67241

AL/2008/02-S-I

සියලු ම හිමිකම් ඇවිරිණි]
முழுப் பதிப்புரிமையுடையது]
All Rights Reserved]

ශ්‍රී ලංකා විභාග දෙපාර්තමේන්තුව
இலங்கைப் பரீட்சைத் திணைக்களம்
Department of Examinations, Sri Lanka

02 | S | I

අධ්‍යයන පොදු සහතික පත්‍ර (උසස් පෙළ) විභාගය, 2008 අගෝස්තු
கல்விப் பொதுத் தராதரப் பத்திர (உயர் தர)ப் பரீட்சை, 2008 ஓகஸ்ற்
General Certificate of Education (Adv. Level) Examination, August 2008

රසායන විද්‍යාව I இரசாயனவியல் I Chemistry I	පැය දෙකයි இரண்டு மணித்தியாலம் Two hours

සැලකිය යුතුයි :

* මෙම ප්‍රශ්න පත්‍රය **පිටු 10** කින් යුක්ත වේ. (ආවර්තිතා වගුවක් සපයා ඇත.)
* **සියලු ම ප්‍රශ්නවලට පිළිතුරු සපයන්න.**
* **ගණක යන්ත්‍ර භාවිතයට ඉඩ දෙනු නොලැබේ.**
* උත්තර පත්‍රයේ නියමිත ස්ථානයේ ඔබේ විභාග අංකය ලියන්න.
* උත්තර පත්‍රයේ පිටුපස දී ඇති අනෙක් උපදෙස් ද සැලකිලිමත් ව කියවන්න.
* **1 සිට 60** තෙක් වූ එක් එක් ප්‍රශ්නයට (1), (2), (3), (4), (5) යන පිළිතුරුවලින් **නිවැරදි හෝ ඉතාමත් ගැළපෙන හෝ පිළිතුර තෝරාගෙන, එය උත්තර පත්‍රයේ දැක්වෙන පිටුපස උපදෙස් පරිදි කතිරයක් (X) යොදා දක්වන්න.**

සාර්වත්‍ර වායු නියතය, $R = 8{\cdot}314\ \mathrm{J\ K^{-1}\ mol^{-1}}$
ඇවගාඩ්‍රෝ නියතය, $N_A = 6{\cdot}022 \times 10^{23}\ \mathrm{mol^{-1}}$

1. අලෝහමය මූලද්‍රව්‍ය වැඩිම ගණනක් අඩංගු වන්නේ ආවර්තිතා වගුවෙහි කුමන ආවර්තයේ ද?
(1) 1 (2) 2 (3) 3 (4) 4 (5) 5

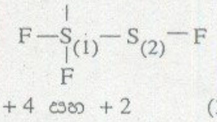
2. පහත දී ඇති අණුවලින්/අයනවලින් අනෙක් ඒවාට වඩා වෙනස් හැඩයක් ඇත්තේ කුමකට ද?
(1) SO_4^{2-} (2) $S_2O_3^{2-}$ (3) PCl_4^+ (4) NH_4^+ (5) SF_4

3. මෝටර් රථ එන්ජිමකින් පිටවන දුමෙහි තිබීමට ඉඩ නොමැති වායුවක් වනුයේ,
(1) CO_2 (2) SO_2 (3) H_2S (4) NO (5) CO

4. $MSO_4 \cdot xH_2O$ හි ස්කන්ධය අනුව H_2O 36% ක් ඇත. x හි අගය වනුයේ (H = 1.0, O = 16.0, S = 32.0, M = 64.0)
(1) 3 (2) 4 (3) 5 (4) 6 (5) 7

5. සෝඩියම් ලෝහය සමග ප්‍රතික්‍රියා **නො** කරන්නේ පහත සඳහන් ඒවායින් කුමක් ද?
(1) $CH_3-C\equiv CH$ (2) $HC\equiv CH$ (3) CH_3CH_2OH (4) CH_3CHO (5) C_6H_5OH

6. පහත සඳහන් අණුවේ $S_{(1)}$ හා $S_{(2)}$ පරමාණුවල ඔක්සිකරණ තත්ත්ව වනුයේ පිළිවෙළින්



(1) +1 සහ +3 (2) +4 සහ +2 (3) +3 සහ +1 (4) −3 සහ −1 (5) +2 සහ +2

7. A(g) සහ B(g) අතර පහත සඳහන් සමතුලිතතාව ඇති වේ.

$$A(g) \rightleftharpoons x\,B(g)$$

ආරම්භයේ දී, ජේවනය කරන ලද භාජනයක් තුළ A(g) මවුල 3 ක් තැබූ විට, සමතුලිතතාවයේ දී **A** හා **B** හි සම මවුල මිශ්‍රණයක් සෑදේ. x හි අගය වනුයේ
(1) 1 (2) 2 (3) 3 (4) 4 (5) 5

[දෙවැනි පිටුව බලන්න.

< www.sinhalaelibrary.com > Source :- www.pastpaperlk.com

8. $CHCl_3$ සහ ජලය අතර A සංයෝගයේ විභාග සංගුණකය 9 වේ. A, $CHCl_3$ හි වඩා ද්‍රාව්‍ය වේ. ආරම්භයේ දී A හි ජලීය ද්‍රාවණයක 100 cm^3 ක් තුළ A, 2.00 g අඩංගු වේ. A හි මෙම ද්‍රාවණය $CHCl_3$ 100 cm^3 කොටස් දෙකකින් නිස්සාරණය කළ විට $CHCl_3$ තුළට නිස්සාරණය වන A හි මුළු ස්කන්ධය වනුයේ,
(1) 1.80 g (2) 0.198 g (3) 1.89 g (4) 1.09 g (5) 1.98 g

9. කාමර උෂ්ණත්වයේ දී ද්‍රව වශයෙන් පවතින මූලද්‍රව්‍ය දෙක වනුයේ,
(1) Li සහ Be (2) Br සහ Be (3) Hg සහ Br (4) Hg සහ Xe (5) Se සහ Br

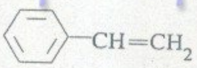
10. I^- අයන මවුල එකක් ඔක්සිකරණය කිරීම සඳහා වැඩි ම මවුල සංඛ්‍යාවක් අවශ්‍ය වන්නේ පහත සඳහන් කුමකින් ද?
(1) Cl_2 (2) K_2CrO_4 (3) $K_2Cr_2O_7$ (4) $FeCl_3$ (5) $KMnO_4$

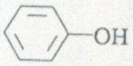
11. පහත දැක්වෙන සංයෝග සලකන්න.

(A) HCHO

(B)

(C) $NH_2(CH_2)_4NH_2$

(D) 

(E) 

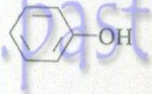
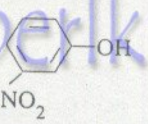
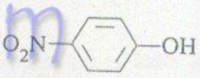
තාපස්ථාපන බහුඅවයවකයක් සාදන්නේ පහත සඳහන් කවර යුගලය ද?
(1) B සහ E (2) B සහ C (3) A සහ C (4) A සහ E (5) B සහ D

12. ඇනිලීන් 1.86 g සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කිරීමට අවශ්‍ය වන 0.20 mol dm^{-3} HCl පරිමාව වනුයේ
(H = 1.0, C = 12.0, N = 14.0)
(1) 150 cm^3 (2) 10 cm^3 (3) 75 cm^3 (4) 200 cm^3 (5) 100 cm^3

13. ජලයේ දී ද්විධාකරණයට භාජනය වන්නේ පහත සඳහන් ඒවායින් කුමක් ද?
(1) PCl_3 (2) NO_2 (3) SO_3 (4) SO_2 (5) NCl_3

14. H_2SO_4, Na_2CO_3 සහ HNO_3 නිපදවීමේ කාර්මික ක්‍රියාවලි සලකන්න. X වායුව මේවායින් එක් ක්‍රියාවලියක දී ආරම්භක ද්‍රව්‍යයක් ලෙස භාවිත කරන නමුත් එය මොන යම් හෝ ආකාරයකින් අවසන් ඵලයෙහි ඇතුළත් නොවේ. X වායුව වනුයේ
(1) NH_3 (2) SO_2 (3) SO_3 (4) NO_2 (5) CO_2

15. ඕසෝන් (O_3) වායුව පිළිබඳ ව සත්‍ය **නොවන්නේ** පහත සඳහන් ප්‍රකාශවලින් කුමක් ද?
(1) එය පාර-ජම්බුල කිරණ අවශෝෂණය කරයි.
(2) නයිට්‍රජන්හි ඔක්සයිඩ මගින් ඕසෝන් ස්ථරයට හානි සිදු විය හැකි ය.
(3) ඕසෝන්, විෂබීජ නාශකයක් ලෙස භාවිත කෙරේ.
(4) ඕසෝන්, I^- අයන I_2 වලට ඔක්සිකරණය කරයි.
(5) O_3 හි ද්විධ්‍රැව ඝූර්ණය ශුන්‍ය වේ.

16. (A)  (B)  (C)  (D)

A, B, C සහ D මගින් දැක්වෙන සංයෝගවල අම්ල ප්‍රබලතාව **වැඩිවීමේ** නිවැරදි අනුපිළිවෙළ වන්නේ,
(1) D < A < B < C (2) D < B < A < C (3) A < D < B < C
(4) D < A < C < B (5) A < B < C < D

17. X ලවණය, අවර්ණ ද්‍රාවණයක් සාදමින් තනුක HCl හි ද්‍රවණය වේ.
මෙම ද්‍රාවණය
(i) ජලයෙන් තනුක කළ විට සුදු අවක්ෂේපයක් ලබා දෙයි.
(ii) H_2S යැවූ විට කළු අවක්ෂේපයක් ලබා දෙයි.
X හි ඇති කැටායනය වනුයේ
(1) Cu^{2+} (2) Bi^{3+} (3) Hg^{2+} (4) Sb^{3+} (5) As^{3+}

18. $H_2(g)$ ආශ්‍රයේ දී TiO_2 රත්කළ විට ටයිටේනියම්වල වෙනත් ඔක්සයිඩයක් සෑදේ. TiO_2 1.600 g වලින් මෙම ඔක්සයිඩයේ 1.440 g සෑදෙන්නේ නම්, එම ඔක්සයිඩයේ සූත්‍රය වනුයේ, (O = 16.0, Ti = 48.0)
(1) TiO (2) Ti_2O_3 (3) Ti_2O (4) Ti_3O_4 (5) Ti_2O_2

www.pastpaperlk.com
< www.sinhalaelibrary.com > Source :- www.pastpaperlk.com 2

19. A = බෙන්සොයික් අම්ලය B = එතනොයික් අම්ලය C = ඇසිටෝන් D = එතනෝල්
A, B, C සහ D සංයෝගවල තාපාංකය **වැඩිවීමේ** නිවැරදි අනුපිළිවෙළ දැක්වෙන්නේ පහත සඳහන් කුමකින් ද?
(1) D < C < A < B (2) D < C < B < A (3) C < D < A < B (4) C < D < B < A (5) B < C < D < A

www.pastpaperlk.com

20. S^{2-}, Cl^-, K^+ සහ Ca^{2+} යන අයනවල අරය **අඩුවීමේ** නිවැරදි අනුපිළිවෙළ වනුයේ
(1) $S^{2-} > Cl^- > K^+ > Ca^{2+}$
(2) $Cl^- > S^{2-} > K^+ > Ca^{2+}$
(3) $S^{2-} > Cl^- > Ca^{2+} > K^+$
(4) $Ca^{2+} > K^+ > S^{2-} > Cl^-$
(5) $K^+ > Ca^{2+} > Cl^- > S^{2-}$

21. M ලෝහයක් එහි සල්ෆේටය, $M_2(SO_4)_3$ බවට පරිවර්තනය කරන ලදී. එම සල්ෆේටයේ ද්‍රාවණයක්, $Pb(NO_3)_2$ සමඟ පිරියම් කිරීමෙන් $PbSO_4$ ලැබුණි. M හි 1.04 g වලින් $PbSO_4$ 9.09 g (වියළි ස්කන්ධය)ක් ලැබුණේ නම් M ලෝහය වනුයේ
(Al = 27.0, Cr = 52.0, Fe = 55.8, Co = 58.9, Ga = 69.7, $PbSO_4$ = 303.0)
(1) Al (2) Cr (3) Fe (4) Co (5) Ga

www.pastpaperlk.com

22. A, B, C සහ D, අලෝහමය මූලද්‍රව්‍ය වේ.

$$2\,B^-(aq) + A_2 \rightarrow B_2 + 2\,A^-(aq)$$

$$2\,C^-(aq) + B_2 \rightarrow C_2 + 2\,B^-(aq)$$

$$2\,D^-(aq) + B_2 \rightarrow D_2 + 2\,B^-(aq)$$

$2\,C^-(aq) + D_2 \rightarrow$ ප්‍රතික්‍රියාවක් නැත.

