

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

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

රසායන විද්‍යාව |
இரசாயனவியல் |
Chemistry |

02

S

I

පැය දෙකයි
இரண்டு மணித்தியாலம்
Two hours

උපදෙස්:

- * ආවර්තිතා වගුවක් සපයා ඇත.
- * මෙම ප්‍රශ්න පත්‍රය පිටු 09කින් යුක්ත වේ.
- * සියලු ම ප්‍රශ්නවලට පිළිතුරු සපයන්න.
- * ගණක යන්ත්‍ර භාවිතයට ඉඩ දෙනු නොලැබේ.
- * පිළිතුරු පත්‍රයේ නියමිත ස්ථානයේ ඔබේ විභාග අංකය ලියන්න.
- * පිළිතුරු පත්‍රයේ පිටුපස දී ඇති අනෙක් උපදෙස් සැලකිලිමත්ව කියවන්න.
- * 1 සිට 50 තෙක් එක් එක් ප්‍රශ්නයට (1),(2),(3),(4),(5) යන පිළිතුරුවලින් නිවැරදි හෝ ඉතාමත් ගැළපෙන හෝ පිළිතුර තෝරා ගෙන, එය පිළිතුරු පත්‍රයේ පිටුපස දැක්වෙන උපදෙස් පරිදි කතිරයක් (X) යොදා දක්වන්න.

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

ප්ලැන්ක්ගේ නියතය $h = 6.626 \times 10^{-34} \text{ J s}$

ඇවගාඩ්රෝ නියතය $N_A = 6.022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

ආලෝකයේ ප්‍රවේගය $c = 3 \times 10^8 \text{ ms}^{-1}$

ප්‍රශ්න සියල්ලටම පිළිතුරු සපයන්න.

01. කාමර උෂ්ණත්වයේ දී ද්වි පරමාණුක වායු ලෙස පවතින මූල ද්‍රව්‍ය ගණන කීය ද?

(1) 3 (2) 5 (3) 6 (4) 7 (5) 11

02. පහත සඳහන් ප්‍රභේද අතරින් අනෙක් ඒවාට වඩා වෙනස් හැඩයක් ඇති ද්‍රව්‍යය කුමක්ද ?

(1) SO_3^{2-} (2) H_3O^+ (3) ClO_3 (4) NO_3 (5) PCl_3

03. අම්ල වැසි ඇති කිරීමට දායක නොවන වායුව කුමක්ද?

(1) SO_2 (2) NO_2 (3) CO_2 (4) SO_3 (5) NO

04. පහත කවර සංයෝගය NaOH සමග ප්‍රතික්‍රියා නොකරයි ද?

(1) $\text{CH}_3 \text{CH}_2 \text{CHO}$ (2) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COCH}_3$ (3) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{OH}$ (4) CH_3CONH_2
(5) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOCH}_3$

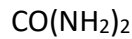
05. ආම්ලික $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ පහත කුමක් සමග ප්‍රතික්‍රියා නොකරයි ද?

(1) KI (2) KCl (3) H_2O_2 (4) Na_2SO_3 (5) FeSO_4

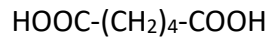
06. පහත ද්‍රව්‍ය සලකන්න



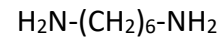
(A)



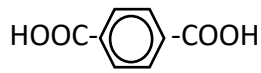
(B)



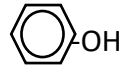
(C)



(D)



(E)



(F)

තාප ස්ථිතිකාරය, සංසන්ත බහු අවයවිකයක් සෑදෙන්නේ කවර යුගලය අතර ප්‍රතික්‍රියාවෙන්ද?

