

கியலும் தித்திலும் ஆசீரனி  
*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

$$\text{கூர்வனு வாயு திட்டத்தை, } R = 8.314 \text{ J K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$$

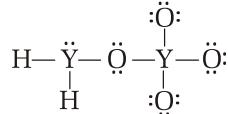
$$\text{ஆலගாசிரே தியதை, } N_A = 6.022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

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

(සියලුම ප්‍රශ්නවලට පිළිබුරු සපයන්න. එක් එක් ප්‍රශ්නයට ලක්ණු 15 බැගින් ලැබේ.)

B කොටස - රවනා

**(02) (a)**  $\text{H}_2\text{Y}_2\text{O}_4^-$  ඇනායනයේ ලුවිස් ව්‍යුහය නිර්මාණයේ අතරමදී අවස්ථාවක් පහත දක්වේ. මෙහි Y යනු p ගොනුවේ මූලධ්‍යයක් වේ.



- (i) මෙහි පරමාණුවල විධිමත් ආරෝපණ ඇත්තාම්, එම විධිමත් ආරෝපණ දී ඇති ව්‍යුහයෙහි එක් එක් පරමාණුව මත දක්වන්න.

(ii) පරමාණුවල ආරෝපණ අවමව ඇති ව්‍යුහය වඩාත්ම ස්ථාපි යැයි උපකල්පනය කර, මෙම අණුව සඳහා වඩාත්ම පිළිගත හැකි ලුවිස් ව්‍යුහය අදින්න.

(iii) ආචාර්යිකා වුවෙහි කුමන කාණ්ඩයට, Y අයත් වන්නේ දැයි සඳහන් කරන්න.

(iv) ආචාර්යිකා වුවෙහි තෙවැනි ආචාර්යයට Y අයත් වේ නම් Y හඳුනා ගන්න.

(v) පහත දැක්වෙන පරමාණු වටා,

  - ඉලෙක්ට්‍රොන යුගල ජ්‍යාලිකිය
  - මූහුම්කරණය
  - සත්‍ය හැඩිය

යන මේවා එක එකක් සඳහන් කරන්න.

(I) H පරමාණු දෙකටම සම්බන්ධ Y පරමාණුව

(II) මධ්‍ය O පරමාණුව

(III) O පරමාණු හතරටම සම්බන්ධ Y පරමාණුව

(vi) H පරමාණු දෙකටම සම්බන්ධ Y පරමාණුව වටා බන්ධන කේෂය  $\alpha$  ද, මධ්‍ය මික්සිජන් පරමාණුව වටා බන්ධන කේෂය  $\beta$  ද O පරමාණු හතරටම සම්බන්ධ Y පරමාණුව වටා බන්ධන කේෂය  $\gamma$  ද නම්  $\alpha$ ,  $\beta$  සහ  $\gamma$  අතර සම්බන්ධතාවය එහි කේෂය වැඩිවන ආකාරයට දක්වන්න.

(vii) මෙම අයනය සඳහා පවතින සම්පූර්ණ ව්‍යුහ අදින්න. ඒවායේ ස්ථාපි සහ අස්ථාපි ස්වභාවය ද ඒ අසලම දක්වන්න. (ඒවා A, B, C ..... ලෙස නම් කරන්න.)

(viii) උක්ත සම්පූර්ණක්ත ව්‍යුහ ඇසුරෙන් සම්පූර්ණක්ත මූහුම සඳහා වැශීපුරම ආයකවන ව්‍යුහ හඳුනා ගන්න.

- (ix) ඉහත අයනය සඳහා සම්පූර්ණක්ත මුහුම නිර්මාණය කරන්න.
- (x) සම්පූර්ණක්ත මුහුම ඇසුරෙන් පහත බන්ධනවල දිගවල් සමාන වේ ද අසමාන වේ ද යන්න ලියා දක්වන්න.
- (I) Y - අග්‍රස්ථ O පරමාණු සහිත බන්ධන කුන :
- (II) Y - අග්‍රස්ථ O පරමාණුව සහිත බන්ධනයක් සහ Y - මධ්‍යස්ථ O පරමාණුව සහිත බන්ධනය :

- (b) පහත දී ඇති ප්‍රකාශ ව්‍යුහය හා බන්ධන පිළිබඳ ඔබේ රසායනික විද්‍යා දැනුම භාවිතයෙන් කෙටියෙන් පැහැදිලි කරන්න.
- (i) දෙ ජලයේ සනක්වයට වඩා අයිස්වල සනක්වය අඩු වේ.

- (ii)  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$  හි තාපාංකය  $\text{CH}_3 - \begin{matrix} \text{CH}_3 \\ | \\ \text{C} - \text{H} \\ | \\ \text{CH}_3 \end{matrix}$  හි තාපාංකයට වඩා වැඩි වේ.
- (iii) NO ට වඩා  $\text{O}_2$  හි තාපාංකය අඩු වේ.
- (iv) Na වලට වඩා Mg වල ලෝහක බන්ධන ප්‍රහලදේ.