මෙම මූලද්‍රව්‍යවල ඔක්සිකරණ හැකියාවෙහි **වැඩිවීමේ** නිවැරදි අනුපිළිවෙළ වනුයේ
(1) A < B < C < D (2) B < A < C < D (3) D < C < B < A (4) A < C < D < B (5) A < B < D < C

www.pastpaperlk.com

23. පහත දැක්වෙන කුමන ලක්ෂණ බියුටීන්ඩයිඔයික් (butenedioic) අම්ලයේ ව්‍යුහය හා එකඟවේ ද?
(A) එය සමාවයවිකතාව පෙන්වයි.
(B) එය $NaHCO_3$ ද්‍රාවණයකින් CO_2 මුක්ත කරයි.
(C) එය Br_2 දියර අවර්ණ කරයි.
(D) එය බියුටේන් – 1, 4 – ඩයිඕල් (butane -1, 4-diol) සාදමින් $LiAlH_4$ සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කරයි.
(1) (A) සහ (D) (2) (C) සහ (D) (3) (A), (C) සහ (D) (4) (A), (B) සහ (D) (5) (A), (B) සහ (C)

www.pastpaperlk.com

24. පහත දැක්වෙන ප්‍රතික්‍රියා පටිපාටිය සලකන්න.

$$CH_3C\equiv N \xrightarrow[\text{(A)}]{\text{සාන්ද්‍ර } H_2SO_4} CH_3COOH \xrightarrow[(2)\ H_3O^+]{(1)\ LiAlH_4} CH_3CH_2OH$$

(A) (B)

(A) සහ (B) ප්‍රතික්‍රියා පියවර පිළිවෙළින්,
(1) ඔක්සිකරණය සහ ඔක්සිහරණය වේ.
(2) ඔක්සිකරණය සහ ඔක්සිකරණය වේ.
(3) ඔක්සිකරණය සහ ජල විච්ඡේදනය වේ.
(4) ජල විච්ඡේදනය සහ ඔක්සිහරණය වේ.
(5) ඔක්සිහරණය සහ ඔක්සිහරණය වේ.

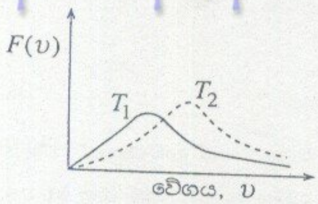
www.pastpaperlk.com

www.pastpaperlk.com

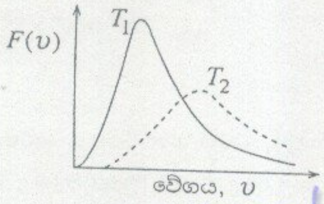
[හතරවැනි පිටුව බලන්න.

25. T_1 සහ T_2 යන උෂ්ණත්ව දෙකක් $(T_2 > T_1)$ සඳහා වායුවක අණුවල වේග ව්‍යාප්ති පහත දක්වා ඇත. T_1 සහ T_2 උෂ්ණත්ව දෙකෙහි දී අණුවල වේගවලට තිබීමට වඩාත් ම ඉඩ ඇති විචලනය පෙන්වන්නේ පහත දැක්වෙන 1 - 5 ප්‍රස්තාර අතුරෙන් කුමක් ද?

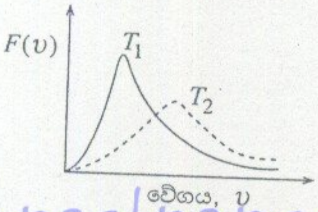
[$F(\upsilon)$ = υ වේගය සහිත අණුවල භාගය]



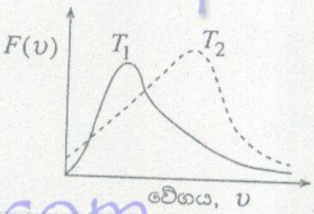
(1)



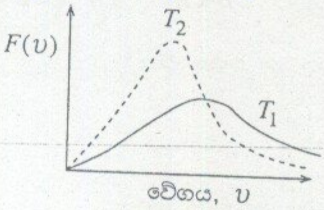
(2)



(3)



(4)



(5)

26. X ලවණය තනුක H_2SO_4 සමඟ උණුසුම් කළ විට වායුවක් පිට කරයි. X හි ජලීය ද්‍රාවණයක්, $Ba(NO_3)_2$ සමඟ තනුක HNO_3 හි ද්‍රාව්‍ය, සුදු අවක්ෂේපයක් ලබා දෙයි. කෙසේ වෙතත්, X, H_2O_2 සමඟ පිරියම් කර, ඉන් පසුව $Ba(NO_3)_2$ එකතු කළ විට, තනුක HNO_3 හි අද්‍රාව්‍ය, සුදු අවක්ෂේපයක් සැදෙයි. X ලවණයෙහි ඇති ඇනායනය වනුයේ

(1) SO_4^{2-} (2) PO_4^{3-} (3) SO_3^{2-} (4) S^{2-} (5) $C_2O_4^{2-}$

27. යූරියා (NH_2CONH_2) ද්‍රාවණයක් රත් කළ විට පහත දැක්වෙන පරිදි වියෝජනය වේ.

$$NH_2CO\,NH_2 + 3\,H_2O \longrightarrow CO_2 + 2\,NH_4OH$$

සාන්ද්‍රණය $0.20\ mol\ dm^{-3}$ වන $Al(NO_3)_3$ ද්‍රාවණ $100.0\ cm^3$ ක ඇති Al අවක්ෂේප කිරීම සඳහා අවශ්‍ය වන යූරියා ස්කන්ධය වනුයේ, (H = 1.0, C = 12.0, N = 14.0, O = 16.0)

(1) 1.80 g (2) 0.90 g (3) 2.70 g (4) 3.60 g (5) 1.20 g

< www.sinhalaelibrary.com > Source :- www.pastpaperlk.com 4

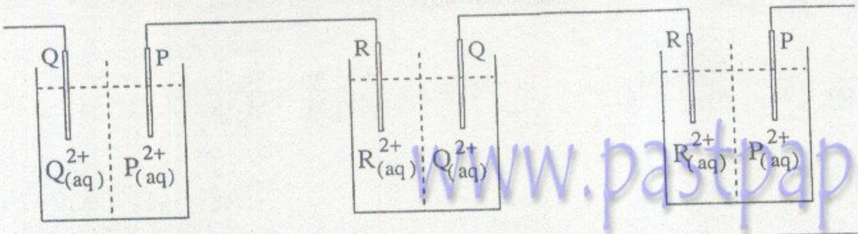
28. P, Q සහ R ලෝහ සඳහා සම්මත ඔක්සිහරණ විභව පහත දී ඇත.

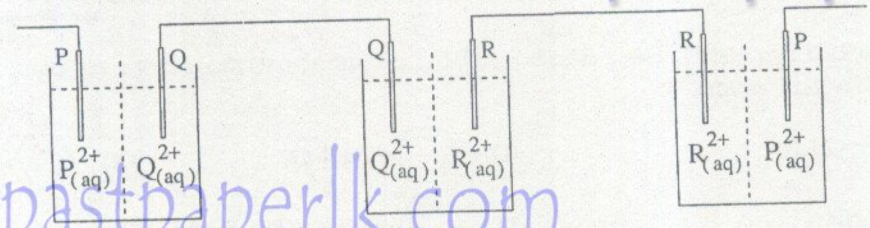
$$P^{2+}(aq) + 2e \rightarrow P(s); \quad E^{\ominus} = -2.2\ V$$

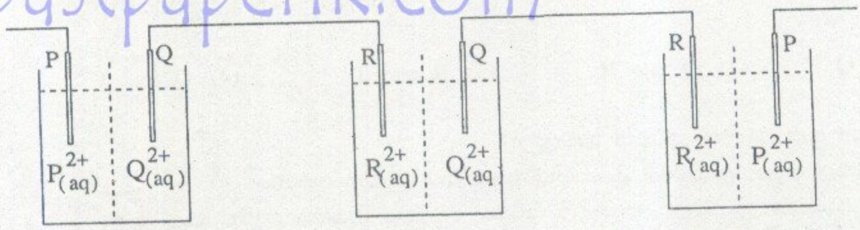
$$Q^{2+}(aq) + 2e \rightarrow Q(s); \quad E^{\ominus} = +1.2\ V$$

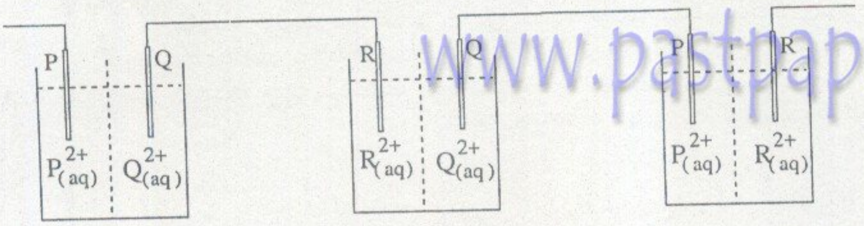
$$R^{2+}(aq) + 2e \rightarrow R(s); \quad E^{\ominus} = -2.8\ V$$

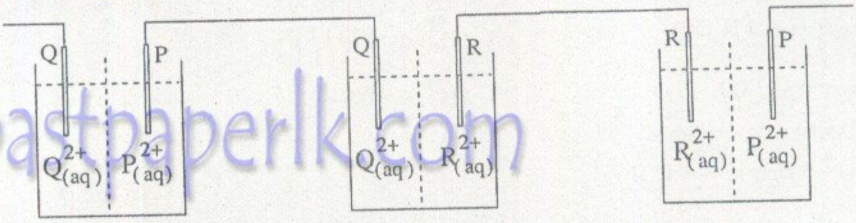
සම්මත අවස්ථාවේ ඇති P, Q සහ R අර්ධ කෝෂ භාවිතයෙන් තනාගත් විද්‍යුත් රසායනික කෝෂ තුන පහත දී ඇති කවර ආකාරයකින් සම්බන්ධ කළහොත් 8.0 V විද්‍යුත් ගාමක බලයක් ලබාදෙයි ද?

(1)


(2)


(3)


(4)


(5)


29. $[Fe(H_2O)_5OH]^{2+}$ හි IUPAC නාමය වනුයේ

(1) Hydroxopentaquairon(III) ion
(2) Pentaaquahydroxyliron(III) ion
(3) Pentaaquahydroxoferrous(II) ion
(4) Hydroxopentaaquairon(II) ion
(5) Pentaaquahydroxoiron(III) ion

30. NaOH ප්‍රමාණයෙන් 50% ක් Na_2CO_3 බවට පරිවර්තනය වන තුරු 0.10 mol dm^{-3} NaOH ද්‍රාවණ 25.00 cm^3 ක් තුළින් CO_2 යවන ලදී. ෆීනොල්ප්තැලින් දර්ශකය ලෙස යොදාගනිමින් මෙම ද්‍රාවණය 0.10 mol dm^{-3} HCl ද්‍රාවණයක් සමඟ අනුමාපනය කරන ලදී. අනුමාපනයේ අන්ත ලක්ෂ්‍යය විය හැක්කේ

(1) 18.75 cm^3 (2) 20.00 cm^3 (3) 37.50 cm^3 (4) 25.00 cm^3 (5) 12.50 cm^3

[හයවැනි පිටුව බලන්න.

www.pastpaperlk.com

31. NaCl m_1 g ද, $MgCl_2$ m_2 g ද ජලයේ ද්‍රාවණය කර, 1.00 dm^3 දක්වා තනුක කරන ලදී. මෙම ද්‍රාවණයෙන් 25.00 cm^3 ක් $AgNO_3$ ද්‍රාවණ වැඩිමනත් ප්‍රමාණයක් සමග පිරියම් කරන ලදී. ලැබුණු AgCl අවක්ෂේපයේ ස්කන්ධය m_3 g විය. (සාපේක්ෂ මවුලික ස්කන්ධ : NaCl = M_1, $MgCl_2 = M_2$, AgCl = M_3)
පහත දක්වෙන කුමන ප්‍රකාශනය සත්‍ය වේ ද?