- (1) A හා B (2) B හා C (3) D හා C (4) A හා F (5) C හා E

07. A(g) හා B (g) හි සම මවුලීය මිශ්‍රණයක් A වලින් 20% ක් ප්‍රතික්‍රියා කරමින් නියත උෂ්ණත්ව හා පරිමාවේදී සමතුලිත තත්ත්වයට පත් වූ විට පීඩනයේ 30% ක් අඩු වීමක් ඇති වේ. මෙහිදී සෑදෙන සංයෝගය කුමක්ද?

- (1) AB (2) AB₂ (3) AB₃ (4) A₂B (5) A₂B₃

08. ඔක්සලික් අම්ල ද්‍රාවණයකින් 15cm³ ක් සම්පූර්ණයෙන් උදාසීන කිරීමට 0.02mol dm⁻³ NaOH ද්‍රාවණයකින් 30 ක් වැය විය. මෙම ඔක්සලික් අම්ල ද්‍රාවණයෙන් 15cm³ ක් සමඟ ප්‍රතික්‍රියා කිරීමට අවශ්‍ය 0.02mol dm⁻³ KMnO₄ පරිමාව (cm³) කොපමණ ද?

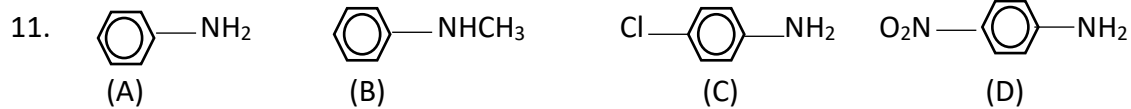
- (1) 6 (2) 12 (3) 24 (4) 3.75 (5) 75

09. S₂O₃²⁻ හා අම්ල අතර ප්‍රතික්‍රියාවේදී

- (1) එක් S පරමාණුවක් ඔක්සිකරණය වන අතර අනෙක ඔක්සිහරණය වේ.
 (2) S පරමාණු දෙකම ඔක්සිකරණය වේ.
 (3) S පරමාණු දෙකම ඔක්සිහරණය වේ.
 (4) එකම S පරමාණුව ඔක්සිකරණයට හා ඔක්සිහරණයට ලක් වේ.
 (5) S පරමාණු ඔක්සිකරණයට හෝ ඔක්සිහරණයට ලක් නොවේ.

10. O₃ පිළිබඳව අසත්‍ය ප්‍රකාශය කුමක්ද?

- (1) එය පාරජම්බුල කිරණ අවශෝෂණය කරයි.
 (2) හරිතාගාර ආචරණයට හේතු වේ.
 (3) ජලයේ විෂබීජ විනාශ කිරීමට භාවිතා කෙරේ.
 (4) NO(g) ඕසෝන් ස්ථරයට විනාශ කිරීමට දායක වේ.
 (5) නිර්දූවීය කෝණික අණුවක් වේ.



භාෂ්මිකතාව වැඩිවන පිළිවෙල වනුයේ,

- (1) $A < B < C < D$ (2) $C < D < A < B$ (3) $D < C < A < B$ (4) $C < D < B < A$
 (5) $D < C < B < A$

12. X සංයෝගය

- ක්‍රියානන්ති පිරමිඩාකාර වේ.
- ජලයෙන් තනුක කොට H_2S යැවූ විට කහ පාට අවක්ෂේපයක් ලබා දෙයි.

X කුමක්ද?

- (1) $CdCl_2$ (2) $BiCl_3$ (3) $SbCl_3$ (4) $AsCl_3$ (5) PCl_3

13. $Fe 28g$ හා $O_{2(g)} 9g$ මිශ්‍ර කොට රන් කරන ලදී. එවිට ලැබෙන Fe_2O_3 හි ස්කන්ධය (g) කොපමණ ද? ($Fe = 56$)

