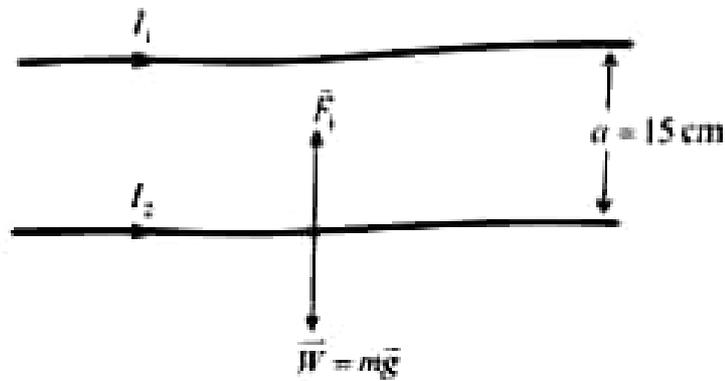


វិញ្ញាសា

រូបវិទ្យា គីមី

ធ្លាប់ចេញប្រឡងគ្រូកម្រិតមូលដ្ឋាន

Free PDF



គណនាកម្លាំងមេគុណ I_2 រវាងកាំខ្សែទី២

កម្លាំងម៉ាញ៉េទិចរបស់ខ្សែទី១ $F = I_2 H \ell = \mu_0 \frac{I_1 I_2 \ell}{2\pi a}$ (១) (០,៥០ ពិន្ទុ)

ទម្ងន់របស់ខ្សែទី២ $W = mg$ (២) (០,២៥ ពិន្ទុ)

ដោយខ្សែទី២មានសំនឹង នោះសមីការ (១) = (២)

$$\mu_0 \frac{I_1 I_2 \ell}{2\pi a} = mg \quad (៣) \quad (០,២៥ ពិន្ទុ)$$

ម៉ាស់មានខ្សែ $\rho = \frac{m}{V}$ (០,៥០ ពិន្ទុ)

កំហុសខ្សែមានកាត់ស៊ីឡាំង $V = A \times \ell = \frac{\pi d^2}{4} \ell$ (០,២៥ ពិន្ទុ)

សមមូល $\rho = \frac{m}{\frac{\pi d^2}{4} \ell} = \frac{4m}{\pi d^2 \ell}$ (០,២៥ ពិន្ទុ)

$$m = \frac{\rho \pi d^2 \ell}{4} \quad (៤) \quad (០,២៥ ពិន្ទុ)$$

យកសមីការ (៤) ជំនួសក្នុងសមីការ (២)

$$W = \frac{\rho \pi d^2 \ell}{4} g \quad (៥) \quad (០,២៥ ពិន្ទុ)$$

សមីការ (៥) = (១)

$$\mu_0 \frac{I_1 I_2 \ell}{2\pi a} = \frac{\rho \pi d^2 \ell}{4} g \quad (០,២៥ ពិន្ទុ)$$

$$4\mu_0 I_1 I_2 = 2\pi a \rho \pi d^2 g$$

ទាញបាន $I_2 = \frac{\pi^2 a \rho d^2 g}{2\mu_0 I_1} = \frac{\pi^2 a \rho d^2 g}{2 \cdot 4\pi \cdot 10^{-7} I_1} = \frac{\pi a \rho d^2 g}{8 \cdot 10^{-7} I_1}$ (០,៥០ ពិន្ទុ)

ដោយ $\pi = 3.14$, $a = 15 \text{ cm} = 15 \times 10^{-2} \text{ m}$, $g = 10 \text{ m/s}^2$, $d = 2.5 \text{ mm} = 2.5 \times 10^{-3} \text{ m}$

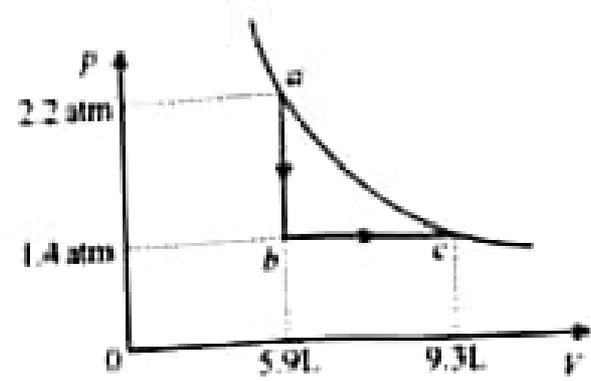
$\rho = 8900 \text{ kg/m}^3$, $I_1 = 48 \text{ A}$

(០,២៥ ពិន្ទុ)

ចាំឱ្យ

$$I_2 = \frac{3.14 \cdot 15 \cdot 10^{-2} \cdot 8900 \cdot (2.5 \cdot 10^{-3})^2 \cdot 10}{8 \cdot 10^{-7} \cdot 48} = 6.823 \cdot 10^3 \text{ A} \quad (០,២៥ ពិន្ទុ)$$

8) គណនាបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងសរុបរបស់ឧស្ម័ន



តាមរូបមន្ត $\Delta U = \Delta U_1 + \Delta U_2$ (០,៥០ ពិន្ទុ)

សមមូល $\Delta U = (U_b - U_a) + (U_c - U_b)$ (០,២៨ ពិន្ទុ)

$= U_b - U_a + U_c - U_b$ (០,២៨ ពិន្ទុ)

$= -U_a + U_c$ (០,២៨ ពិន្ទុ)

តែ $T_a = T_c \Rightarrow U_a = U_c$ (០,២៥ ពិន្ទុ)

ដាក់ឱ្យ $\Delta U = 0$

ដូច្នេះបម្រែបម្រួលថាមពលក្នុងសរុបរបស់ឧស្ម័នគឺ $\Delta U = 0$ ។

ក) គណនាបរិមាណកម្ដៅសរុបដែលកាយចេញ ឬស្រូបចូលប្រព័ន្ធ (០,៥០ ពិន្ទុ)

តាមក្របខ័ណ្ឌទី១ទែម៉ូឌីណាមិច $Q = W + \Delta U$

កែតម្រូវសរុប $W = W_1 + W_2$ (០,២៨ ពិន្ទុ)