(1) $m_3 = \frac{m_1}{M_1} + \frac{2m_2}{M_2} \times M_3$

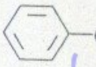
(2) $m_3 = \left[\frac{m_1}{M_1} + \frac{2m_2}{M_2}\right] \times M_3$

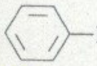
(3) $m_3 = \frac{25}{1000} \times \left[\frac{m_1}{M_1} + \frac{m_2}{M_2}\right] \times M_3$

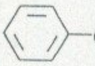
(4) $m_3 = \frac{1}{1000}\left[\frac{m_1}{M_1} + \frac{m_2}{M_2}\right] \times M_3$

(5) $m_3 = \frac{25}{1000}\left[\frac{m_1}{M_1} + \frac{2m_2}{M_2}\right] \times M_3$

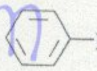
32. 5 °C දී, තනුක HCl සහ $NaNO_2$ සමඟ පිරියම් කළ විට ඩයසෝනියම් ලවණයක් සාදන්නේ පහත සඳහන් **P, Q, R, S** සහ **T** යන සංයෝගවලින් කවරක් ද?

(P)  $-CH_2NH_2$

(Q)  $-NH_3^+ Cl^-$

(R)  $-CONH_2$

(S) $CH_3CH_2NH_2$

(T)  $-ND_2$ (D = ඩියුටීරියම්)

(1) P සහ Q (2) Q සහ R (3) R සහ T (4) Q සහ T (5) S සහ T

33. පහත දක්වෙන ප්‍රකාශවලින් කවරක් සාවද්‍ය ද?
(1) බනිජ තෙල් පිරිපහදු කිරීමේ දී භාගික ආසවනය භාවිත කෙරේ.
(2) භාගික ආසවන ක්‍රියාවලිය පැහැදිලි කිරීමට රවුල්ගේ නියමය භාවිත කළ හැක.
(3) පැහිරි තෙල් නිස්සාරණය කිරීම සඳහා හුමාල ආසවනය භාවිත කෙරේ.
(4) හුමාල ආසවන ක්‍රියාවලිය පැහැදිලි කිරීමට රවුල්ගේ නියමය භාවිත කළ හැක.
(5) **A** හා **B** සංශුද්ධ ද්‍රව දෙකක ද්වයංගී මිශ්‍රණයක්, අන්තර් අණුක ක්‍රියාවල ප්‍රබලතාව **A, A < A, B > B, B** වන විට රවුල්ගේ නියමයෙන් ඍණ අපගමනයක් පෙන්වයි.

34. $2\,C_2H_6(g) + 7O_2(g) \longrightarrow 4\,CO_2(g) + 6\,H_2O(l)$; $\Delta H_f^{\ominus} = -3120$ kJ

$2\,H_2(g) + O_2(g) \longrightarrow 2\,H_2O(l)$; $\Delta H_f^{\ominus} = -572$ kJ

$C(s) + O_2(g) \longrightarrow CO_2(g)$; $\Delta H_f^{\ominus} = -394$ kJ

ඉහත දී ඇති දත්ත භාවිතයෙන්

$$2\,C(s) + 3\,H_2(g) \longrightarrow C_2H_6(g)$$

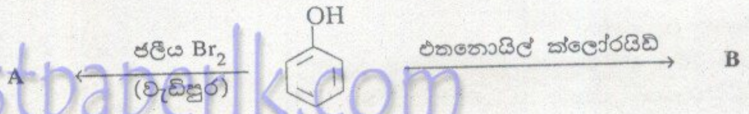
යන ප්‍රතික්‍රියාව සඳහා ගණනය කළ සම්මත එන්තැල්පි විපර්යාසය $\Delta H^{\ominus}$, වනුයේ

(1) + 25 kJ (2) − 58 kJ (3) + 86 kJ (4) − 86 kJ (5) − 52 kJ

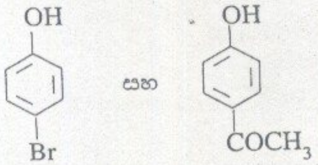
www.pastpaperlk.com

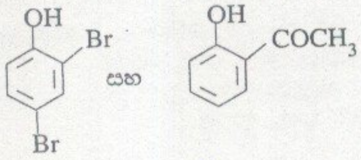
[හත්වැනි පිටුව බලන්න.

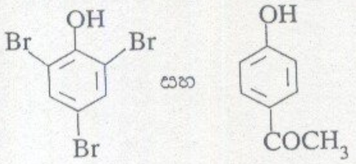
35. ෆීනෝල්හි පහත දක්වෙන ප්‍රතික්‍රියා සලකන්න.

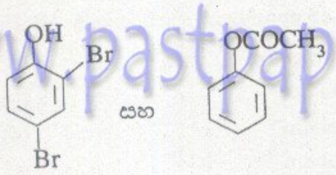


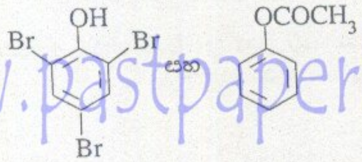
A හා B හි ව්‍යුහ වනුයේ පිළිවෙළින්,

(1) 

(2) 

(3) 

(4) 

(5) 

36. $$CH_3MgBr + R-\overset{\overset{O}{\|}}{C}-R' \longrightarrow R-\underset{\underset{CH_3}{|}}{\overset{\overset{OMgBr}{|}}{C}}-R'$$

සමාන තත්ත්ව යටතේ දී ඉහත ප්‍රතික්‍රියාවේ සීඝ්‍රතාව පිළිපදින අනුපිළිවෙළ වන්නේ, (Ph මගින් C_6H_5 දක්වේ.)

(1) $R = R' = Ph > R = R' = CH_3 > R = R' = H$

(2) $R = CH_3, R' = Ph > R = H, R' = CH_3 > R = R' = H$

(3) $R = R' = CH_3 > R = H, R' = CH_3 > R = CH_3, R' = Ph$

(4) $R = H, R' = CH_3 > R = R' = H > R = R' = CH_3$

(5) $R = R' = H > R = R' = CH_3 > R = R' = Ph$

37. පහත දක්වෙන ප්‍රකාශවලින් සත්‍ය **නොවන්නේ** කුමක් ද?

(1) සංශුද්ධ ජලයෙහි අන්තර්ගත ප්‍රමාණයට වඩා අඩු ද්‍රාවිත O_2 ප්‍රමාණයක් දූෂිත ජලයෙහි අඩංගු වේ.

(2) දිය හැඳූ හුනුවලට Cl_2 යැවීමෙන් විරංජන කුඩු නිෂ්පාදනය කෙරේ.

(3) Ca ලෝහය, කෝක් සමඟ රත්කිරීමෙන් කැල්සියම් කාබයිඩ් නිපදවනු ලැබේ.

(4) ස්වාභාවික රබර් යනු සිස්-පොලි අයිසොප්‍රීන් [cis - poly (isoprene)] වේ.

(5) $(NH_4)_2CO_3$ ජලීය ද්‍රාවණයක් $CaSO_4$ සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කරවීමෙන් $(NH_4)_2SO_4$ සෑදිය හැකි ය.

38. **හයිඩ්‍රොකාබන** පිළිබඳ ව පහත දක්වෙන කුමන ප්‍රකාශ සත්‍ය වේ ද?

(A) හයිඩ්‍රොකාබනයක සියලු කාබන් පරමාණු sp^3 මුහුම් වූ ඒවා විය හැකි ය.

(B) sp^2 මුහුම් වූ කාබන් පරමාණු ඇත්නම් එම ගණන ඉරට්ටේ විය යුතු ය.

(C) sp මුහුම් වූ කාබන් පරමාණු ඇත්නම් එම ගණන ඔත්තේ විය යුතු ය.

(D) කාමර උෂ්ණත්වයේ දී ඒවා ඝන, ද්‍රව හෝ වායු විය හැකි ය.

(1) (A), (B) සහ (D)
(2) (A), (B) සහ (C)
(3) (B) සහ (C)
(4) (A), (B), (C) සහ (D)
(5) (C) සහ (D)

[අටවැනි පිටුව බලන්න.

www.pastpaperlk.com

< www.sinhalaelibrary.com > Source :- www.pastpaperlk.com 7

39. පහත දැක්වෙන පරීක්ෂා සලකන්න.

A : සැලිසිලික් අම්ල ද්‍රාවණයකට $FeCl_3$ එකතු කිරීම

B : $CoCl_2$ ද්‍රාවණයකට සාන්ද්‍ර HCl එකතු කිරීම

C : $Pb(NO_3)_2$ ද්‍රාවණයකට KI එකතු කිරීම

D : ආම්ලිකෘත $K_2Cr_2O_7$ ද්‍රාවණයකට එතනෝල් එකතු කිරීම

A, B, C සහ D හිදී ලැබෙන ද්‍රාවණවල / අවක්ෂේපවල වර්ණ වනුයේ පිළිවෙළින්

(1) ජම්බුල (purple), නිල්, කහ, කොළ
(2) කොළ, කහ, නිල්, ජම්බුල
(3) නිල්, කහ, ජම්බුල, කොළ
(4) ජම්බුල, නිල්, කහ, තැඹිලි
(5) කොළ, නිල්, කහ, කොළ

40. Mo අන්තර්ගතය 48 ppm වන ඇමෝනියම් මොලිබ්ඩේට්, $(NH_4)_2MoO_4$ ද්‍රාවණයක මවුලික සාන්ද්‍රණය වනුයේ

($1\ ppm = 1\ mg\ dm^{-3}$, $Mo = 96$)

(1) $2.5 \times 10^{-5}\ mol\ dm^{-3}$
(2) $7.5 \times 10^{-5}\ mol\ dm^{-3}$
(3) $5.0 \times 10^{-3}\ mol\ dm^{-3}$
(4) $2.5 \times 10^{-4}\ mol\ dm^{-3}$
(5) $5.0 \times 10^{-4}\ mol\ dm^{-3}$

● **අංක 41 සිට 50 තෙක් ප්‍රශ්නවලට උපදෙස් :**

අංක 41 සිට 50 තෙක් එක් එක් ප්‍රශ්නයේ දක්වා ඇති *(a)*, *(b)*, *(c)* සහ *(d)* යන ප්‍රතිචාර හතර අතුරෙන් එකක් හෝ වැඩි සංඛ්‍යාවක් හෝ නිවැරදි ය. නිවැරදි ප්‍රතිචාරය/ප්‍රතිචාර කවරේ දැයි තෝරා ගන්න.

(a) සහ *(b)* පමණක් නිවැරදි නම් (1) මත ද

(b) සහ *(c)* පමණක් නිවැරදි නම් (2) මත ද

(c) සහ *(d)* පමණක් නිවැරදි නම් (3) මත ද

(d) සහ *(a)* පමණක් නිවැරදි නම් (4) මත ද

වෙනත් ප්‍රතිචාර සංඛ්‍යාවක් හෝ සංයෝජනයක් හෝ නිවැරදි නම් (5) මත ද

උත්තර පත්‍රයෙහි දක්වෙන උපදෙස් පරිදි ලකුණු කරන්න.

ඉහත උපදෙස් සම්පිණ්ඩනය				
(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
(a) සහ *(b)* පමණක් නිවැරදියි	*(b)* සහ *(c)* පමණක් නිවැරදියි	*(c)* සහ *(d)* පමණක් නිවැරදියි	*(d)* සහ *(a)* පමණක් නිවැරදියි	වෙනත් ප්‍රතිචාර සංඛ්‍යාවක් හෝ සංයෝජනයක් හෝ නිවැරදියි

41. යම්කිසි මූලද්‍රව්‍යයක් +3, +5 සහ +7 යන ස්ථායී ඔක්සිකරණ අවස්ථා පෙන්වයි. මෙම මූලද්‍රව්‍යය පෙන්වන වෙනත් ස්ථායී ඔක්සිකරණ අවස්ථාවක්/අවස්ථා වනුයේ

(a) +1 *(b)* +2 *(c)* +6 *(d)* −1

42. පහත දැක්වෙන කුමක්/කුමන ඒවා හරිතාගාර වායුවක්/වායු නොවේ ද?