- (1) 10 (2) 15 (3) 20 (4) 30 (5) 40

14. $A = C_6H_5COOH$ $B = HCOOH$ $C = CH_3COOH$ $D = ClCH_2CO$

ආම්ලිකතාව වැඩි වන පිළිවෙල වනුයේ,

- (1) $A > D > C > B$ (2) $D > B > C > A$ (3) $D > B > A > C$ (4) $C > A > B > D$
 (5) $C > B > A > D$

15. O_2 , F , Na^+ Mg^{2+} අයනික අරය අඩුවන පිළිවෙල,

- (1) $O^{2-} > F > Na^+ > Mg^{2+}$ (2) $F > O^{2-} > Na^+ > Mg^{2+}$ (3) $O^{2-} > F > Mg^{2+} > Na^+$
 (4) $Mg^{2+} > Na^+ > O^{2-} > F^-$ (5) $Na^+ > Mg^{2+} > F^- > O^{2-}$

16. M නම් ත්‍රි සංයුජ ලෝහය එහි සල්ෆේටයට පරිවර්තනය කොට, එම ද්‍රාවණයට $BaCl_2$ එකතු කරන ලදී. M හි 224 mg වලින් ලැබුන $BaSO_4$ අවක්ෂේපයේ ස්කන්ධය 1398 mg විය. M හි සාපේක්ෂ පරමාණුක ස්කන්ධය කොපමණ ද?

($Ba=137$ $S=32$ $O=16$)

- (1) 37 (2) 56 (3) 75 (4) 112 (5) 233

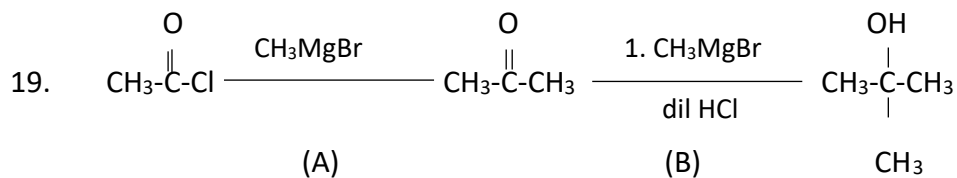
17. A හා B ලෝහ වන අතර X හා Y හැලජන් වේ. AX_2 ට

- B එකතු කළ විට A මුක්ත වේ.
- Y_2 එකතු කළ විට X_2 මුක්ත වේ. A, B, X_2 , Y_2 විද්‍යුත් රසායනික ශ්‍රේණියේ පිහිටන අනුපිළිවෙළ

(1)	(2)	(3)	(4)	(5)
A	B	A	B	X_2
B	A	B	A	Y_2
X_2	X	Y_2	Y_2	A
Y_2	Y_2	X_2	X_2	B

18. H_2NCH_2COOH පිළිබඳව සත්‍ය ප්‍රකාශය කුමක්ද?

- CH_3COOH අම්ලයට වඩා ආම්ලික වේ.
- CH_3NH_2 ට වඩා භාෂ්මික වේ.
- ප්‍රකාශ සමාවයවිකතාව දක්වයි.
- $NaBH_4$ මගින් $H_2NCH_2CH_2OH$ බවට පත්වේ.
- ස්ථායීතාවය ලක්ෂණ දක්වයි.



A හා B ප්‍රතික්‍රියා පිළිබඳව සත්‍ය කුමක්ද?

A	B
(1) නියුක්ලියෝපිලික ආකලන	නියුක්ලියෝපිලික ආකලන
(2) නියුක්ලියෝපිලික ආදේශ	නියුක්ලියෝපිලික ආදේශ
(3) නියුක්ලියෝපිලික ආදේශ	නියුක්ලියෝපිලික ආකලන
(4) නියුක්ලියෝපිලික ආකලන	නියුක්ලියෝපිලික ආදේශ
(5) ඉලේක්ට්‍රොපිලික ආදේශ	නියුක්ලියෝපිලික ආකලන

20. දෘඩ බදුනක් තුළ $O_2(g)$ හා $O_3(g)$ හි සමමවුලීය මිශ්‍රණයක් $300K$ හි තිබේ. මෙම භාජනය $600K$ ට රත් කරන ලදී. එවිට කිසිදු ප්‍රතික්‍රියාවක් සිදු නොවීය. $300K$ හා $600K$ දී V උපරිම සසම්භාවී වේගය සහිත අණු සංඛ්‍යා මෙහි දක්වා ඇත.