សមមូល $Q = W_1 + W_2 + \Delta U$

ដោយ $\Delta U = 0, W_1 = 0, W_2 = 476 J$

ដាក់ឱ្យ $Q = 0 + 476 + 0 = 476 J$ (០,២៥ ពិន្ទុ)

ដោយ $Q = 476 J > 0$ ដូច្នេះបរិមាណកម្ដៅស្រូបចូលក្នុងប្រព័ន្ធ។ (០,២៥ ពិន្ទុ)

4. (៥.០០ ពិន្ទុ)

ក) កំណត់ទិសដៅចន្លោះខ្សែទម្ងន់

ដើម្បីឱ្យខ្សែទម្ងន់មានលំរិតព្យ័ត្រក្រៅខ្សែទម្ងន់ទាញខ្សែទម្ងន់ស្មើរិតទម្ងន់របស់ខ្សែទម្ងន់ ហើយមានទិសដៅច្នាយរិតទម្ងន់។ ដូច្នេះចន្លោះកាត់ខ្សែទម្ងន់មានទិសដៅចូលចេញក្នុងខ្សែទម្ងន់ដែរ។ (០,៥០ ពិន្ទុ)

តែ $v_1 = 0$ (ពេលខ្សែដល់កម្ពស់អតិបរមា) និង $h_1 = 0$ (កម្ពស់ទាបរបៀបរមា)

(០,២៨ ពិន្ទុ)

សមមូល $-v_1^2 = -2gh_1$

(០,២៨ ពិន្ទុ)

ទាញបាន $h_1 = \frac{v_1^2}{2g}$

(០,២៨ ពិន្ទុ)

ហើយល្បឿនដើម $v_1 = v_2 = \sqrt{\frac{3k_B T}{m}}$

(០,៤០ ពិន្ទុ)

សមមូល $h_2 = \frac{\left(\sqrt{\frac{3k_B T}{m}}\right)^2}{2g} = \frac{3k_B T}{2mg}$

(០,២៨ ពិន្ទុ)

ដោយ $m = 4.65 \times 10^{-26} \text{ kg}$, $g = 10 \text{ m/s}^2$, $k_B = 1.38 \times 10^{-23} \text{ J/K}$, $T = 0^\circ \text{C} = 273 \text{ K}$

(០,២៨ ពិន្ទុ)

នាំឱ្យ $h_2 = \frac{3 \times 1.38 \times 10^{-23} \times 273}{2 \times 10 \times 4.65 \times 10^{-26}} = 12152.90 \text{ m}$

(០,៤០ ពិន្ទុ)

ចរន្តកម្ពស់ដែលមូលេគុលនស្មើនឹងជ្រុងសនខ្សែដល់គឺ $h_2 = 12152.90 \text{ m}$ ។

2. (២.០០ ពិន្ទុ)

បំពេញសញ្ញាបូក (+) សញ្ញាដក (-) និងលេខសូន្យ ០ ក្នុងតារាង។

ស្ថានភាព	ប្រព័ន្ធ	Q	W	ΔU
ក. គេសំបកឯយ៉ាងលឿន	ខ្យល់នៅក្នុងស្នប់	0	(+)	(+)
ខ. កំសៀវដាក់ទឹកដាំលើច្រានរុក្ខា	ទឹកនៅក្នុងកំសៀវ	(+)	0	(+)
គ. ខ្យល់លេចចេញពីបាញ់យ៉ាងលឿន	ខ្យល់នៅក្នុងបាញ់	0	(-)	(-)

(០,៧៨ ពិន្ទុ)

(០,៤០ ពិន្ទុ)

(០,៧៨ ពិន្ទុ)

3. (៤.០០ ពិន្ទុ)

ក) គណនាកម្មន្តក្នុងលំដាប់ដំបូង។

- លំដាប់អ៊ីសូកា (មាឌថេរ)

ដំឡើងកម្មន្ត $W_1 = 0$ (លំដាប់អ៊ីសូកា - មាឌថេរ)

(០,៤០ ពិន្ទុ)

- លំដាប់អ៊ីសូបា (សម្ពាធហេរ)

កម្មន្តបម្រុង $W_2 = P_1 (V_2 - V_1)$

(០,៤០ ពិន្ទុ)

ដោយ $P_1 = 1.4 \text{ atm} = 1.4 \times 10^5 \text{ Pa}$, $V_1 = 5.9 \times 10^{-3} \text{ m}^3$ និង $V_2 = 9.3 \times 10^{-3} \text{ m}^3$

(០,២៨ ពិន្ទុ)

នាំឱ្យ $W_2 = 1.4 \times 10^5 (9.3 \times 10^{-3} - 5.9 \times 10^{-3}) = 476 \text{ J}$

(០,២៨ ពិន្ទុ)

ចរន្ត: កម្មន្តក្នុងលំដាប់ដំបូងគឺ $W_2 = 476 \text{ J}$ ។

ដូច្នេះដើម្បីឱ្យខ្សែទឹកមានលំនឹងក្រោមកម្លាំងទំនេររបស់ខ្សែទឹក លុះត្រាតែរាងកាយស្ថិតនៅក្នុង

(០,២៨ ពិន្ទុ)

កាត់ខ្សែទឹកមានកម្រិត $h_2 = 6,823 \cdot 10^{-1} \text{ m}$

(០,៥០ ពិន្ទុ)

ន) ខ្សែទឹកមានលំនឹងមិនស្ថិតទេ។

៥. (៦,០០ ពិន្ទុ)

ក) គណនាបន្ទុកអគ្គិសនីនៅខណៈដើមរបស់កុងដង់សាទ័រ

(០,២៨ ពិន្ទុ)

តាមរូបមន្ត $Q = CV$

ដោយ $C = 10 \mu\text{F} = 1 \cdot 10^{-5} \text{ F}$ និង $V = 12 \text{ V}$

(០,២៨ ពិន្ទុ)

នាំឱ្យ $Q = 1 \cdot 10^{-5} \cdot 12 = 1,2 \cdot 10^{-4} \text{ C}$

ដូច្នេះបន្ទុកដើមអតិបរមានៅលើកុងដង់សាទ័រនៅខណៈដើមពេលគឺ $Q = 1,2 \cdot 10^{-4} \text{ C}$ ។