(a) CH_4 *(b)* CO_2 *(c)* O_2 *(d)* N_2

43. සංතෘප්ත ජලීය $Ca(OH)_2$ ද්‍රාවණයකට $CaCl_2(s)$ යම්කිසි ප්‍රමාණයක් එකතු කිරීම හා සම්බන්ධ ව පහත දැක්වෙන කුමන වගන්තිය/වගන්ති සත්‍ය වේ ද?

(a) $[OH^-]$ වෙනස් නොවේ.

(b) $Ca(OH)_2$ යම්කිසි ප්‍රමාණයක් අවක්ෂේප වේ.

(c) $[Ca^{2+}]$ වැඩි වේ.

(d) $[H^+]$ වෙනස් නොවේ.

www.pastpaperlk.com

< www.sinhalaelibrary.com > Source :- www.pastpaperlk.com 8

44.

ඉහත දක්වා ඇති ප්‍රතික්‍රියා පටිපාටිය සම්බන්ධව පහත දැක්වෙන කුමන වගන්තිය/වගන්ති සත්‍ය වේ ද?

(*a*) **C**, **A** ට මෙන් ම **D**, **B** ට පරිවර්තනය කිරීම සඳහා එකම ප්‍රතිකාරකය භාවිත කළ හැකි ය.

(*b*) **A** රත්කිරීමේ දී, NH_3 සහ **C** ප්‍රධාන ඵල ලෙස සෑදේ.

(*c*) **C**, CH_3COOH ට වඩා ප්‍රබල අම්ලයකි.

(*d*) **D**, $AlCl_3$ සමඟ $CH_3CH_2CO^+ AlCl_4^-$ සාදයි.

45. පහත දක්වෙන ඒවායින් කුමක්/කුමන ඒවා වායුගෝලීය ඔක්සිජන් සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කරයි ද?

(*a*) ජලීය LiI ද්‍රාවණය
(*b*) $Mn(OH)_2$ ජලීය අවලම්බනය
(*c*) ජලීය $Ca(OH)_2$ ද්‍රාවණය
(*d*) $Cr(OH)_3$ ජලීය අවලම්බනය

46. $Al(OH)_3$ සහ $Zn(OH)_2$ සම්බන්ධව පහත දක්වෙන කුමන වගන්තිය/වගන්ති සත්‍ය වේ ද?

ඒවා දෙකම

(*a*) වැඩිපුර ජලීය NH_4OH ද්‍රාවණයක ද්‍රාව්‍ය වේ.

(*b*) වැඩිපුර ජලීය NH_4OH ද්‍රාවණයක අද්‍රාව්‍ය වේ.

(*c*) Al^{3+} සහ Zn^{2+} අයන අඩංගු ද්‍රාවණයකට NH_4Cl සහ NH_4OH එකතු කළ විට අවක්ෂේප වේ.

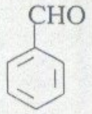
(*d*) උභයගුණී වේ.

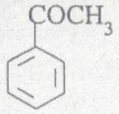
47. පහත දක්වෙන ඒවායින් කුමන සංයෝගය/සංයෝග

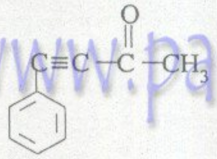
(i) ඇමෝනීය $AgNO_3$ සහ

(ii) 2, 4-ඩයිනයිට්‍රොෆීනයිල්හයිඩ්‍රසීන් (2, 4-dinitrophenylhydrazine)

යන ප්‍රතිකාරක දෙක සමඟ වෙන වෙනම ප්‍රතික්‍රියා කරයි ද?

(*a*) 

(*b*) 

(*c*) 

(*d*)

48. ලෙ ෂැටලියර් මූලධර්මය සම්බන්ධ ව පහත දැක්වෙන කුමන වගන්තිය/වගන්ති සත්‍ය වේ ද?

(*a*) එය ඕනෑම සමජාතීය සමතුලිතතා පද්ධතියකට යෙදිය හැකි ය.

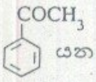
(*b*) රසායනික ප්‍රතික්‍රියාවක සීඝ්‍රතාව, සාන්ද්‍රණය මත රඳා පැවතීම විස්තර කිරීම සඳහා එය භාවිත කළ හැකි ය.

(*c*) එය, වායු නිකුත් වන සමතුලිතතා ප්‍රතික්‍රියා පිළිබඳ ව නිවැරදි තොරතුරු ලබා නො දේ.

(*d*) වායු කලාපයේ ඇති සමතුලිතතා පද්ධතියකට නිෂ්ක්‍රීය වායුවක් එකතු කළ විට ඇතිවන වෙනස විස්තර කිරීමට එය භාවිත කළ හැකි ය.

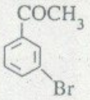
49. හයිඩ්‍රජන්වල පරමාණුක වර්ණාවලියේ ලයිමාන් ශ්‍රේණියේ 3 වන (H_γ) සහ 4 වන (H_δ) රේඛා අතර පරතරය සමාන වන්නේ පහත දැක්වෙන කවර රේඛා යුගලය/යුගල අතර පරතරයට/පරතරවලට ද?

(*a*) බාමර් ශ්‍රේණියේ 3 වන සහ 4 වන රේඛා
(*b*) පාෂන් ශ්‍රේණියේ 1 වන සහ 2 වන රේඛා
(*c*) බාමර් ශ්‍රේණියේ 2 වන සහ 3 වන රේඛා
(*d*) පාෂන් ශ්‍රේණියේ 3 වන සහ 4 වන රේඛා

50. 

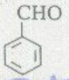
යන සංයෝගය පිළිබඳ ව පහත දැක්වෙන කුමන ප්‍රකාශය/ප්‍රකාශ සත්‍ය වේ ද?

(*a*) $NaBH_4$ මගින් ඔක්සිහරණය කළ විට ලැබෙන ඵලයෙහි අණු ප්‍රකාශ සක්‍රිය වේ.

(*b*) Fe ආශ්‍රයේ දී බ්‍රෝමීනීකරණය කළ විට 

සෑදේ.

(*c*) Zn(Hg) සහ සාන්ද්‍ර HCl මගින් ඔක්සිහරණය කළ විට ලැබෙන ඵලයෙහි අණු ප්‍රකාශ සක්‍රිය වේ.

(*d*) $KMnO_4$ මගින් ඔක්සිකරණය කළ විට 

සෑදිය හැකි ය.

www.pastpaperlk.com
< www.sinhalaelibrary.com > Source :- www.pastpaperlk.com 9

- **අංක 51 සිට 60 තෙක් ප්‍රශ්නවලට උපදෙස් :**

අංක 51 සිට 60 තෙක් එක් එක් ප්‍රශ්නය සඳහා ප්‍රකාශ දෙක බැගින් ඉදිරිපත් කර ඇත. එම ප්‍රකාශ යුගළයට හොඳින් ම ගැළපෙනුයේ පහත වගුවෙහි දැක්වෙන (1), (2), (3), (4) සහ (5) යන ප්‍රතිචාරවලින් කවර ප්‍රතිචාරය දැයි තෝරා උත්තර පත්‍රයෙහි උචිත ලෙස ලකුණු කරන්න.

ප්‍රතිචාරය	පළමුවැනි ප්‍රකාශය	දෙවැනි ප්‍රකාශය
(1)	සත්‍ය ය.	සත්‍ය වන අතර, පළමුවැන්න නිවැරදි ව පහදා දෙයි.
(2)	සත්‍ය ය.	සත්‍ය වන නමුත් පළමුවැන්න නිවැරදි ව පහදා නොදෙයි.
(3)	සත්‍ය ය.	අසත්‍ය ය.
(4)	අසත්‍ය ය.	සත්‍ය ය.
(5)	අසත්‍ය ය.	අසත්‍ය ය.

	පළමුවැනි ප්‍රකාශය	දෙවැනි ප්‍රකාශය
51.	I_2, සංශුද්ධ ජලයෙහි දීට වඩා ජලීය KI හි ද්‍රාව්‍ය ය.	නිර්ධ්‍රැවීය I_2 වඩා ද්‍රාව්‍ය කරමින් KI, ජලයෙහි ධ්‍රැවීයතාව අඩු කරයි.
52.	ප්‍රතිවර්ත්‍ය ප්‍රතික්‍රියාවක් සමතුලිතතාවයේ ඇති විට, ඉදිරි ප්‍රතික්‍රියාවේ සීඝ්‍රතාව, පසු ප්‍රතික්‍රියාවේ සීඝ්‍රතාවට සමාන වේ.	සමතුලිතතාවයේ දී ඉදිරි ප්‍රතික්‍රියාවේ සක්‍රියන ශක්තිය පසු ප්‍රතික්‍රියාවේ සක්‍රියන ශක්තියට සමාන වේ.
53.	SO_2, විරංජන කාරකයක් ලෙස භාවිත කරන විට, එය ඔක්සිකාරකයක් ලෙස ක්‍රියා කරයි.	විරංජන ක්‍රියාව සාමාන්‍යයෙන් ඔක්සිකරණ ක්‍රියාවලියක් වේ.
54.	CH_3CH_2COCl, ජලීය $AgNO_3$ සමඟ AgCl හි සුදු අවක්ෂේපයක් දෙයි.	අයනික ක්ලෝරින් සහිත කාබනික සංයෝග ජලීය $AgNO_3$ සමඟ AgCl හි සුදු අවක්ෂේපයක් දෙයි.
55.	සිලිකා (SiO_2)වලට ඉතා ඉහළ ද්‍රවාංකයක් ඇත.	Si - O බන්ධන, ප්‍රබල සහසංයුජ බන්ධන වේ.
56.	වායුවල ජලයෙහි ද්‍රාව්‍යතාව උෂ්ණත්වය අඩුවන විට වැඩි වේ.	වායු, ජලයෙහි ද්‍රවණය වීම තාප දායක ක්‍රියාවලියකි.
57.	උෂ්ණත්වය වැඩි කළ විට, තාප අවශෝෂක ප්‍රතික්‍රියාවක සමතුලිතතාව වැඩිපුර ඵල සාදමින් ඉදිරි දිශාවට නැඹුරු වේ.	තාප අවශෝෂක ප්‍රතික්‍රියාවක ඉදිරි ප්‍රතික්‍රියාවේ සක්‍රියන ශක්තිය, පසු ප්‍රතික්‍රියාවේ සක්‍රියන ශක්තියට වඩා වැඩි වේ.
58.	තනුක HCl වලින් ආම්ලිකෘත ද්‍රාවණයකට H_2S යැවූ විට Zn^{2+} සහ Mn^{2+}, සල්ෆයිඩ ලෙස අවක්ෂේප නො වේ.	ZnS සහ MnS, තනුක HCl හි ද්‍රාව්‍ය වේ.
59.	ඉතා පහළ පීඩනවල දී තාත්ත්වික වායු සඳහා සම්පීඩ්‍යතා සංගුණකය $Z(=pV/nRT)$ එකට ආසන්න වේ.	ඉතා පහළ පීඩනවල දී අන්තර් අණුක බල මගින් වායු අණුවල හැසිරීම කෙරෙහි බලපෑමක් ඇති නො වේ.
60.	ඉලෙක්ට්‍රෝන, ඇතැම් විට අංශු ලෙස ද, ඇතැම් විට තරංග ලෙස ද හැසිරේ.	ඉලෙක්ට්‍රෝනවලට අංශුමය සහ තරංගමය යන ලක්ෂණ දෙකම ඇත.

※ ※ ※

www.pastpaperlk.com

68044

සියලු ම හිමිකම් ඇවිරිණි]
முழுப் பதிப்புரிமையுடையது]
All Rights Reserved]

ශ්‍රී ලංකා විභාග දෙපාර්තමේන්තුව
இலங்கைப் பரீட்சைத் திணைக்களம்
Department of Examinations, Sri Lanka

02 S II

අධ්‍යයන පොදු සහතික පත්‍ර (උසස් පෙළ) විභාගය, 2008 අගෝස්තු
கல்விப் பொதுத் தராதரப் பத்திர (உயர் தர)ப் பரீட்சை, 2008 ஓகஸ்ற்
General Certificate of Education (Adv. Level) Examination, August 2008

රසායන විද්‍යාව II
இரசாயனவியல் II
Chemistry II

පැය තුනයි
மூன்று மணித்தியாலம்
Three hours

- ආවර්තිතා වගුවක් සපයා ඇත (8 වැනි පිටුව).
- ගණක යන්ත්‍ර භාවිතයට ඉඩ දෙනු නොලැබේ.