O_2		O_3	
300K	600K	300K	600K
n_1	n_2	n_3	n_4

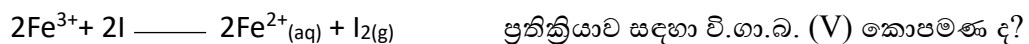
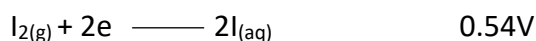
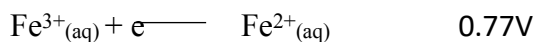
පහත කවරක් සත්‍ය වේද?

- (1) $n_1 > n_3$ (2) $n_2 > n_4$
 (3) $n_2 > n_1$ (4) $n_4 > n_3$
 (5) $n_2 = 2n_1$ හා $n_4 = 2n_3$

21. X ලවණය වැඩිපුර තනුක HCl හි ද්‍රවණය කොට $KMnO_4$ එකතු කරන ලදී. එවිට දම් පැහැය ඉවත් වී අවක්ෂේපයක් ලැබුණි. X කුමක්ද?

- (1) $BaSO_4$ (2) $BaSO_3$ (3) $Fe_2(SO_3)_3$ (4) $PbSO_3$ (5) $PbSO_4$

22. පහත සම්මත ඉලෙක්ට්‍රෝඩ විභව සලකන්න.



- (1) -0.23 (2) 0.23 (3) 0.90 (4) 1.31 (5) 1.98

23. $[Fe(NH_3)_5Cl]Cl_2$ & IUPAC නාමය

- (1) Pentaaminochloridoiron(III) chloride
 (2) Pentaamminechloridoiron (iii) chloride
 (3) Pentaamminechloridoiron(III) chloride
 (4) Chloropentaammineiron (III) chloride
 (5) Pentaamminechloridoiron(II) chloride

24. සාන්ද්‍රණය 0.03 moldm^{-3} $Ba(OH)_2$ ද්‍රාවණ 50cm^3 ක් හා 0.02 moldm^{-3} $MgSO_4$ ද්‍රාවණ 50cm^3 ක් මිශ්‍ර කරන ලදී. සෑදුන අවක්ෂේපයේ ස්කන්ධය (mg) කොපමණ ද?

($Ba = 137$, $Mg = 24$)

- (1) 58 (2) 233 (3) 291 (4) 407.5 (5) 436.5

25.  — N₂Cl පිළිබඳව අසත්‍ය ප්‍රකාශය කුමක්ද?

- (1) ජලය සමග වායුවක් ලබා දෙයි
- (2) H₃PO₃ සමග බෙන්සීන් ලබා දෙයි
- (3) CuBr/HBr සමග  -Cl ලබා දෙයි.
- (4) AgNO₃ සමග අවක්ෂේපයක් ලබා දෙයි
- (5) ක්ෂාරීය Phenol සමග රතු සායමක් ලබා දෙයි.

26. භාගික ආසවනය සම්බන්ධයෙන් සත්‍ය වන්නේ,

- (1) භාගික ආසවනයෙන් වෙන් කර ගත හැක්කේ එකිනෙකට වෙනස් තාපාංක ඇති අමිශ්‍ර ද්‍රව සංරචකයි.
- (2) භාගික ආසවනයේ දී ආසවන ජලාස්කූව තුළ ඇති ද්‍රාවණයෙන් තාපාංකය ක්‍රමයෙන් අඩු වේ.
- (3) භාගික ආසවනය කළ යුතු මිශ්‍රණය නටන්නේ සංශුද්ධ සංඝටකවල තාපාංක සියල්ලටම වඩා අඩු උෂ්ණත්වයකදීය.
- (4) ආසවන ජලාස්කූවෙන් ලැබෙන වාෂ්පය තුළ වාෂ්පශීලී සංඝටකයේ මවුල භාගය නියතව පවතී.
- (5) විභාජක අටලුවේ ආචාර ගණන වැඩි වන විට නිස්සාරිත වාර ගණන වැඩි වී සංරචක පිරිසිදුව ලැබේ.

