

കെയ്ലൂമ ഹിൽസ് ഇൻഡസ്ട്രിസ്
All Rights Reserved

Paper Class

අධ්‍යාපන පොදු සහතික පත්‍ර (උසස් පෙළ) විභාගය, 2027 අගෝස්තු
General Certificate of Education (Adv. Level) Examination, August 2027

රසායන විද්‍යාව II

Chemistry II

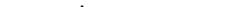
$$\text{සාර්වත්‍ර වායු නියතය, } R = 8.314 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$$

$$\text{ஆவனாசிரே}^{\circ} \text{ நியதை, } N_A = 6.022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

$$\text{ප්ලන්ක්ගේ නියතය, } h = 6.626 \times 10^{-34} \text{ Js}$$

(සියලුම ප්‍රශ්නවලට පිළිතුරු සපයන්න. එක් එක් ප්‍රශ්නයට ලකුණු 15 බැංච් ලැබේ.)

B කොටස - රචනා

(02) (a) 

ඉහත දක්වෙන්නේ හයිඩුපත්නී විශෝවන වර්ණාවල සහනක ගක්තියෙන් වැඩිම ග්‍රෑනීය දක්වෙන රුපසටහනයි.

- (i) වමේ සිට දකුණට යන විට එම රේඛා සිසුයෙන් එකිනෙකට සම්පූර්ණ වන්නේ මත්ද?
 - (ii) වර්ණාවලියේ ඉහත ග්‍රේණීය හඳුනාගන්න.
 - (iii) රට වඩා ගක්තියෙන් අඩු අනෙක් ග්‍රේණී හතර මොනවාද?
 - (iv) රේඛා ග්‍රේණී 5 ම අතරින් ගක්තියෙන් වැඩිම රේඛා ග්‍රේණී දෙක අයන් වන්නේ විද්‍යුත් ව්‍යුම්හක වර්ණාවලියේ කුමන කළාප වලටද?
 - (v) මෙම ග්‍රේණීයේ එක් එක් රේඛාවට අදාළ ගක්තිය, සංඛ්‍යාතය හා තරංග ආයාමය යන එක් එක් රාජියෙහි අගය වැඩි වන්නේ A සිට G දෙසට ද, G සිට A දෙසටද යන වග වෙන වෙනම දක්වන්න.
 - (vi) මූල වර්ණාවලි සටහන තුළම දැකිය හැකි සංඛ්‍යාතය උපරිම වන රේඛාවට අදාළ ගක්තිය හඳුන්වන විශේෂ නම කුමක්ද?
 - (vii) ඉහත විමෝෂන වර්ණාවලිය ඇතිවීමට හේතු වූ විමෝෂන වර්ණාවලියට අදාළ ඉලෙක්ට්‍රොන සංක්‍මණ දක්වමින් ගක්ති මට්ටම් සටහනක් අදින්න.

(ඉලෙක්ට්‍රොන සංක්‍මණ දක්වීමට රේඛා හාවිතා කළයුතු අතර එක් එක් සංක්‍මණයට අනුරූප ඉහත සටහනේ රේඛාවට අදාළ අක්ෂරයද සඳහන් කළ යුතුය.)

- (b) P හා Q නම් මූලද්‍රව්‍යය 2 ක් PF_3 හා QH_3 නම් සංයෝග 2 ක් සාදයි. PF_3 ලුවිස් අම්ලයකි, QH_3 ලුවිස් හේමයකි.

(F හා H පමණක් සත්‍ය සංකේතම වේ.)

P හා Q දෙවන එකම ආවර්තනයේ මූලද්‍රව්‍ය වන අතර මේවායේ පරමාණුක ක්‍රමාන්ක අතර අන්තරය 2 කි.

 - ලුවිස් අම්ල හා ලුවිස් හේම යනු මොනවාදුයි හඳුන්වන්න.
 - P හා Q හි කාණ්ඩ භාජනාගෙන එම අණුවල ලුවිස් තින් සටහන් ඇද නිවැරදි හැඩය අපෝහනය කරන්න.

(සත්‍ය සංකේත හාවිතා කරන්න.)

- (iii) PF_3 හා QH_3 සංයෝග එකිනෙකට මිගු කළ විට සැදෙන Y නම් සංයෝගයේ P හා Q වටා හැඩිය එකම විය.
- P හා Q වටා හැඩිය සමාන වීමට හේතුව කෙටියෙන් දක්වන්න.
 - P හා Q හි මූහුමිකරණ වෙනස්වීම දක්වන්න.
 - Y සංයෝගයේ ලුරිස් තිත් ව්‍යුහය අදින්න.
- (c) ඉලෙක්ට්‍රොනයක බී බෞග්ලි තරංග ආයාමය $3.9 \times 10^{-10} \text{ m}$ ඉලෙක්ට්‍රොනයක ස්කන්ධය ද $9.1 \times 10^{-28} \text{ g}$ නම් අදාළ ඉලෙක්ට්‍රොනය වලනය වන බේගය ගණනය කරන්න. ($\text{h} = 6.626 \times 10^{-34} \text{ Js}$)