විභාග අංකය : ....

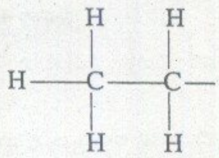
A කොටස - ව්‍යුහගත රචනා
(පිටු 2 - 7 කි.)

සියලු ම ප්‍රශ්නවලට උත්තර සපයන්න.

ඔබේ උත්තර එක් එක් ප්‍රශ්නයට පහළින් ඉඩ සලසා ඇති තැන්වල ලිවිය යුතුය. මේ ඉඩ ප්‍රමාණය උත්තර ලිවීමට ප්‍රමාණවත් බව ද දීර්ඝ උත්තර බලාපොරොත්තු නොවන බව ද සලකන්න.

සැ. යු. : උපදෙස් කොටුව

ප්‍රශ්න අංක 3 සහ 4 ට උත්තර සැපයීමේ දී ඇල්කයිල් කාණ්ඩ සංක්ෂිප්ත ආකාරයකින් නිරූපණය කළ හැකිය.

උදා :  , CH_3—CH_2— ලෙස දැක්විය හැකි ය.

පරීක්ෂකගේ ප්‍රයෝජනය සඳහා පමණි

කොටස	ප්‍රශ්න අංක	ලැබූ ලකුණු
A	1	
	2	
	3	
	4	
B	5	
	6	
	7	
C	8	
	9	
	10	
එකතුව		
ප්‍රතිශතය		

අවසාන ලකුණු

ඉලක්කමෙන්	
අකුරින්	

සංකේත අංක

උත්තර පත්‍ර පරීක්ෂක	
ලකුණු පරීක්ෂා කළේ	1.
	2.
අධීක්ෂණය	

B කොටස සහ C කොටස - රචනා
(පිටු 9 - 12)

එක් එක් කොටසින් ප්‍රශ්න දෙකකට වඩා තෝරා නොගනිමින් ප්‍රශ්න හතරකට උත්තර සපයන්න. මේ සඳහා සපයනු ලබන කඩදාසි පාවිච්චි කරන්න.

සම්පූර්ණ ප්‍රශ්න පත්‍රයට නියමිත කාලය අවසන් වූ පසු A, B සහ C කොටස්වලට උත්තර A කොටස මුලින් තිබෙන පරිදි එක් උත්තර පත්‍රයක් වන සේ අමුණා විභාග ශාලාධිපතිට භාර දෙන්න.

ප්‍රශ්න පත්‍රයෙහි B සහ C කොටස් **පමණක්** විභාග ශාලාවෙන් පිටතට ගෙන යා හැකි ය.

සාර්වත්‍ර වායු නියතය, $R = 8{\cdot}314\ J\ K^{-1}\ mol^{-1}$
ඇවගාඩ්රෝ නියතය, $N_A = 6{\cdot}022 \times 10^{23}\ mol^{-1}$

< www.sinhalaelibrary.com > Source :- www.pastpaperlk.com

[දෙවැනි පිටුව බලන්න.

මේ තීරයේ කිසිවක් නොලියන්න.

A කොටස - ව්‍යුහගත රචනා

ප්‍රශ්න හතරට ම පිළිතුරු සපයන්න. (එක් එක් ප්‍රශ්නය සඳහා නියමිත ලකුණු ප්‍රමාණය 10 කි.)

1. (*a*) 3d අන්තරික මූලද්‍රව්‍යයක් වන M පෙන්වන උපරිම ඔක්සිකරණ තත්ත්වය +7 වේ.

(i) M හඳුනාගන්න.

....

(ii) M හි සම්පූර්ණ ඉලෙක්ට්‍රෝනික වින්‍යාසය ලියන්න.

....

(iii) M හි වඩාත් ස්ථායි ඔක්සයිඩයේ රසායනික සූත්‍රය සහ වර්ණය දෙන්න.

....

(ලකුණු 2.2 යි)

(*b*) පහත දක්වෙන වගුවෙහි තීරුවල හිස්තැන් ඊට පහතින් **A, B, C** සහ **D** වර්ග යටතේ අදාළ තීරු සඳහා දී ඇති වචන/වාක්‍ය ඛණ්ඩ අතුරෙන් **පමණක්**, වඩාත් ම සුදුසු ඒවා තෝරාගනිමින් පුරවන්න.

ද්‍රව්‍යය	A ද්‍රව්‍ය වර්ගය	B දැලිසෙහි ස්ථානගත අංශු	C අංශු අතර අන්තර් ක්‍රියා	D විද්‍යුත් ලක්ෂණ
දියමන්ති				
KF (s)				
අයිස් (Ice)				
Li (s)				

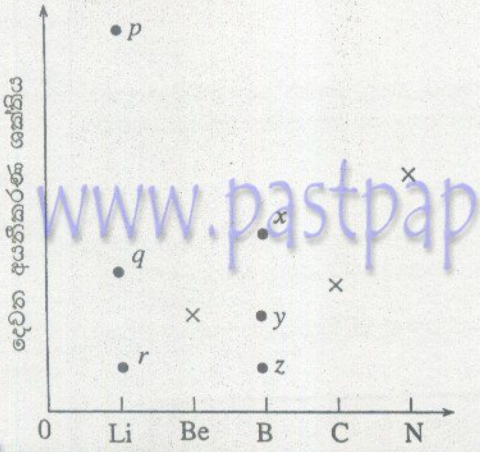
A : අයනික දැලිස, යෝධ සහසංයුජ දැලිස, ලෝහක දැලිස, අණුක දැලිස, අස්ඵටික ද්‍රව්‍යය
B : පරමාණු, ධන අයන, සෘණ අයන, ධන අයන සහ සෘණ අයන, අණු, ඉලෙක්ට්‍රෝන
C : සහසංයුජ බන්ධන, වැන්ඩර්වාල් අන්තර් ක්‍රියා, හයිඩ්‍රජන් බන්ධන, ලෝහක බන්ධන, ස්ථිති විද්‍යුත් අන්තර් ක්‍රියා
D : සන්නායක, කුසන්නායක, විද්‍යුත් විච්ඡේද්‍යය

(ලකුණු 4.8 යි)

(*c*) Be, C සහ N හි **දෙවන** අයනීකරණ ශක්තීන්ට අනුරූප ලක්ෂ්‍ය × මගින් පහත දක්වෙන රූප සටහනෙහි දක්වා ඇත.

(i) *p*, *q* සහ *r* යන ලක්ෂ්‍ය අතුරෙන් Li හි දෙවන අයනීකරණ ශක්තියට වඩාත් ම අනුරූප ලක්ෂ්‍යය තෝරා එය වෘත්තයකින් (⊙) ලකුණු කරන්න.

(ii) *x*, *y* සහ *z* යන ලක්ෂ්‍ය අතුරෙන් B හි දෙවන අයනීකරණ ශක්තියට වඩාත් ම අනුරූප ලක්ෂ්‍යය තෝරා එය කොටුවකින් (⊡) ලකුණු කරන්න.



(ලකුණු 3.0 යි)

100

[තුන්වැනි පිටුව බලන්න.

< www.sinhalaelibrary.com > Source :- www.pastpaperlk.com 2

68044

විභාග අංකය :.................................

මෙම තීරුවේ කිසිවක් නොලියන්න.

2. (*a*) Na_2SO_4 නියැදියක NaCl අපද්‍රව්‍යයක් ලෙස අඩංගු වේ. මෙම නියැදියේ NaCl ප්‍රතිශතය නිර්ණය කිරීම සඳහා පහත දැක්වෙන ක්‍රියා පිළිවෙල යොදා ගන්නා ලදී.

නියැදියෙන් 1.000 g, 250 cm^3 පරිමාමිතික ප්ලාස්කුවක් තුළ ජලයෙහි ද්‍රාවණය කර, ඉන්පසු නියමිත සලකුණ දක්වා තනුක කර **A** ද්‍රාවණය සාදා ගන්නා ලදී.

4.0×10^{-4} mol dm^{-3} Cl^- අයන ද්‍රාවණයක් තනුක කර පහත සඳහන් (1) - (5) ද්‍රාවණ පිළියෙල කර ගන්නා ලදී.

	(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
4.0×10^{-4} mol dm^{-3} Cl^- අයන ද්‍රාවණය / cm^3	1.00	2.00	3.00	4.00	5.00
ආස්‍රැත ජලය / cm^3	9.00	8.00	7.00	6.00	5.00

(1) - (5) දක්වා වන එක් එක් ද්‍රාවණයකට තනුක HNO_3 1.00 cm^3 සහ $AgNO_3$ 1.00 cm^3 බැගින් එක් කරන ලදී. එලෙස ම **A** ද්‍රාවණයේ 10.00 cm^3 ට තනුක HNO_3 1.00 cm^3 සහ $AgNO_3$ 1.00 cm^3 ද එක් කරන ලදී. **A** ද්‍රාවණයෙන් ඇති වූ අවිලතාව (turbidity), (3) ද්‍රාවණයේ අවිලතාවට සමාන බව නිරීක්ෂණය කරන ලදී.

Na_2SO_4 නියැදියෙහි ඇති NaCl හි ස්කන්ධ ප්‍රතිශතය ගණනය කරන්න.
(Na = 23.0, Cl = 35.5)

(ලකුණු 5.0 යි)

www.pastpaperlk.com

[හතරවැනි පිටුව බලන්න.

මෙම තීරයේ කිසිවක් නොලියන්න.

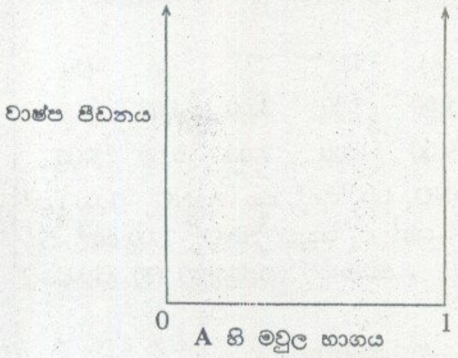
(*b*) T උෂ්ණත්වයේ දී, A සහ B යන සංශුද්ධ ද්‍රව සෑම අනුපාතයකින් ම මිශ්‍ර වී පරිපූර්ණ ද්‍රාවණ සාදයි. A හි තාපාංකය B හි තාපාංකයට වඩා ඉහළ ය. 1 වන රූප සටහනෙහි පහත දැක්වෙන ඒවා සලකුණු කරන්න/අඳින්න.

(i) p_A^0 සහ p_B^0 : සංශුද්ධ A සහ සංශුද්ධ B හි වාෂ්ප පීඩන දැක්වෙන සාපේක්ෂ ලක්ෂ්‍ය

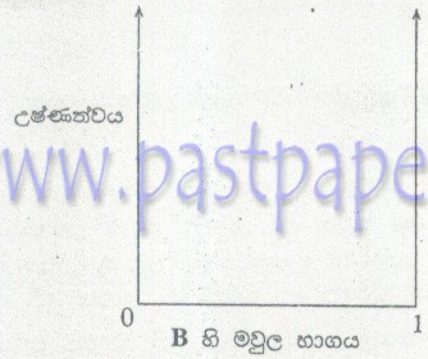
(ii) p_A : සංයුතිය සමඟ A හි වාෂ්ප පීඩනයේ විචලනය පෙන්වන රේඛාව/වක්‍රය

(iii) p_B : සංයුතිය සමඟ B හි වාෂ්ප පීඩනයේ විචලනය පෙන්වන රේඛාව/වක්‍රය

(iv) p_T : සංයුතිය සමඟ සමස්ත වාෂ්ප පීඩනයේ විචලනය පෙන්වන රේඛාව/වක්‍රය.



1 වන රූප සටහන



2 වන රූප සටහන

(v) වාෂ්පයක් සමඟ සමතුලිතව පවතින, A හා B හි සම මවුල ද්‍රාවණයක් සඳහා වාෂ්ප කලාපයේ A හි මවුල භාගය

$$\frac{p_A^0}{p_A^0 + p_B^0}$$ බව පෙන්වන්න.

....

....

....

....

(vi) A සහ B හි ද්‍රාවණ සඳහා උෂ්ණත්ව - සංයුති කලාප සටහන 2 වන රූප සටහනෙහි අඳින්න. ඔබේ රූප සටහනෙහි

I. සංශුද්ධ A හි තාපාංකය, T_A^0

II. සංශුද්ධ B හි තාපාංකය, T_B^0 සහ

III. ද්‍රව, වාෂ්ප සහ ද්‍රව + වාෂ්ප යන කලාප පවතින ප්‍රදේශ ලකුණු කරන්න.

(ලකුණු 5.0 යි)

100

[පස්වැනි පිටුව බලන්න.

3. එක් එක් පටිපාටිය සමඟ දී ඇති ඒවා අතුරෙන් පමණක් ප්‍රතිකාරක සහ ද්‍රාවක තෝරා ගනිමින් පහත දී ඇති **A** සහ **B** සංශ්ලේෂණ පටිපාටි සම්පූර්ණ කරන්න.

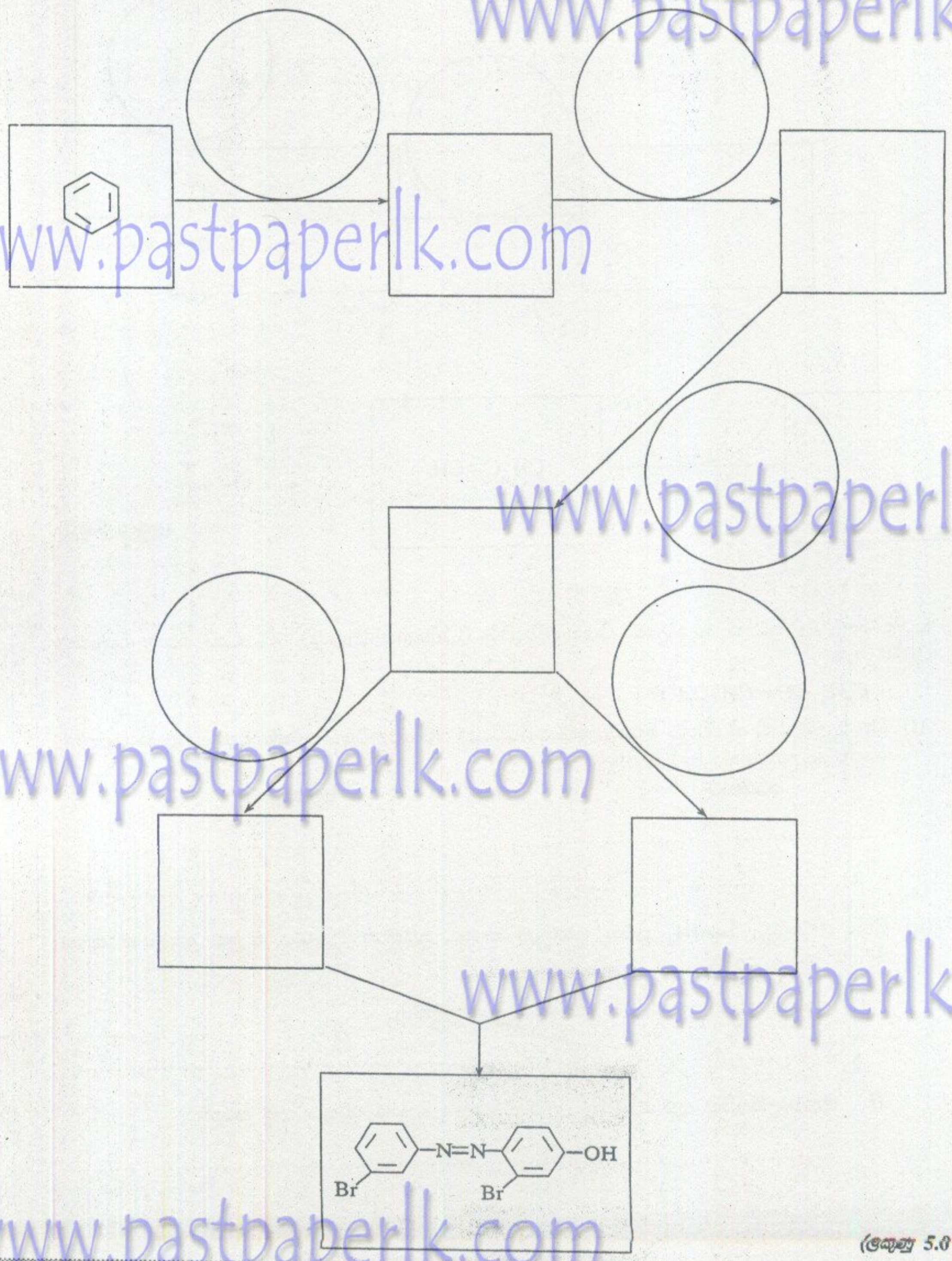
* සුදුසු සංයෝගවල ව්‍යූහ කොටු තුළද, ප්‍රතිකාරක/ද්‍රාවක වෘත්ත තුළද ලියන්න.

* වැදගත් තැන්වල දී උෂ්ණත්වය දක්වන්න.

(i) **A පටිපාටිය**

ප්‍රතිකාරක සහ ද්‍රාවක :

තනුක HCl, සාන්ද්‍ර HCl, සාන්ද්‍ර H_2SO_4, සාන්ද්‍ර HNO_3, ජලීය NaOH, $NaNO_2$, CuBr, Br_2, $FeBr_3$, Fe, PBr_3, $LiAlH_4$, Sn



(ලකුණු 5.0 යි)

< www.sinhalaelibrary.com > Source :- www.pastpaperlk.com 5

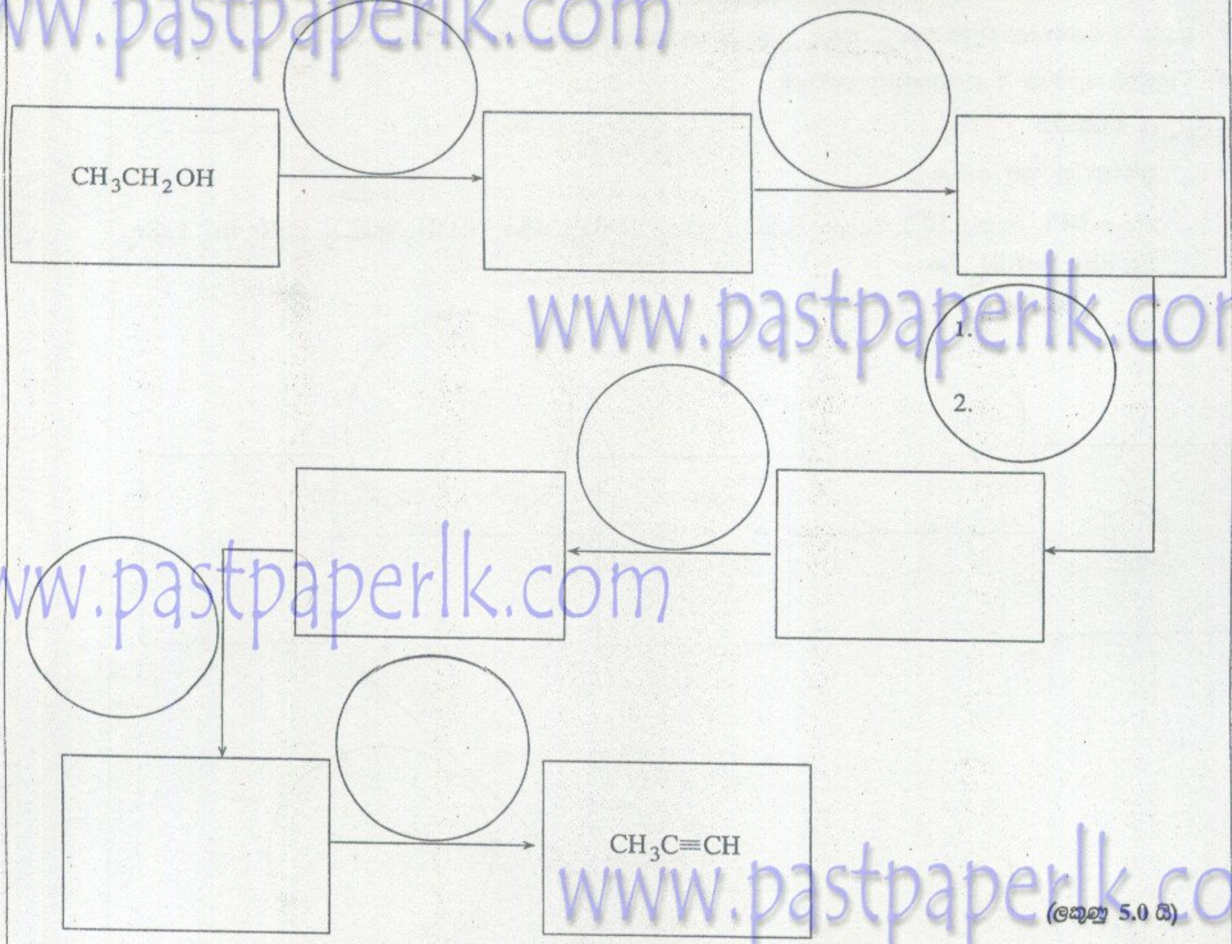
[හයවැනි පිටුව බලන්න.

මෙම තීරයේ කිසිවක් නොලියන්න.

(ii) **B පටිපාටිය**

ප්‍රතිකාරක සහ ද්‍රාවක :

සාන්ද්‍ර H_2SO_4, Br_2, $FeBr_3$, PBr_3, HCHO, මද්‍යසාරීය KOH, CH_3CHO, Mg, Fe, වියළි ඊතර්, H_2O



(ලකුණු 5.0 යි)

100

4. (*a*) කුරුඳු තෙල්වල ප්‍රධාන සංඝටකය සිනමැල්ඩිහයිඩ් (Cinnamaldehyde) වේ. එයට පහත දැක්වෙන ව්‍යුහය ඇත.

$$C_6H_5–CH=CH–CHO$$

(i) සිනමැල්ඩිහයිඩ් හි ද්විත්ව බන්ධනයක් අන්තර්ගත බව පෙන්වීමට පරීක්ෂාවක් යෝජනා කරන්න. අපේක්ෂිත නිරීක්ෂණ(ය) දෙන්න.

පරීක්ෂාව	නිරීක්ෂණ(ය)
....	....
....	....

(ii) සිනමැල්ඩිහයිඩ්, $LiAlH_4$ සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කරවා ප්‍රතික්‍රියා මිශ්‍රණය තනුක අම්ලයක් සමඟ පිරියම් කරනු ලැබේ.

I. ලැබෙන අවසාන කාබනික ඵලයේ ව්‍යුහය අඳින්න.

....

II. සිනමැල්ඩිහයිඩ් සහ $LiAlH_4$ අතර සිදුවන ප්‍රතික්‍රියා වර්ගය නම් කරන්න.

....

[හත්වැනි පිටුව බලන්න.

< www.sinhalaelibrary.com > Source :- www.pastpaperlk.com 6

මේ තීරයේ කිසිවක් නොලියන්න

(iii) සිනමැල්ඩිහයිඩ්, අයිසොප්‍රොපයිල් මැග්නීසියම් බ්‍රෝමයිඩ් $(CH_3)_2CHMgBr$ සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කරයි.

I. මෙම ප්‍රතික්‍රියාවේ දී භාවිත කරන ද්‍රාවකයක නම සඳහන් කරන්න.

....

II. ද්‍රාවකය වියළි ව තබාගැනීම වැදගත් වන්නේ ඇයි?

....

III. සිනමැල්ඩිහයිඩ්, $(CH_3)_2CHMgBr$ සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කරවා, අතරමැදිය ජල විච්ඡේදනය කළ විට ලැබෙන ඵලයේ ව්‍යුහ සූත්‍රය ලියන්න.

....

IV. ජලීය NaOH ඇතිවිට, CH_3CHO අණු දෙකක් අතර සිදුවන සංඝණන ප්‍රතික්‍රියාව සිහි ගන්වන්න. එම තත්ත්ව යටතේ දී ම, සමාන ප්‍රතික්‍රියාවකට භාජනය වෙමින් සිනමැල්ඩිහයිඩ් සාදන අණු දෙකෙහි ව්‍යුහ ලියන්න.

(ලකුණු 5.0 යි)

(*b*) **A** සහ **B** සංයෝග දෙකට C_3H_6O යන එකම අණුක සූත්‍රය ඇත. **A** සහ **B** දෙකම බ්‍රේඩි ප්‍රතිකාරකය සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කර තැඹිලි පැහැති අවක්ෂේප දෙයි.
C යන එකම ඵලය දෙමින් **A**, HCN සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කරයි.
D සහ **E** යන ත්‍රිමාන සමාවයවික දෙකෙහි මිශ්‍රණයක් සාදමින් **B**, HCN සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කරයි.

(i) **A, B, C, D** සහ **E** වල ව්‍යුහ අදාළ කොටු තුළ ලියන්න.

A **B**

C **D** **E**

(ii) **D** සහ **E** පෙන්වන විශේෂිත සමාවයවිකතා වර්ගය සඳහන් කරන්න.

....

(iii) **D** සහ **E** එකිනෙකින් වෙන් කර හඳුනා ගැනීමට භාවිත කළ හැකි භෞතික ලක්ෂණයක් දෙන්න.

....

(iv) ඉහත (iii) හි ඔබ විසින් සඳහන් කරන ලද භෞතික ලක්ෂණයට අනුව **D** සහ **E** මගින් පෙන්වන වෙනස කුමක් ද?

....

....

(ලකුණු 5.0 යි) 100

www.pastpaperlk.com

[අටවැනි පිටුව බලන්න.

සියලු ම හිමිකම් ඇවිරිණි]
முழுப் பதிப்புரிமையுடையது]
All Rights Reserved]

ශ්‍රී ලංකා විභාග දෙපාර්තමේන්තුව
இலங்கைப் பரீட்சைத் திணைக்களம்
Department of Examinations, Sri Lanka

02 | S | II

අධ්‍යයන පොදු සහතික පත්‍ර (උසස් පෙළ) විභාගය, 2008 අගෝස්තු
கல்விப் பொதுத் தராதரப் பத்திர (உயர் தர)ப் பரீட்சை, 2008 ஓகஸ்ற்
General Certificate of Education (Adv. Level) Examination, August 2008

රසායන විද්‍යාව II
இரசாயனவியல் II
Chemistry II

B කොටස - රචනා

※ ප්‍රශ්න දෙකකට පමණක් පිළිතුරු සපයන්න. (එක් එක් ප්‍රශ්නයට ලකුණු 15 බැගින් ලැබේ.)

$$R = 8.314\ \mathrm{J\ K^{-1}\ mol^{-1}}$$
$$N_A = 6.022 \times 10^{23}\ \mathrm{mol^{-1}}$$

5. (*a*) 27 °C දී පහත දක්වා ඇති පරිදි NH_4SH වියෝජනය වේ.

$$NH_4SH\,(s) \rightleftharpoons NH_3\,(g) + H_2S\,(g)$$

27 °C දී මෙම ප්‍රතික්‍රියාව සඳහා සමතුලිතතා නියතය, K_C, $1.44 \times 10^2\ \mathrm{mol^2\ m^{-6}}$ වේ.

(i) 27 °C දී ඉහත ප්‍රතික්‍රියාව සඳහා සමතුලිතතා නියතය, K_P, ගණනය කරන්න.

සටහන : • අදාළ සමීකරණ ව්‍යුත්පන්න කිරීම අනවශ්‍ය ය.
• NH_3 (g) සහ H_2S (g) පරිපූර්ණ ව හැසිරේ යැයි උපකල්පනය කරන්න.
• 27 °C දී $RT = 2.5\ \mathrm{kJ\ mol^{-1}}$

(ii) 27 °C දී පරිමාව $1.0 \times 10^{-2}\ \mathrm{m^3}$ වන රේචනය කරන ලද බඳුනක් තුළ සමතුලිතතා අවස්ථාවට එළඹීම සඳහා තැබිය යුතු NH_4SH හි අවම ස්කන්ධය ගණනය කරන්න.
(NH_4SH හි සාපේක්ෂ අණුක ස්කන්ධය = 51)

(ලකුණු 7.5)

(*b*) A සිට G තෙක් ද්‍රාවණ සඳහා සපයා ඇති විස්තර භාවිතයෙන් (i) - (vi) තෙක් ප්‍රශ්නවලට පිළිතුරු සපයන්න.

ද්‍රාවණය	විස්තරය
A	වසන ලද බෝතලයක ඇති අලුතෙන් ආසවනය කරන ලද ජලය
B	ජලීය $0.20\ \mathrm{mol\ dm^{-3}}$ HCl ද්‍රාවණයක්
C	ජලීය $0.10\ \mathrm{mol\ dm^{-3}}$ CH_3COOH ද්‍රාවණයක්
D	ජලීය $0.01\ \mathrm{mol\ dm^{-3}}$ CH_3COOH ද්‍රාවණයක්
E	CH_3COOH සාන්ද්‍රණය $0.10\ \mathrm{mol\ dm^{-3}}$ සහ CH_3COONa සාන්ද්‍රණය $0.10\ \mathrm{mol\ dm^{-3}}$ වන ජලීය ද්‍රාවණයක්
F	CH_3COOH සාන්ද්‍රණය $0.10\ \mathrm{mol\ dm^{-3}}$ සහ CH_3COONa සාන්ද්‍රණය $0.05\ \mathrm{mol\ dm^{-3}}$ වන ජලීය ද්‍රාවණයක්
G	CH_3COOH (විඝටන නියතය K_1) සාන්ද්‍රණය C_1 $\mathrm{mol\ dm^{-3}}$ සහ HCOOH (විඝටන නියතය K_2) සාන්ද්‍රණය C_2 $\mathrm{mol\ dm^{-3}}$ වන ජලීය ද්‍රාවණයක්

(i) **A** සහ **E** දක්වා ද්‍රාවණ, ඒවායේ pH අගය **වැඩි වන** ආකාරයට සකස් කරන්න. පැහැදිලි කිරීමක් අවශ්‍ය නො වේ.

(ii) E ද්‍රාවණය 10 ගුණයකින් තනුක කරන ලදී. එවිට එහි pH අගය වෙනස් විය හැකි ද? ඔබේ පිළිතුර කෙටියෙන් පැහැදිලි කරන්න.

(iii) HCl අම්ල ද්‍රාවණයකින් කුඩා ප්‍රමාණයක් එක් කළ විට **E** සහ **F** ද්‍රාවණ දෙකෙන් කුමන ද්‍රාවණය pH අගයෙහි වෙනස් වීමට වැඩි ප්‍රතිරෝධයක් දක්වයි ද? ඔබේ පිළිතුර කෙටියෙන් පැහැදිලි කරන්න.

(iv) **B** ද්‍රාවණයෙන් $50.0\ cm^3$ සහ **C** ද්‍රාවණයෙන් $50.0\ cm^3$ මිශ්‍රකර **I** ද්‍රාවණය සාදන ලදී. **I** හි pH අගය කුමක් ද? මෙම නිමානය සඳහා ඔබ භාවිත කරන ලද උපකල්පන වෙතොත් ඒවා සඳහන් කරන්න.

(v) **A** වාතයට නිරාවරණය කළ විට එහි pH අගයෙහි ඔබ බලාපොරොත්තු වන වෙනස කුමක් ද? ඔබගේ පිළිතුර කෙටියෙන් පැහැදිලි කරන්න.

(vi) ඇසිටික් අම්ලයේ සහ ෆෝමික් අම්ලයේ ආරම්භක සාන්ද්‍රණ (පිළිවෙළින් C_1 සහ C_2) සහ අම්ල විඝටන නියත (පිළිවෙළින් K_1 සහ K_2) අනුසාරයෙන් G ද්‍රාවණයේ මුළු H^+ අයන සාන්ද්‍රණය සඳහා ප්‍රකාශනයක් ව්‍යුත්පන්න කරන්න.

(ලකුණු 7.5)

6. (*a*) උචිත එන්තැල්පි මට්ටම් සටහනක් (enthalpy level diagram) නිර්මාණය කර එමගින් $CaBr_2$ (s) හි දැලිස ශක්තිය ගණනය කරන්න. අවශ්‍ය තාප රසායනික දත්ත පහත දී ඇත. (සම්පූර්ණ ලකුණු ලබා ගැනීම සඳහා රසායනික විශේෂිතවල භෞතික අවස්ථා දිය යුතු ය.)

$Br_2(l)$ හි වාෂ්පීකරණ එන්තැල්පිය	$= 31\ kJ\ mol^{-1}$
$Br_2(g)$ හි බන්ධන විඝටන එන්තැල්පිය	$= 193\ kJ\ mol^{-1}$
Br(g) හි ඉලෙක්ට්‍රෝන බන්ධුතාව	$= -331\ kJ\ mol^{-1}$
Ca(s) හි තුකරණ එන්තැල්පිය	$= 177\ kJ\ mol^{-1}$
Ca(g) හි පළමුවන සහ දෙවන අයනීකරණ ශක්තිවල එකතුව	$= 1740\ kJ\ mol^{-1}$
$CaBr_2(s)$ හි උත්පාදන එන්තැල්පිය	$= -683\ kJ\ mol^{-1}$

(ලකුණු 6.0)

(*b*) වියළි මැටි 20.0 g ක නියැදියක් $0.100\ mol\ dm^{-3}$ KNO_3 ද්‍රාවණ $100.0\ cm^3$ සමඟ හොඳින් කලතා, එවිට ලැබෙන අවලම්බනය තැන්පත් වීමට ඉඩ හරින ලදී. ඉන් පසු උඩු ගිය ද්‍රාවණය වෙන් කර එහි $50.0\ cm^3$ කට $0.0500\ mol\ dm^{-3}$ ඇමෝනියම් ඔක්සලේට් ද්‍රාවණ $100.0\ cm^3$ එකතු කරන ලදී. එවිට ලැබෙන ද්‍රාවණය පෙරා, අවක්ෂේපය වේලා, කිරන ලදී. වියළි අවක්ෂේපයේ ස්කන්ධය 256 mg විය.

(i) මෙම පෙරණයේ Ca^{2+} සාන්ද්‍රණය ගණනය කරන්න.

(ii) මැටි නියැදියෙහි තිබූ Ca ප්‍රමාණය mg/kg වලින් ගණනය කරන්න.

මෙම ගණනය කිරීම් සඳහා ඔබ භාවිත කරන ලද උපකල්පන වෙතොත් ඒවා සඳහන් කරන්න.

(C = 12.0, O = 16.0, Ca = 40.0)

අදාළ උෂ්ණත්වයේ දී කැල්සියම් ඔක්සලේට් (CaC_2O_4) හි ද්‍රාව්‍යතා ගුණිතය $= 2.30 \times 10^{-9}\ mol^2\ dm^{-6}$

(ලකුණු 9.0)

7. (*a*) අලුත සෑදූ $0.10\ mol\ dm^{-3}$ ජලීය KI ද්‍රාවණයකට ෆිනොල්ප්තැලීන් බිංදු කිහිපයක් එකතු කරන ලදී. මෙම ද්‍රාවණය හොඳින් සොලවා, ඉන්පසු කාබන් ඉලෙක්ට්‍රෝඩ යොදා නිශ්චිත කාලයක් තුළ විද්‍යුත් විච්ඡේදනය කරන ලදී. ද්‍රාවණය තුළින් යැවූ ධාරාව නියතයක් ලෙස තබා ගන්නා ලදී.

(i) විද්‍යුත් විච්ඡේදනයට පෙර ද්‍රාවණයේ වර්ණය කුමක් ද?

(ii) I. ඇනෝඩ ප්‍රතික්‍රියාව

II. කැතෝඩ ප්‍රතික්‍රියාව සහ

III. කෝෂ ප්‍රතික්‍රියාව

යන මේවා සඳහා තුලිත රසායනික සමීකරණ ලියා දක්වන්න.

(iii) විද්‍යුත් විච්ඡේදනය ආරම්භයත් සමඟ ඉලෙක්ට්‍රෝඩ අවට සිදු විය හැකි වර්ණ විපර්යාස දක්වන්න.

(iv) විද්‍යුත් විච්ඡේදන කාල සීමාවෙන් පසු ඉතිරි වූ I^- අයනවල භාගය නිර්ණය කිරීම සඳහා සුදුසු ක්‍රමයක් යෝජනා කරන්න. (පරීක්ෂණාත්මක විස්තර අනවශ්‍ය ය.)

(*v*) *0.10 mol* dm^{-3} *KI* වෙනුවට, *0.50 mol* dm^{-3} *KI* භාවිත කළේ නම් ඉතිරි I^- අයනවල භාගය (iv) හි අගයෙන් වෙනස් වේ ද? ඔබේ පිළිතුර කෙටියෙන් පැහැදිලි කරන්න.