ΔH° (KJmol⁻¹)

27. $2\text{NO}_{(g)} + \text{O}_{2(g)} \longrightarrow 2\text{NO}_{2(g)}$ -112

$2\text{SO}_{2(g)} + \text{O}_{2(g)} \longrightarrow 2\text{SO}_{3(g)}$ -198

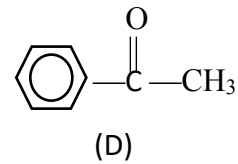
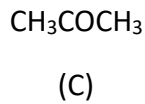
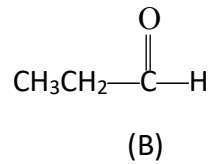
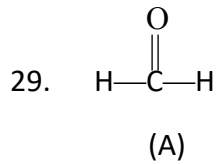
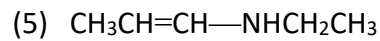
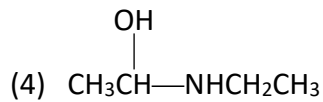
$\text{SO}_{2(g)} + \text{NO}_{2(g)} \longrightarrow \text{SO}_{3(g)} + \text{NO}_{(g)}$ ප්‍රතික්‍රියාවේ සම්මත එන්තැල්පි විපර්යාසය (KJmol⁻¹) කොපමණ ද?

- (1) -86 (2) +86 (3) -43 (4) +43 (5) -155

28. $\text{CH}_3\text{CONH}_2 \xrightarrow[2. \text{H}^+ / \text{H}_2\text{O}]{1. \text{LiAlH}_4} \text{A} \xrightarrow{\text{CH}_3\text{CHO}} \text{B}$

B කුමක්ද?

- (1) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{NCH}_2\text{CH}_3$ (2) $\text{CH}_3\text{CH}=\text{NCH}_2\text{CH}_3$ (3) $\text{CH}_3\text{CH}_2-\overset{\text{OH}}{\underset{\text{||}}{\text{CH}}}-\text{NHCH}_2\text{CH}_3$



මෙම සංයෝග CH_3MgBr සමඟ ප්‍රතික්‍රියාවේ වේගය වැඩිවන පිළිවෙළ,

- (1) $A < B < C < D$ (2) $D < C < B < A$ (3) $D < B < C < A$ (4) $B < C < D < A$
(5) $B < C < A < D$

30. H_2SO_4 නිෂ්පාදනයේ වායුගෝලීය පීඩනය යටතේ සිදු කිරීමට ප්‍රධානම හේතුව කුමක්ද?

- (1) ඉහළ පීඩන සඳහා වියදම අධික වීම
(2) ඉහළ පීඩන භාවිතාවේදී අනතුරු සිදු වීම
(3) ඉහළ පීඩන මගින් ඉදිරි නැඹුරුව අඩු වීම
(4) ආම්ලික වායු ඉහළ පීඩනයේදී විඛාදනය සිදු කිරීම
(5) වායු ගෝලීය පීඩනයේ දී ඉහළ ඵලදාවක් ලැබීම

1	2	3	4	5
(a) (b) පමණක් නිවැරදියි	(b) (c) පමණක් නිවැරදියි	(c) (d) පමණක් නිවැරදියි	(d) (a) පමණක් නිවැරදියි	ප්‍රතිචාර එකක් පමණක් හෝ වෙනත් ප්‍රතිචාර සංඛ්‍යාවක් හෝ නිවැරදියි

31. $X+2$ හා $+7$ ඔක්සිකරණ අංක දක්වයි.

