

අධ්‍යාපන පොදු සහතික පත්‍ර (උසක් පෙළ) විනාශය, 2027 අගෝස්තු

General Certificate of Education (Adv. Level) Examination, August 2027

රසායන විද්‍යාව II

Chemistry II

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

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

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

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

B කොටස - රචනා

- (02) (a) පහත දී ඇති අර්ථ ප්‍රතික්‍රියා ආම්ලික මාධ්‍යයේ තුළින කරන්න.

 - (i) $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ ඔ'කරණයෙන් CO_2 සැදේ.
 - (ii) $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$ ඔ'හරණයෙන් Cr^{3+} සැදේ.
 - (iii) Mn^{2+} ඔ'කරණයෙන් MnO_4^- සැදේ.

(b) පහත දී ඇති අර්ථ ප්‍රතික්‍රියා භාෂ්මික මාධ්‍යයේ තුළින කරන්න.

 - (i) NO_2^- ඔ'හරණයෙන් NH_3 සැදේ.
 - (ii) Al^{3+} ඔ'කරණයෙන් AlO_2^- සැදේ.
 - (iii) MnO_4^- ඔ'හරණයෙන් MnO_2 සැදේ.

(c) පහත ප්‍රතික්‍රියා සඳහා දී ඇති මාධ්‍ය තුළ තුළින අයනික සම්කරණ ලියා දක්වන්න.

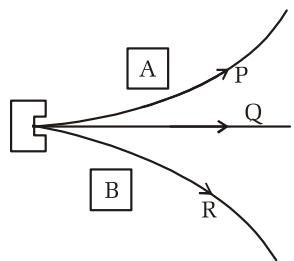
 - (i) ආම්ලික මාධ්‍යයේ දී MnO_4^- මගින් H_2S , S බවට ඔ'කරණය කරවයි.
 - (ii) ආම්ලික මාධ්‍යයේ දී KI හා KIO_3 ප්‍රතික්‍රියා කර I_2 නිපදවයි.
 - (iii) ක්ෂාරීය මාධ්‍යයේ දී Al හා NaNO_3 ප්‍රතික්‍රියා කර AlO_2^- හා NH_3 සාදයි.

(d) ඉහත (c) හි (ii) සඳහා භාවිතා කළ අම්ලය HNO_3 නම් එම ප්‍රතික්‍රියා සඳහා තුළින රසායනික සම්කරණය ලියන්න.

(e) පහත S අවශ්‍ය සංයෝග වල S වල විද්‍යුත් සෘණතාවය වැඩිවන පිළිවෙළට සකස් කරන්න.

SF_2 , SO_2 , SO_3 , SO_4^{2-} , SF_3O^+

(f) විකිරණයේ මුද්‍රාවා වලින් පිටත විකිරණ වර්ග 3ක් විද්‍යුත් කෙශ්‍රයකු හැඳිවීම පහත රුපයේ දක්වා ඇත.



- (i) විද්‍යුත් කෙශ්‍රයෙහි A හා B අගු නම් කරන්න.
- (ii) P , Q හා R විකිරණ වර්ග 3 හඳුනාගෙන නම් කරන්න.
- (iii) මෙයින් විද්‍යුත් වූම්බක විකිරණයක් වන්නේ කුමක් ද?
- (iv) ඉහත හඳුනාගත් විද්‍යුත් වූම්බක විකිරණයෙහි ප්‍රයෝගනයක් සඳහන් කරන්න.
- (v) P හා R හි උත්සුමණ කොළ වෙනස්වීමට හේතුව පැහැදිලි කරන්න.