គណនាចរន្តអគ្គិសនីក្នុងកាត់បូមីនៅខណៈដើមពេល

(០,២៨ ពិន្ទុ)

តាមរូបមន្ត $i = \frac{dq}{dt}$

ដោយបន្ទុកខណៈដំបូង $q = Q$

(០,២៨ ពិន្ទុ)

នាំឱ្យ $i(t=0) = \frac{dq}{dt} = 0$

ដូច្នេះនៅខណៈដើមពេល $t = 0$ នោះចរន្តអគ្គិសនីក្នុងកាត់បូមីគឺ $i(t=0) = 0 \text{ A}$

ខ) គណនាថាមពលសរុបនៅខណៈដើមរបស់ស្លៀត្រី LC

(០,២៨ ពិន្ទុ)

តាមរូបមន្ត $E_{LC} = E_{C_{\text{max}}} = \frac{1}{2} CV^2$

ដោយ $C = 10 \mu\text{F} = 1 \cdot 10^{-5} \text{ F}$, $V = 12 \text{ V}$

(០,២៨ ពិន្ទុ)

នាំឱ្យ $E_{LC} = \frac{1}{2} \cdot 10^{-5} \cdot 12^2 = 7,2 \cdot 10^{-4} \text{ J}$

ដូច្នេះថាមពលសរុបនៅខណៈដើមរបស់ស្លៀត្រីគឺ $E_{LC} = 7,2 \cdot 10^{-4} \text{ J}$

គ) គណនាចរន្តអតិបរមានៅកាត់ស្លៀត្រី LC

(០,២៨ ពិន្ទុ)

តាមរូបមន្ត $E_{L_{\text{max}}} = E_{C_{\text{max}}}$

(០,២៨ ពិន្ទុ)

$\frac{1}{2} Li_{\text{max}}^2 = E_{C_{\text{max}}}$

ទាញបាន

$i_{\text{max}} = \sqrt{\frac{2E_{C_{\text{max}}}}{L}}$

(០,២៨ ពិន្ទុ)

ដោយ $E_{C_{\text{max}}} = 7,2 \cdot 10^{-4} \text{ J}$ និង $L = 30 \text{ mH} = 3 \cdot 10^{-2} \text{ H}$

ដំឡើង $I_{rms} = \sqrt{\frac{2 \times 7.2 \times 10^{-4}}{3 \times 10^{-2}}} = 0.219 \text{ A}$ (0.25)

ដូច្នេះចរន្តអតិបរមានៃកុងដង្កាត់ស្បៀង LC គឺ $I_{rms} = 0.219 \text{ A}$ ។

ឃ) គណនាប្រេកង់នៃលំដោលអគ្គិសនីរបស់ស្បៀង LC

តាមរូបមន្ត $f = \frac{1}{2\pi\sqrt{LC}}$ (0.25 ពិន្ទុ)

ដោយ $C = 10 \mu\text{F} = 1 \times 10^{-5} \text{ F}$ និង $L = 30 \text{ mH} = 3 \times 10^{-2} \text{ H}$

ដំឡើង $f = \frac{1}{2 \times 3.14 \sqrt{3 \times 10^{-2} \times 10^{-5}}} = 290.72 \text{ Hz}$ (0.25 ពិន្ទុ)

ដូច្នេះប្រេកង់នៃលំដោលអគ្គិសនីរបស់ស្បៀង LC គឺ $f = 290.72 \text{ Hz}$ ។

គណនាខួបនៃលំដោលអគ្គិសនីរបស់ស្បៀង LC

តាមរូបមន្ត $T = \frac{1}{f}$ (0.25 ពិន្ទុ)

ដោយ $f = 290.72 \text{ Hz}$

ដំឡើង $T = \frac{1}{f} = \frac{1}{290.72} = 34 \times 10^{-5} \text{ s}$ (0.25 ពិន្ទុ)

ដូច្នេះខួបនៃលំដោលអគ្គិសនីរបស់ស្បៀង LC គឺ $T = 34 \times 10^{-5} \text{ s}$ ។

ង) គណនាចរន្តកុងដង្កាត់ស្បៀងនៃ $q = 8 \times 10^{-3} \text{ C}$

តាមរូបមន្ត $E_{tot} = E_C + E_L$ (0.25 ពិន្ទុ)

$$E_{tot} = \frac{1}{2} \frac{q^2}{C} + \frac{1}{2} Li^2$$

ទាញបាន $i = \sqrt{\frac{2E_{tot} - \frac{q^2}{C}}{L}}$ (0.25 ពិន្ទុ)

ដោយ $E_{LC} = 7.2 \times 10^{-4} \text{ J}$, $q = 8 \times 10^{-3} \text{ C}$, $L = 30 \text{ mH} = 3 \times 10^{-2} \text{ H}$ និង $C = 10 \mu\text{F} = 1 \times 10^{-5} \text{ F}$

ដំឡើង $i = \sqrt{\frac{2 \times 7.2 \times 10^{-4} - \frac{(8 \times 10^{-3})^2}{10^{-5}}}{3 \times 10^{-2}}} = 0.163 \text{ A}$ (0.25 ពិន្ទុ)

ដូច្នេះចរន្តកុងដង្កាត់ស្បៀងនៃ $q = 8 \times 10^{-3} \text{ C}$ គឺ $i = 0.163 \text{ A}$ ។

ច) គូសត្រាយរង្វង់ស្បៀងស្បៀងស្របតាមតម្លៃកុងដង្កាត់ស្បៀងចេញពីអនុគមន៍នៃពេល

យើងអាចសរសេរការបង្កើននៃចរន្តដូចខាងក្រោម៖

$$q = Q \cos(\omega t + \phi_0) \quad (9) \quad (0.25 ពិន្ទុ)$$

២៨

$$i = \frac{dq}{dt} = -Q\omega \sin(\omega t + \phi_1) \quad (២)$$

(០,២៨ ពិន្ទុ)

នៅពេល: $t=0$, $q = q_{max}$ នោះយើងបាន

$$Q = Q \cos(\omega \cdot 0 + \phi_1) \quad (៣)$$

(០,២៨ ពិន្ទុ)

សមមូល

$$\cos \phi_1 = 1$$

លើយ

$$0 = -Q\omega \sin(\omega \cdot 0 + \phi_1) \quad (៤)$$

(០,២៨ ពិន្ទុ)

$$\sin \phi_1 = 0$$

ដូច្នេះតាមសមីការ(៣)និង(៤) យើងបានពេលវេលានៃរលកគឺ $\phi_1 = 0$

នាំឱ្យសមីការចំលងទទួលបាន: $v_c = I_{max} \cos \omega t$

- នៅពេល: $t=0$ នោះ: $v_c = I_{max}$

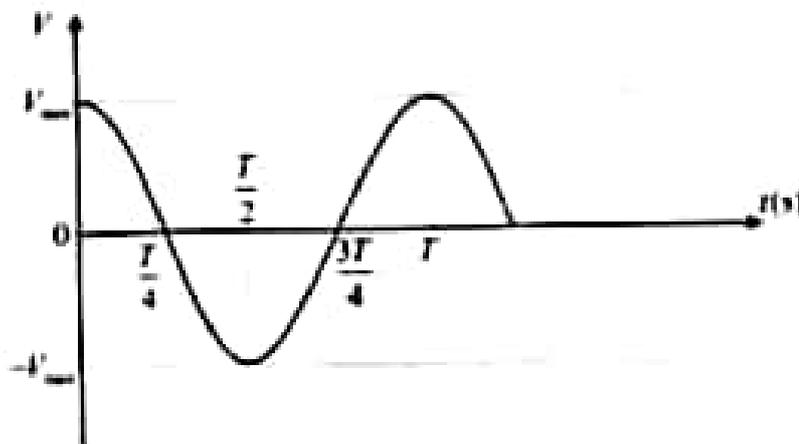
- នៅពេល: $t = \frac{T}{4}$ នោះ: $v_c = I_{max} \cos \frac{2\pi}{T} \cdot \frac{T}{4} = 0$

- នៅពេល: $t = \frac{T}{2}$ នោះ: $v_c = I_{max} \cos \frac{2\pi}{T} \cdot \frac{T}{2} = -I_{max}$

- នៅពេល: $t = \frac{3T}{4}$ នោះ: $v_c = I_{max} \cos \frac{2\pi}{T} \cdot \frac{3T}{4} = 0$

- នៅពេល: $t = T$ នោះ: $v_c = I_{max} \cos \frac{2\pi}{T} \cdot T = I_{max}$

(០,២៨ ពិន្ទុ)



(០,៥០ ពិន្ទុ)

រាជធានីភ្នំពេញ ថ្ងៃទី២៧ ខែតុលា ឆ្នាំ២០១៧

ប្រធានក្រុមកំណែ

យ៉ាងឡែង

29/10/2017

(Handwritten signature)

លោក ហ៊ុន ម៉ាណែត

(Handwritten signature)

លោក ឡាន ឌីណា



Handwritten signature and date

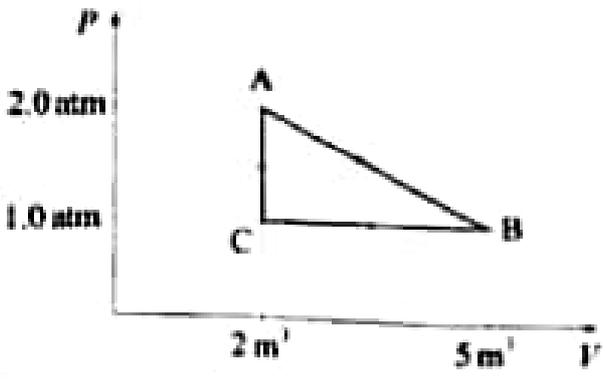
ប្រឡូកប្រើសរីរសាស្ត្របង្កើនកម្រិតមុនឆ្នាំ បង្កើនទៅអនុវិទ្យាល័យ (២ករណី២)

1. (១.០០ ពិន្ទុ)

- លេកជាលំយោលនៃភាគស្លឹកក្នុងរាងសបតូនជាមតលពីចំណុចមួយទៅចំណុចផ្សេងទៀតក្នុងមធ្យមឆ្នាំនាមួយ។
 ឬ លេកជាការបញ្ចូលភាគស្លឹកពីចំណុចមួយទៅចំណុចមួយផ្សេងទៀតក្នុងមធ្យមឆ្នាំនាមួយ។
 ឬ លេកជាដំណាលភាគស្លឹកក្នុងមធ្យមឆ្នាំនាមួយ។ (០,៥០ ពិន្ទុ)
- លេកជម្រុញជាលេកស៊ីឌុយសូអ៊ីតពីរដែលមាន អំព្រិឌុត ប្រេកង់ និងជំហានលេកដូចគ្នា ប្រាស់ទីតាមទិសដៅឆ្មុយគ្នា ហើយកាត់គ្នាក្នុងមធ្យមឆ្នាំនាមួយ។
 ឬ លេកជម្រុញជាលេកស៊ីឌុយសូអ៊ីតពីរដែលមាន អំព្រិឌុត ប្រេកង់ និងជំហានលេកដូចគ្នា បាលតាមទិសដៅឆ្មុយគ្នាក្នុងមធ្យមឆ្នាំនាមួយ។ (០,៥០ ពិន្ទុ)

2. (២.០០ ពិន្ទុ)

គណនាកម្មន្តសម្រាប់ប្រព័ន្ធបម្រែងបិទ ABCA



តាមរូបមន្ត $W_{A \rightarrow B} = W_{AB} + W_B + W_{CA}$ (០,២៥ ពិន្ទុ)

• កម្មន្តពី A → B : $W_{AB} = \frac{(P_A + P_B)(V_B - V_A)}{2}$ (០,២៥ ពិន្ទុ)

តែ $P_A = 2.0 \text{ atm} = 2 \cdot 10^5 \text{ Pa}$, $P_B = 1.0 \text{ atm} = 1 \cdot 10^5 \text{ Pa}$, $V_A = 2.0 \text{ m}^3$, $V_B = 5.0 \text{ m}^3$ (០,២៥ ពិន្ទុ)

$W_{AB} = \frac{(1.0 \cdot 10^5 + 2.0 \cdot 10^5)(5 - 2)}{2} = +4.5 \cdot 10^5 \text{ J}$ (០,២៥ ពិន្ទុ)

• កម្មន្តពី B → C : $W_{BC} = P_b (V_c - V_b)$, $\begin{cases} P_b = 1.0 \text{ atm} = 1 \times 10^5 \text{ Pa} \\ V_c = 2.0 \text{ m}^3 \\ V_b = 5.0 \text{ m}^3 \end{cases}$ (០.២៥ ពិន្ទុ)

$W_{BC} = 1.0 \times 10^5 (2 - 5) = -3 \times 10^5 \text{ J}$ (០.២៥ ពិន្ទុ)

• កម្មន្តពី C → A : $W_{CA} = 0$ (មានចេរ ឬ លំនាំអ៊ីសូករ) (០.២៥ ពិន្ទុ)

នាំឱ្យកម្មន្តសរុបក្នុងបម្រែបម្រួល

$W_{ABCA} = 4.5 \times 10^5 + 0 - 3 \times 10^5 = +1.5 \times 10^5 \text{ J}$ (០.២៥ ពិន្ទុ)

សម្គាល់៖

- លើបេតុងនគណនាកម្មន្តធ្វើលើទស្សនៈនោះកម្មន្ត $W = -1.5 \times 10^5 \text{ J}$

- លើបេតុងនគណនាកម្មន្តតាមក្រឡាឆ្មៃ $W = +1.5 \times 10^5 \text{ J}$

ករណីទាំងពីរខាងលើបានពិន្ទុដូចគ្នា។

៣. (២.០០ ពិន្ទុ)

ក) គណនាកម្រិតស្រូបដោយចុងទឹកក្តៅនូវរាល់វិមាទីតិកតាកម្យរី

តាមរូបមន្ត $e_c = \frac{W_c}{Q_c}$ (០.២៥ ពិន្ទុ)

ទាញបាន $Q_c = \frac{W_c}{e_c}$

តែ $W_c = P_c \times t$

ដោយ $P_c = 8 \text{ hp} = 8 \times 746 \text{ W} = 5968 \text{ W}$, $t = 1 \text{ s}$

នាំឱ្យ $W_c = 5968 \times 1 = 5968 \text{ J}$ (០.២៥ ពិន្ទុ)

ហើយ $e_c = 30\% e_c = 0.30 \times \left(1 - \frac{T_c}{T_h}\right)$, $T_c = 35^\circ \text{C} = 308 \text{ K}$ & $T_h = 220^\circ \text{C} = 493 \text{ K}$ (០.២៥ ពិន្ទុ)

$e_c = 0.30 \left(1 - \frac{308}{493}\right) = 0.1125$ (០.២៥ ពិន្ទុ)

នាំឱ្យវិមាណកម្តៅ

$Q_c = \frac{5968}{0.1125} = 53048.88 \text{ J} = \frac{53048.88 \text{ J}}{4.2} = 12630.68 \text{ cal}$ (០.២៥ ពិន្ទុ)

ដូច្នោះកម្រិតស្រូបដោយចុងទឹកក្តៅនូវរាល់វិមាទីតិកតាកម្យរីគឺ $Q_c = 12630.68 \text{ cal}$ ។

ខ) គណនាកម្រិតបញ្ចេញទៅចុងត្រជាក់រាល់វិមាទីតិកតាកម្យរី

តាមរូបមន្ត $Q_c = Q_h - W_c$ (០.២៥ ពិន្ទុ)

ក្រសួងអប់រំ យុវជន និង កីឡា

លេខប្រអប់ : _____

លេខតុ : _____

ឈ្មោះ : _____

ហត្ថលេខា : _____

ប្រឡងរៀនវិស្វក្សមធ្យមសិក្សាបឋមវ្យាបាល

សម័យប្រឡង : ថ្ងៃទី 17 ខែ តុលា ឆ្នាំ 2004

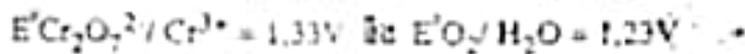
វិញ្ញាណ : គីមីវិទ្យា

ពេលវេលា : 02 ម៉ោង

ប្រធាន :

1- តើចំណុចបំបែកម៉ូលេគុលមីក្រូដោយអគ្គិសនីវិភាគ ។ ហេតុអ្វីបានជាវាត្រូវបានប្រើប្រាស់ក្នុងការស្រាវជ្រាវ ឬ សូដូមីតូប្រើក្នុង គីមី ឬ សូដូមីតូប្រើក្នុងការស្រាវជ្រាវក្នុងមីក្រូ ? (1 ពិន្ទុ)

2- តើអោយបំបែកនៃស្រទាប់ជាអុកស៊ីដូអេក្សូអ៊ីត 25 % នៃស្រទាប់ក្នុងទៅ ។



ក). តើប្រតិកម្មរវាងទាំងពីរប្រតិប្រតិទៅដូចម្តេច ? រកយសមីការតុល្យការ ។

ខ). ប្រតិកម្មនេះមិនប្រតិប្រតិទៅកើតទេ តើដោយមូលហេតុអ្វី ? (2 ពិន្ទុ)

3- ក). សរសេរសមីការតុល្យការនៃប្រតិកម្មរវាងអ៊ីយ៉ូត និងអុកស៊ីសែន ។

ខ). បញ្ជាក់ថាវាជាប្រតិកម្មអុកស៊ីដូអេក្សូអ៊ីតឬប្រតិកម្មផ្ទេរស្នូល ។

គ). គណនាម៉ាស់ទ្រទ្រង់ទាំងអស់នៃប្រតិកម្មនេះ (គេសម្រេចថាម៉ាស់ទ្រទ្រង់ទាំងអស់នៃប្រតិកម្មនេះស្មើគ្នា) ។

ឃ). ដោយប្រើប្រាស់ក្នុងការវិភាគថាមពលមធ្យមនៃសំណង់ ចូររកយកកំរិតនៃប្រតិកម្មនេះដែលទទួលបានក្នុងក្រុងកាតូឡិក ។

ង). ទាញកម្រិតប្រតិកម្មនៃអេតាន (ទឹកទទួលបានក្នុងក្រុងកាតូឡិក)



4- ក). ចូរសរសេរសមីការតុល្យការប្រតិកម្មរវាងអ៊ីយ៉ូតនិងអុកស៊ីសែន ។

ខ). តើអ៊ីយ៉ូត HCl ជាអុកស៊ីតក្លាស់ ឬ ឆ្មោយ ? គណនាកំរិតប្រតិកម្មនៃសូលុយស្យុងអុកស៊ីត HCl ដែលមាន $pH = 2$ ។

គ). តើការខ្ចីមាតិក V_B 20ml នៃសូលុយស្យុងអុកស៊ីត ដែលមាន C_B $1.25 \cdot 10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ ទៅលើមាតិក V_A 20ml នៃសូលុយស្យុងអុកស៊ីត HCl មាន C_A $10^{-2} \text{ mol.L}^{-1}$ ។

1). សរសេរតុល្យសមីការតុល្យការប្រតិកម្មរវាងអុកស៊ីត និង ឆ្មោយ ដោយដឹងថាប្រតិកម្មនេះបង្កើតបានជាមីក ។

2). គណនាចំនួនម៉ូល H_3O^+ និង ចំនួនម៉ូល OH^- នៅចុង : $t = 0$

3). តើក្រោយប្រតិកម្មមានអ្វីជុំវិញចំណុចស្របប្រតិកម្មមិនអស់ ? (4 ពិន្ទុ)

ច្បាប់ចម្លងប្រកបដោយសុពលភាព

ជាតិ សាសនា ព្រះមហាក្សត្រ

ក្រសួងអប់រំ យុវជន និងកីឡា

ឈ្មោះ : _____

ប្រឡង : _____

ប្រឡងជ្រើសរើសគ្រូបង្រៀនកម្រិតមធ្យមសិក្សា បង្រៀនគោលដៅវិទ្យាល័យ

ភូមិ : _____

សាលា : _____

សម័យប្រឡង : ថ្ងៃទី ១៩ ខែ ឧសភា ឆ្នាំ ២០១៣

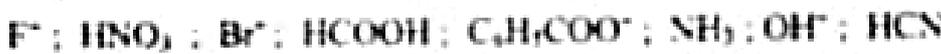
វិញ្ញាសា : **គីមីទី ១២**

រយៈពេល : ០២ ម៉ោង

ប្រធាន :

១- ចូរឱ្យបានមួយ និងឧទាហរណ៍បញ្ជាក់អាស៊ីត តាមរចនាដំបូង តាមប្រៀបធៀប-ឱ្យវិ និងតាមរៀងវិធី? (១ពិន្ទុកន្លះ)

២- ក. ចូរឱ្យបានមួយ និងបញ្ជាក់ឈ្មោះអាស៊ីត ក្នុងប្រភេទអាស៊ីតខាងក្រោម :



ខ. ចូរឱ្យបានមួយ និងឈ្មោះប្រភេទគ្នាដែលត្រូវគ្នានឹងប្រភេទខាងលើ ។ (២ពិន្ទុ)

៣- តើមានអ្វីខុសគ្នាដូចគ្នាប្រភេទ? ចូររៀបរាប់ និងសរសេរសមីការបញ្ជាក់ ។ (២ពិន្ទុកន្លះ)



គេដាក់អង្គធាតុ A ចំនួន 1.00 mol និង B ចំនួន 1.00 mol ដាក់ក្នុងដប 1.00 L ហើយបិទឱ្យជិត ។ រយៈពេលដប់ ថ្ងៃក្រោយមកប្រតិកម្មមានដល់នឹងកើតឡើង គេរកបានអង្គធាតុ C ចំនួន 0.200 mol ។

ក. ចូរកំណត់រចនាសម្ព័ន្ធ A : B គេរកបានប្រតិកម្មមានដល់នឹង និងថេរដល់នឹង k ។

ខ. គេធ្វើពីស្ថានភាពដំបូងទៀតដោយយក C និង D ចំនួន 1.00 mol ដូចគ្នា ដាក់ក្នុងដប 1.00 L ។ តើមានអង្គធាតុសរុប A ប៉ុន្មាន គេរកបានប្រតិកម្មមានដល់នឹង ? (៤ពិន្ទុ)

ច្បាប់ចម្លងប្រកបដោយសុពលភាព

ជាតិ សាសនា ព្រះមហាក្សត្រ

ក្រសួងអប់រំ យុវជន និងកីឡា

ឈ្មោះ : _____

ឈ្មោះ : _____ **ប្រឡងគ្រឹះសិក្សាស្រាវជ្រាវប្រកួតប្រជែងកម្រិតមូលដ្ឋាន ប្រឡងគោរពវិទ្យាល័យ**

គុណ្ណ : _____

ហត្ថលេខា : _____

សម័យប្រឡង : ថ្ងៃទី១៤ ខែតុលា ឆ្នាំ២០១៧

វិទ្យាសា : គីមីវិទ្យា

រយៈពេល : ០២ម៉ោង

ប្រធាន :

១- ចូរឱ្យបានច្រើន និងឧទាហរណ៍បញ្ជាក់អាស៊ីត តាមរាងកែវ តាមប្រព័ន្ធស្តុត-ឡូរី និងតាមឡឺរីស? (១ពិន្ទុកន្លះ)

២-ក. ចូរឱ្យឈ្មោះ និងបញ្ជាក់ឧទាហរណ៍អាស៊ីត ប្រឡងនៃប្រភេទខាងក្រោម :

F⁻ ; HNO₃ ; Br⁻ ; HCOOH ; C₆H₅COO⁻ ; NH₃ ; OH⁻ ; HCN

ខ. ចូរឱ្យប្រភេទ និងឈ្មោះប្រភេទគ្នាដែលត្រូវគ្នានឹងប្រភេទខាងលើ ។ (២ពិន្ទុ)

៣- តើមានអ្វីរវាងកំលាំងអន្តរម៉ូលេគុលប្រភេទ? ចូរប្រៀបធៀប និងសរសេរឱ្យបានច្រើនបញ្ជាក់ ។ (២ពិន្ទុកន្លះ)

៤- គេមានប្រតិកម្មមួយតាមដោយសមីការតូល្យេរ៉ង៖ $A_{(g)} + B_{(g)} \rightleftharpoons C_{(g)} + D_{(g)}$

គេយកអង្គធាតុ A ចំនួន 1.00 mol និង B ចំនួន 1.00 mol ដាក់ក្នុងដប 1.00 L ហើយបិទឱ្យជិត ។ រយៈពេលដប់

ថ្ងៃក្រោយមកប្រតិកម្មមានលំដាប់កើតឡើង គេបានសរសេរចំនួន C ចំនួន 0.200 mol ។

ក. ចូរកំណត់រកកំហាប់ A ; B គេបានប្រតិកម្មមានលំដាប់ និងចំនួនលំដាប់ K ។

ខ. គេធ្វើការសម្រួលទៀតដោយយក C និង D ចំនួន 1.00 mol ដាក់ក្នុងដប 1.00 L ។ តើគេ
ទទួលបានអង្គធាតុ A ចំនួន គេបានប្រតិកម្មមានលំដាប់? (៤ពិន្ទុ)

ប្រទេសកម្ពុជា
ជាតិ សាសនា ព្រះមហាក្សត្រ

ស្រុកអប់រំ ព្រះសីហនុ ភ្នំពេញ
លេខប្រឡង : 17
លេខតុ : 01
ឈ្មោះ : ស្រីសុខ សុខ
ហត្ថលេខា :

ប្រឡងជ្រើសរើសគ្រូឧត្តមសិក្សាបឋមភូមិ

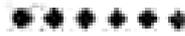
សម័យប្រឡង : ថ្ងៃទី ០៣ ខែ វិច្ឆិកា ឆ្នាំ ២០០៥
វិញ្ញាណ : គីមីវិទ្យា
រយៈពេល : ០២ ម៉ោង

ប្រធាន :

- 1- ចូររកឈ្មោះនិងរូបរាងនៃប្រតិកម្ម ? (១ ពិន្ទុ)
- 2- ក្នុងកែវមួយដែលមានក្រាម (Zn) ពេញផែនកាតូត HCl ចាប់ផ្តើមប្រតិកម្មនឹងចុះក្រចក ។ តើអ្នកត្រូវធ្វើដូចម្តេច ដើម្បីបន្ថយល្បឿននៃប្រតិកម្មនេះ ? (១ ពិន្ទុ)
- 3- តើអ៊ីយ៉ុង Fe^{2+} ឬ Fe^{3+}) អន្តរកម្មនឹងប្រតិកម្ម ដើម្បីការពារសីតុណ្ហភាពអុកស៊ីសែន ? (២ ពិន្ទុ)
- 4- គេមានមួយដីក្រនៃសូឡុយស្យុងអាត្មូតស៊ីដ្រូស កំហាប់ $10^{-3} mol L^{-1}$ ។ គេសន្មតថាអាត្មូតស៊ីដ្រូសបំបែកទាំងស្រុងជាអ៊ីយ៉ុង H_3O^+ និង SO_4^{2-} ។ (២ ពិន្ទុ)
 - ក) គណនាម៉ាស់អាត្មូតស៊ីដ្រូស (NaOH) ចាំបាច់ដែលត្រូវបន្ថែមទៅលើសូឡុយស្យុងអាត្មូតស៊ីដ្រូសដើម្បីប្រើប្រាស់ដំណុះសម្រាប់អាត្មូតស៊ីដ្រូស បាន ។
 - ខ) គណនា pH នៃសូឡុយស្យុងក្រោយប្រតិកម្ម ។
- 5- កែវកែវត្រូវបំពេញមួយ មានដាក់ 20ml សូឡុយស្យុង H_2SO_4 កំហាប់ 1M និង មានដាក់ ២ មេកា ដំណាក់ប្រមូលមុនខ្សែ ។ គេបន្ថែមមួយដំណាក់មួយនៃសូឡុយស្យុង NaOH រហូតដល់មានការប្រែប្រួលនៃអង្គធាតុក្នុងពណ៌ រួចតាមរយៈបំពង់ប្រេង គេដឹងថាមាន NaOH ដែលប្រើប្រាស់ 16ml ។
 - ក) តើកំហាប់ម៉ូលេគុលក្រោមនៃសូឡុយស្យុង NaOH ដែលប្រើប្រាស់ប៉ុន្មាន ?
 - ខ) តើគេត្រូវយកមកសូឡុយស្យុង NaOH ប៉ុន្មាន ដើម្បីបញ្ចូលទៅក្នុងកែវមួយដែលមានម៉ាស់ 1L ដើម្បីទទួលបានក្រោយពីការបន្ថែមទឹករហូតដល់កំទូលនៃកែវមួយនៃសូឡុយស្យុង NaOH មួយដែលមានកំហាប់ 1M ?

ប្រាកដណាម ព្រឹត្តិបត្រ

ជាតិ សាសនា ព្រះមហាក្សត្រ



ប្រឡងចំណេះដឹងស្រាវជ្រាវ

ឧបសគ្គសិក្សាបឋមសិក្សា ២៤ - ៥ ជំពាវទី ២

ឈ្មោះ :
លេខ :
ប្រទេស :
កាលបរិច្ឆេទ :
សាលា :

សម័យប្រឡង : ថ្ងៃទី ៣ ខែ កក្កដា ឆ្នាំ ២០០៦
វិញ្ញាណ : គីមីវិទ្យា និង វិទ្យាសាស្ត្របច្ចេកទេស
រយៈពេល : ០២ ម៉ោង

ប្រធាន

I - កង្វះចំណេះដឹង (ជ្រាបមួយពិន្ទុ)