X දක්වන වෙනත් ඔක්සිකරණ අංක වනුයේ,

- (a) $+1$ (b) -1 (c) $+4$ (d) $+6$

32. පහත දැක්වෙන කවර වායු හරිතාගාර වායුවේද?

- (a) H_2O (b) O_2 (c) N_2 (d) O_3

33. $\text{Ag}_2\text{CrO}_4(\text{g})$ හා එහි සංකෘප්ත ජලීය ද්‍රාවණයක් සමතුලිතතාවයේ පවතින මිශ්‍රණයක් සලකන්න.

මෙම පද්ධතියෙන් හා 0.02mol dm^{-3} NaCl ද්‍රාවණයකින් සම පරිමා මිශ්‍ර කරන ලදී. පහත කවරක් මෙහිදී නිරීක්ෂණය කළ හැකිද?

(AgCrO_4 හා AgCl හි ද්‍රාව්‍යතා ගුණික 4×10^{-12} හා 1×10^{-10} වේ)

(a) $\text{Ag}_2\text{CrO}_4(\text{s})$ රතු අවක්ෂේපය දියවේ.

(b) AgCl සුදු අවක්ෂේපය සෑදේ.

(c) රතුපාට ද්‍රාවණයක් ලැබේ.

(d) අවර්ණ ද්‍රාවණයක් සෑදේ.

34. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$ CH_3CONH_2 CH_3COOH
(A) (B) (C) (D)

(a) B, A බවට මෙන්ම C, D බවට පත් කිරීම එකම ප්‍රතිකාරකය යෙදිය හැකිය.

(b) එකම ප්‍රතිකාරකය මගින් D, A බවටද, C, B බවට ද පත් කළ හැකිය.

(c) B, Cට වඩා භාෂ්මික වේ.

(d) D, Aට වඩා ආම්ලික වේ.

35. පහත කවර ද්‍රව්‍යයේ ජලීය අවලම්බය වාතයට නිවාරණය කොට තැබූ විට O_2 සමග ප්‍රතික්‍රියා කොට වෙනසක් නිරීක්ෂණය කළ හැකිද?

(a) $\text{Mn}(\text{OH})_2$ (b) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ (c) $\text{Cr}(\text{OH})_3$ (d) $\text{Fe}(\text{OH})_3$

36. Al^{3+} හා Zn^{2+} යන ජලීය අයන දෙකම සම්බන්ධව කවරක් සත්‍ය වේද?

(a) වැඩිපුර NaOH හි ද්‍රාව්‍ය අවක්ෂේප සාදයි

(b) වැඩිපුර NH_4OH හි ද්‍රාව්‍ය අවක්ෂේප සාදයි

(c) H_2S සමග අවක්ෂේප ලබා දෙයි

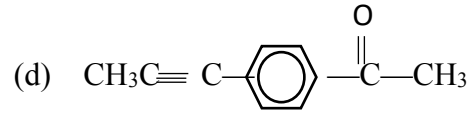
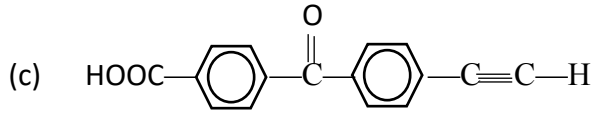
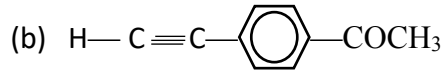
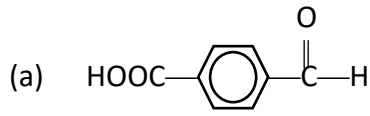
(d) ක්ෂාරීය NO_3 අයන සමග NH_3 ලබා දෙයි

37. A සංයෝගය

i. බ්‍රෝඩ් ප්‍රතිකාරකය සමග තැඹිලි පාට අවක්ෂේපයක් දