខ្ពស់។
- ក. គណនាទិន្នផលកម្ដៅរបស់ម៉ាស៊ីន។
  - ខ. គណនាផលធៀបថាមពលដែលស្រូបនិងថាមពលដែលបញ្ចេញទៅធុងសីតុណ្ហភាពទាប។
៤៧. កាំភ្លើងមួយត្រូវបានចាត់ទុកជាម៉ាស៊ីនកម្ដៅ។ គេដឹងថាកាំភ្លើងធ្វើពីដែកដែលមានម៉ាស់ស្មើ  $1.8kg$ ។ គ្រាប់កាំភ្លើងនេះមានម៉ាស់  $2.40g$  ហើយពេលបាញ់ចេញមានល្បឿន  $320m/s$  និងមានទិន្នផលថាមពលស្មើ  $1.10\%$ ។ សន្មតថាគូ (ដង) កាំភ្លើងស្រូបថាមពលទាំងអស់ដែលបញ្ចេញនិងកើនឡើងសីតុណ្ហភាពស្មើសាច់ក្នុងរយៈពេលខ្លីមុនពេលបាត់បង់ថាមពលកម្ដៅខ្លះទៅក្នុងមជ្ឈដ្ឋានបរិយាកាស។  
គណនាកំណើនសីតុណ្ហភាពនៅក្នុងគ្រាប់កាំភ្លើង។ គេឲ្យកម្ដៅម៉ាស់ដែក  $C_{\text{ដែក}}=448J/kg \cdot ^\circ C$ ។

៤៨. ម៉ាស៊ីនមួយកើតឡើងពីចំហេះធូលីថ្នល់តូចៗនៅជ្រលងស្ទឹង (អូហាយអូ) នៅសហរដ្ឋអាមេរិចដែលដំណើរការរវាងសីតុណ្ហភាពពីរ  $1870^{\circ}\text{C}$  និង  $430^{\circ}\text{C}$  ។

ក. តើទិន្នផលម៉ាស៊ីនទ្រីស្តីអតិបរមាស្មើប៉ុន្មាន?

ខ. ទិន្នផលម៉ាស៊ីនពិតស្មើ  $42\%$  ។ គណនាអនុភាពមេកានិចដែលម៉ាស៊ីនបានបញ្ជូន ប្រសិនបើស្រូបថាមពលកម្ដៅ  $1.40 \times 10^5 \text{ J}$  រៀងរាល់វិនាទីពីធុងសីតុណ្ហភាពខ្ពស់។

៤៩. ម៉ាស៊ីនកម្ដៅមួយបង្កើតឡើងមានទិន្នផលស្មើម៉ាស៊ីនកាណូ 65% នៅពេលវាដំណើរការរវាងធុងសីតុណ្ហភាពពីរ។

ក. ប្រសិនបើសីតុណ្ហភាពធុងត្រជាក់ស្មើនឹង  $20^{\circ}\text{C}$  តើសីតុណ្ហភាពដែលនៅធុងដែលមានសីតុណ្ហភាពខ្ពស់ស្មើប៉ុន្មាន?

ខ. តើទិន្នផលម៉ាស៊ីនពិតអាចស្មើ 65% ដែរឬទេ? ចូរពន្យល់។

៥០. ក្នុងភាពទី១នៃភាពពីររបស់ម៉ាស៊ីនកាណូមួយថាមពលដែលស្រូប  $Q_1$  ក្រោមសីតុណ្ហភាព  $T_1$  ហើយធ្វើកម្មន្ត  $W_1$  និងបញ្ចេញថាមពលកម្ដៅ  $Q_2$  ក្រោមសីតុណ្ហភាពទាប  $T_2$  ។ ភាពទី២ ស្រូបថាមពលកម្ដៅ  $Q_2$  ធ្វើកម្មន្ត  $W_2$  ហើយបញ្ចេញថាមពលកម្ដៅ  $Q_3$  ក្រោមសីតុណ្ហភាព  $T_3$  ។

ចូរបង្ហាញថា ទិន្នផលរបស់ម៉ាស៊ីនកម្ដៅនេះគឺ  $e = \frac{T_1 - T_3}{T_1} = 1 - \frac{T_3}{T_1}$  ។

៥១. ទិន្នផលនៃម៉ាស៊ីនពិត 20% គឺប្រើដើម្បីបង្កើនល្បឿនរបស់រថភ្លើងមួយចេញពីស្ងៀមទៅល្បឿនប្រហែល  $5\text{ m/s}$  ។ យើងដឹងថា ម៉ាស៊ីនកាណូមួយបានប្រើប្រភពធុងត្រជាក់ និងធុងក្ដៅដូចគ្នាដើម្បីពន្លឿនរថភ្លើងដូចគ្នាពីនៅស្ងៀមទៅល្បឿន  $6.50\text{ m/s}$  ដោយប្រើបរិមាណប្រេងឥន្ធនៈស្មើគ្នា។ ម៉ាស៊ីននេះប្រើខ្យល់ដែលមានសីតុណ្ហភាព  $300\text{ K}$  ធ្វើជាប្រភពធុងត្រជាក់។ គណនាសីតុណ្ហភាពនៃចំហាយដែលប្រើនៅប្រភពធុងក្ដៅ។

៥២. ក្នុងមួយខួប ម៉ាស៊ីនកម្ដៅមួយបានស្រូប  $500\text{ J}$  ពីធុងដែលមានសីតុណ្ហភាពខ្ពស់ហើយបញ្ចេញ  $300\text{ J}$  ទៅប្រភពធុងសីតុណ្ហភាពទាប។ គេដឹងថាទិន្នផលម៉ាស៊ីនស្មើនឹង 60% នៃម៉ាស៊ីនកាណូ។ គណនាផលធៀបសីតុណ្ហភាពធុងត្រជាក់ និងសីតុណ្ហភាពធុងក្ដៅនៃម៉ាស៊ីនកាណូ។

៥៣. ម៉ាស៊ីនកាណូមួយបានដំណើរការរវាងសីតុណ្ហភាព  $T_h = 100^{\circ}\text{C}$  និង  $T_c = 20^{\circ}\text{C}$  ។ តើផលធៀបទិន្នផលនៃម៉ាស៊ីនកាណូនេះកើនឡើងស្មើនឹងប៉ុន្មាន? បើសីតុណ្ហភាពធុងក្ដៅកើនឡើងដល់  $550^{\circ}\text{C}$  ។

៥៤.  $1500\text{ kW}$  នៃម៉ាស៊ីនកម្ដៅមួយបានដំណើរការដោយទិន្នផល 20% ។ ថាមពលកម្ដៅបានបញ្ចេញទៅធុងត្រជាក់ដោយការស្រូបចំហាយទឹកចូលក្នុងរូបមាសសីតុណ្ហភាព  $20^{\circ}\text{C}$  ។ ប្រសិនបើទឹក 60លីត្រ បានហូរឆ្លងកាត់រូបមាសក្នុង១វិនាទី។ តើកំណើនសីតុណ្ហភាពទឹកស្មើនឹងប៉ុន្មាន?

គេឲ្យកម្ដៅម៉ាសទឹក  $C = 4186\text{ J/kg}^{\circ}\text{C}$  ។ ម៉ាសមាឌទឹក  $\rho = 10^3\text{ kg/m}^3$  ។

៥៥. ម៉ាស៊ីនកាណូមួយបានដំណើរការរវាងសីតុណ្ហភាពពីរគឺ  $100^{\circ}\text{C}$  និង  $20^{\circ}\text{C}$  ។ គណនាម៉ាសទឹកកកដែលអាចឲ្យម៉ាស៊ីនរំលាយបន្ទាប់ពីវាធ្វើកម្មន្ត  $5 \times 10^4 \text{ J}$  ។ គេឲ្យកម្ដៅឡាតង់របស់ទឹកកក  $L_f = 3.33 \times 10^5 \text{ J/kg}$

៥៦. ម៉ាស៊ីនកាណូមួយមានសីតុណ្ហភាពធុងត្រជាក់  $17^{\circ}\text{C}$  និងមានទិន្នផល  $40^{\circ}\text{C}$  ។ តើសីតុណ្ហភាពធុងក្ដៅកើនប៉ុន្មានដើម្បីឲ្យបានទិន្នផលរបស់ម៉ាស៊ីនកើនបាន 50%?

៥៧. ម៉ាស៊ីនកាណូមួយបានស្រូបថាមពលកម្ដៅ  $52\text{ kJ}$  ហើយបានបញ្ចេញថាមពលកម្ដៅ  $36\text{ kJ}$  ក្នុងខួបនីមួយៗ។

ក. គណនាទិន្នផលរបស់ម៉ាស៊ីនកាណូ។

ខ. គណនាកម្មន្តដែលបំពេញបានក្នុងខួបនីមួយៗ។

# បេរៀនទី ៤ គោលការណ៍រលកតម្រួត និងរលកជញ្ជ័រ

## ១ ខួប និងប្រេកង់រលក

### និយមន័យ

ក. ខួប គឺជារយៈពេលដែលចល័ត ឬភាគល្អិតធ្វើឡើងច្រំដែលៗ។ ខួបរបស់រលកតាងដោយ  $T$  ។

ខ. ប្រេកង់ គឺជាចំនួនលំយោលពេញដែលចល័តឬភាគល្អិតធ្វើបានក្នុង១វិនាទី។ ប្រេកង់តាងដោយ  $f$  គិតជា អ៊ែក ឬក្នុង១វិនាទី ( $\text{Hz}$  ;  $1/\text{s}$ ) ។

### សម្គាល់

១. ខួប  $T = \frac{1}{f}$

២. ប្រេកង់  $f = \frac{1}{T}$

៣. ពុលសាស្ត្រ ឬលេដ្ឋីនម៉ូ  $\omega = 2\pi f = \frac{2\pi}{T}$

ចប់ដោយសន្លេង!!!