< www.sinhalaelibrary.com > Source :- www.pastpaperlk.com 9

[එකොළොස්වැනි පිටුව බලන්න.

(vi) වෙනත් පරීක්ෂණයක දී කාබන් ඉලෙක්ට්‍රෝඩ භාවිත කර $CuSO_4$ ද්‍රාවණයක් විද්‍යුත් විච්ඡේදනය කරන ලදී.

I. ඉලෙක්ට්‍රෝඩ මත

II. ද්‍රාවණය තුළ

ඔබට නිරීක්ෂණය කළ හැකි වෙනස්කම් මොනවා ද?

අදාළ ඉලෙක්ට්‍රෝඩ ප්‍රතික්‍රියා ලියන්න. (ලකුණු 9.0)

(*b*) (i) "දෙන ලද ප්‍රතික්‍රියාවක් සඳහා වේග ප්‍රකාශනයේ යම්කිසි ප්‍රතික්‍රියකයකට අනුරූපව දක්වෙන පෙළ, සමස්ත තුලිත සමීකරණයෙහි ඇති එම ප්‍රතික්‍රියකයෙහි ස්ටොයිකියෝමිතික සංගුණකයට අත්‍යවශ්‍යයෙන්ම සමාන නොවීමට පුළුවන." මෙම ප්‍රකාශය කෙටියෙන් පැහැදිලි කරන්න.

(ii) $SnCl_2$ මගින් $FeCl_3$ පහත සමීකරණයට අනුව ඔක්සිහරණය වේ.

$$2\,FeCl_3\,(aq) + SnCl_2\,(aq) \longrightarrow 2\,FeCl_2\,(aq) + SnCl_4\,(aq)$$

$0.0360\ mol\ dm^{-3}$ $FeCl_3$ ද්‍රාවණ $50.0\ cm^3$ ක නියැදියක්, එම සාන්ද්‍රණයම සහ එම පරිමාවම ඇති $SnCl_2$ ද්‍රාවණයක් සමඟ මිශ්‍ර කරන ලදී. මිනිත්තු 4.00 කට පසු Fe (III) අයන ආරම්භක ප්‍රමාණයෙන් 24% ක් Fe (II) බවට පරිවර්තනය වී ඇති බව සොයා ගන්නා ලදී.

I. Fe (III) ඔක්සිහරණය වන ශීඝ්‍රතාව

II. Sn (II) ඔක්සිකරණය වන ශීඝ්‍රතාව

යන මේවා ගණනය කරන්න. (ලකුණු 6.0)

C කොටස - රචනා

※ ප්‍රශ්න දෙකකට පමණක් පිළිතුරු සපයන්න. (එක් එක් ප්‍රශ්නයට ලකුණු 15 බැගින් ලැබේ.)

8. (*a*) X_2Y සහ YZ_2 යනු Y මූල ද්‍රව්‍යයෙන් සෑදෙන වායු දෙකකි. කාමර උෂ්ණත්වයේ දී Y ඝනයක් වන අතර X_2 සහ Z_2 වායු වේ.

(A) X_2Y හා YZ_2, ආම්ලික ද්‍රාවණ සාදමින් ජලයේ ද්‍රවණය වේ.

(B) X_2Y හි දී Y හි ඔක්සිකරණ තත්ත්වය -2 වන අතර, YZ_2 හි දී එය $+4$ වේ.

(C) X_2Y සහ YZ_2 (තෙත්) එකිනෙක සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කර Y සහ H_2O සාදයි.

(D) ආම්ලිකෘත $CuSO_4$ ද්‍රාවණයකට X_2Y යැවූ විට කළු අවක්ෂේපයක් සෑදේ.

(E) ආම්ලිකෘත $CuSO_4$ ද්‍රාවණයකට YZ_2 යැවූ විට ද්‍රාවණය අවර්ණ වේ.

(i) X_2Y සහ YZ_2 වායු හඳුනාගන්න.

(ii) (C), (D) සහ (E) හි දී සිදුවන ප්‍රතික්‍රියා සඳහා තුලිත රසායනික සමීකරණ ලියන්න.

(iii) YZ_2 වායුවෙහි කාර්මික ප්‍රයෝජන දෙකක් දෙන්න.

(iv) මෙම වායු දෙක මිශ්‍රණයක් ලෙස ඇති විට, මේ එක් එක් වායුව හඳුනා ගැනීම සඳහා රසායනික ක්‍රමයක් කෙටියෙන් විස්තර කරන්න.

අදාළ තුලිත රසායනික සමීකරණ දෙන්න. (ලකුණු 9.0)

(*b*) B ද්‍රාවණයක $C_2O_4^{2-}$ සහ CO_3^{2-} අයන අඩංගු වේ. $C_2O_4^{2-}$ සහ CO_3^{2-} අයන සම්පූර්ණයෙන් ම අවක්ෂේප කිරීම සඳහා මෙම ද්‍රාවණයෙන් $25.00\ cm^3$ කොටසක් වැඩිමනත් $Ca(NO_3)_2$ ද්‍රාවණයක් සමඟ පිරියම් කරන ලදී. එසේ ලැබුණ අවක්ෂේපයේ වියළීමෙන් පසු ස්කන්ධය 0.820 g විය. මෙම අවක්ෂේපය ඉන් පසු තනුක H_2SO_4 හි ද්‍රාවණය කර $0.05\ mol\ dm^{-3}$ $KMnO_4$ ද්‍රාවණයක් සමඟ අනුමාපනය කරන ලදී. අනුමාපනය සඳහා $KMnO_4$ ද්‍රාවණයෙන් $20.00\ cm^3$ අවශ්‍ය විය.

B ද්‍රාවණයෙහි $C_2O_4^{2-}$ සහ CO_3^{2-} අයන සාන්ද්‍රණ ගණනය කරන්න.

(Ca = 40.0, C = 12.0, O = 16.0) (ලකුණු 6.0)

www.pastpaperlk.com
< www.sinhalaelibrary.com > Source :- www.pastpaperlk.com

[දෙවැනි පිටුව බලන්න.

9. (*a*) (i) සංශුද්ධ Na_2CO_3 භාවිත කර සාදන ලද ජලීය ද්‍රාවණයක ඝනත්වය $1.0212\ g\ cm^{-3}$ විය. මෙම ද්‍රාවණයේ සාන්ද්‍රණය ගණනය කරන්න. එම උෂ්ණත්වයේ දී ජලයේ ඝනත්වය $1.000\ g\ cm^{-3}$ බවත් Na_2CO_3 ද්‍රවණය වීමේ දී පරිමාවේ වෙනසක් සිදු නොවන බවත් උපකල්පනය කරන්න.

(ii) H_2SO_4 ද්‍රාවණයක $25.00\ cm^3$ කොටසක් ඉහත (i) හි ද්‍රාවණය (බියුරෙට්ටුවෙහි) සමඟ ෆිනොල්ප්තැලීන් දර්ශකය ලෙස භාවිත කරමින් අනුමාපනය කරන ලදී. ලැබුණු උචිත අන්ත ලක්ෂ්‍ය තුනක සාමාන්‍ය අගය $12.50\ cm^3$ විය. H_2SO_4 ද්‍රාවණයේ සාන්ද්‍රණය ගණනය කරන්න.

(iii) ඉහත අනුමාපනය මෙතිල් ඔරේන්ජ් දර්ශකය ලෙස යොද ගනිමින් ඒ ආකාරයෙන් ම කළ හැකි වේ ද? එසේ හැකි නම්, ඔබ බලාපොරොත්තු වන අන්ත ලක්ෂ්‍යය කුමක් ද? නොහැකි නම් ඊට හේතු දක්වන්න.

($Na = 23.0$, $C = 12.0$, $O = 16.0$) (ලකුණු 6.0)

(*b*) 3d අන්තරික මූලද්‍රව්‍යයක් වන M ලා කොළ පැහැති ද්‍රාවණයක් සාදමින් තනුක H_2SO_4 සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කරයි. NH_4OH එකතු කළ විට, මෙම ද්‍රාවණය ලා කොළ පැහැති අවක්ෂේපයක් දෙයි. වාතයට නිරාවරණය කොට තැබූ විට මෙම අවක්ෂේපය කාලයත් සමඟ කහ-දුඹුරු පැහැයට හැරේ.

(i) M හඳුනාගන්න.

(ii) M හි වඩාත් සුලභ (ධන) ඔක්සිකරණ තත්ත්ව මොනවා ද?

(iii) (ii) හි දෙන ලද ඔක්සිකරණ තත්ත්ව එකිනෙකින් වෙන් කර හඳුනා ගැනීම සඳහා **එක්** පරීක්ෂාවක් දෙන්න.

(iv) (ii) හි දෙන ලද, M හි එක් එක් ඔක්සිකරණ තත්ත්වයන්ගේ සාන්ද්‍රණ, ඒවා මිශ්‍රණයක එකට ඇති විට නිර්ණය කිරීම සඳහා ක්‍රමයක් කෙටියෙන් දක්වන්න.

(v) ඉහත සඳහන් කරන ලද, ලා කොළ පැහැති සහ කහ-දුඹුරු පැහැති අවක්ෂේපවලට හේතු වන විශේෂයන් හඳුනා ගන්න.

(vi) රසායනික කර්මාන්තයේ දී උත්ප්‍රේරකයක් ලෙස M භාවිත කෙරෙන **එක්** අවස්ථාවක් දෙන්න.

(vii) M නිස්සාරණය කිරීම සඳහා යොදගැනෙන ඛනිජ **දෙකක** රසායනික සූත්‍ර සහ නම් සඳහන් කරන්න. (ලකුණු 9.0)

10. (*a*) (i) I. ජලයේ තාවකාලික කඨිනත්වය යනුවෙන් අදහස් කෙරෙන්නේ කුමක් ද?

II. තාවකාලික කඨිනත්වයට හේතුවන රසායනික විශේෂ මොනවා ද?

III. තාවකාලික කඨිනත්වය නිසා ඇතිවන ගෘහස්ථ ගැටලු **දෙකක්** දෙන්න.

IV. තාවකාලික කඨිනත්වය ඉවත් කළ හැකි ක්‍රම **දෙකක්** දෙන්න. අදාළ තැන්හි දී රසායනික සමීකරණ ලියන්න.

(ii) පහත සඳහන් ඒවායේ අම්ල ප්‍රබලතාවයෙහි විචලනය කෙටියෙන් පැහැදිලි කරන්න.

$HClO$, $HClO_2$, $HClO_3$, $HClO_4$ (ලකුණු 7.0)

(*b*) HNO_3 අම්ලය නිෂ්පාදනය කිරීම සඳහා ඔස්ට්වල්ඩ් (Ostwald) ක්‍රමය භාවිත කෙරේ.

(i) මෙම ක්‍රමයේ දී භාවිත වන ආරම්භක ද්‍රව්‍ය මොනවා ද?

(ii) මෙම ආරම්භක ද්‍රව්‍ය ලබාගන්නා ප්‍රභව/ක්‍රම මොනවා ද?

(iii) ඔස්ට්වල්ඩ් ක්‍රමය හා සම්බන්ධ රසායනික පියවර තුලිත රසායනික සමීකරණ සහ අවශ්‍ය තත්ත්ව (උෂ්ණත්වය, පීඩනය, උත්ප්‍රේරක) සමඟ ඉදිරිපත් කරන්න.

(iv) HNO_3 නිෂ්පාදනයේ දී, $N_2(g)$ කෙළින්ම $NO(g)$ බවට ඔක්සිකරණය කිරීම වෙනුවට, එය පළමුව ඔක්සිහරණය කර, ලැබෙන ඵලය ඊළඟට ඔක්සිකරණය කරනු ලැබේ. පහත දී ඇති තාපරසායනික දත්ත භාවිත කරමින් මෙයට හේතුව කෙටියෙන් පැහැදිලි කරන්න.

$NO(g)$, $NH_3(g)$ සහ $H_2O(g)$ හි සම්මත උත්පාදන එන්තැල්පි අගයයන් ($\Delta H_f^{\ominus}$) පිළිවෙළින් $+90\ kJ\ mol^{-1}$, $-46\ kJ\ mol^{-1}$ සහ $-242\ kJ\ mol^{-1}$ වේ. (ලකුණු 8.0)

* * *

www.pastpaperlk.com

Past Papers Wiki - Most Extensive Wikipedia of Past Papers!