- ១- តើប្រតិកម្មគីមីក្នុងតំបន់ប្រែកម្រិតនៃកម្រិតជាប់គ្នាប្រភេទ : អ៊ីដ្រូ : កូរណេលីយ៉ាមនិងអាសូរណេលីយ៉ាមក្នុងប្រភេទប្រតិកម្មអ៊ីដ្រូយ៉ាស៊ីត ឬអ៊ីដ្រូស៊ីត ។ មួយពិន្ទុកន្លះ ។
 - ២- តើយ៉ាងណាដែលការបំបែកអាតូមអាស៊ីតរបស់លោកហ្វែរដ្រង់ដ្រាញ់ដាវីនបានកំណត់នៅលើតារាងរូបវិទ្យាសាស្ត្រដាច់ដាច់អ្នក វាបានបំបែកតារាង ហើយអោយអង្គធាតុទាំងអស់ ១៦ ៥ ។ តើអោយអង្គធាតុទាំងនេះនៅក្នុងស្ថានភាពស្រទាប់អាស៊ីត HCl បរិមាណប្រើន តេទទូលេយធនស្ថានីយ៍ ៤ ៤ ៥ ។
 - ក / សរសេរសមីការកាតូលីកក្នុងស្ថានភាព ។
 - ខ / កំណត់ប្រភេទមុខស្រទាប់របស់អ៊ីយ៉ុងអាតូមអាស៊ីតនេះ ។
 - គ / គណនាម៉ាស់អ៊ីយ៉ុងអាតូមអាស៊ីតរបស់លោកហ្វែរដ្រង់ដ្រាញ់ដាវីនដែលយកមកប្រើ ។ បីពិន្ទុ ។
- $Li = 7, Na = 23, K = 39, Rb = 85$
- ៣- ចូរអោយដឹងម៉ឺន អ៊ីសូមែរ ប្រតិកម្មដេស៊ីក្រាតកម្ម ប្រតិកម្មអ៊ីដ្រូស៊ីត និង ប្រតិកម្មអង្រែកម្ម គ្រប់ទាំងនេះនាពេលវេលាដាច់ដាច់អ្នក ។ មួយពិន្ទុកន្លះ ។

II - វិទ្យាសាស្ត្របច្ចេកទេស (បួនពិន្ទុ)

- ១- ដើម្បីអោយការបច្ចេកទេស និង វេទ មុខវិជ្ជាគីមីវិទ្យាទទួលបានលទ្ធផលប្រសើរ តើលោកគ្រូ អ្នកគ្រូត្រូវយកចិត្តទុកដាក់ទៅលើចំណុចអ្វីខ្លះ ? ។ ពីរពិន្ទុ ។
- ២- អ្នកកំពុងបច្ចេកទេសនៅក្នុងផ្ទះមួយ តើអ្នកត្រូវគ្រប់គ្រងខ្លួនអ្វីខ្លះ ? គ្រប់គ្រងដូចម្តេច ? ពីរពិន្ទុ ។

ប្រធានាធិការ វិទ្យាល័យ
ចានី សាលា ព្រះបរមរាជវាំង

ស្រុកដំបូង ខេត្តកំពង់ចាម

ឈ្មោះ : _____

ឈ្មោះ : _____

ឈ្មោះ : _____

ឈ្មោះ : _____

កាលប្រឡូង : ថ្ងៃទី ០៤ ខែ វិច្ឆិកា ឆ្នាំ ២០១៦

វិទ្យាល័យ : **កំពង់ចាម**

ឈ្មោះ : _____

ប្រធាន :

I - ក - តើលេខប្រតិកម្មរវាងអ្វីខ្លះនៅក្នុងប្រតិកម្មខាងលើនេះ? តើមានលេខប្រតិកម្មប្រភេទណាខ្លះដែរ?

ខ - តើមានលេខប្រតិកម្មណាខ្លះដែលប្រតិបត្តិក្នុងប្រតិកម្មខាងលើនេះ?

II - តើប្រតិកម្មរវាងអ្វីខ្លះដែលប្រតិបត្តិក្នុងប្រតិកម្មខាងលើនេះ?

III - តើប្រតិកម្មរវាងអ្វីខ្លះដែលប្រតិបត្តិក្នុងប្រតិកម្មខាងលើនេះ?

IV - ក - តើប្រតិកម្មរវាងអ្វីខ្លះដែលប្រតិបត្តិក្នុងប្រតិកម្មខាងលើនេះ? តើមានលេខប្រតិកម្មប្រភេទណាខ្លះដែរ?

ខ - តើប្រតិកម្មរវាងអ្វីខ្លះដែលប្រតិបត្តិក្នុងប្រតិកម្មខាងលើនេះ?

III - តើប្រតិកម្មរវាងអ្វីខ្លះដែលប្រតិបត្តិក្នុងប្រតិកម្មខាងលើនេះ?

ក - តើប្រតិកម្មរវាងអ្វីខ្លះដែលប្រតិបត្តិក្នុងប្រតិកម្មខាងលើនេះ?

ខ - តើប្រតិកម្មរវាងអ្វីខ្លះដែលប្រតិបត្តិក្នុងប្រតិកម្មខាងលើនេះ?

III - តើប្រតិកម្មរវាងអ្វីខ្លះដែលប្រតិបត្តិក្នុងប្រតិកម្មខាងលើនេះ?

ក - តើប្រតិកម្មរវាងអ្វីខ្លះដែលប្រតិបត្តិក្នុងប្រតិកម្មខាងលើនេះ?

ខ - តើប្រតិកម្មរវាងអ្វីខ្លះដែលប្រតិបត្តិក្នុងប្រតិកម្មខាងលើនេះ?

V - តើប្រតិកម្មរវាងអ្វីខ្លះដែលប្រតិបត្តិក្នុងប្រតិកម្មខាងលើនេះ? តើមានលេខប្រតិកម្មប្រភេទណាខ្លះដែរ?

ខ - តើប្រតិកម្មរវាងអ្វីខ្លះដែលប្រតិបត្តិក្នុងប្រតិកម្មខាងលើនេះ?

III - តើប្រតិកម្មរវាងអ្វីខ្លះដែលប្រតិបត្តិក្នុងប្រតិកម្មខាងលើនេះ?

ក - តើប្រតិកម្មរវាងអ្វីខ្លះដែលប្រតិបត្តិក្នុងប្រតិកម្មខាងលើនេះ?

ខ - តើប្រតិកម្មរវាងអ្វីខ្លះដែលប្រតិបត្តិក្នុងប្រតិកម្មខាងលើនេះ?

III - តើប្រតិកម្មរវាងអ្វីខ្លះដែលប្រតិបត្តិក្នុងប្រតិកម្មខាងលើនេះ?

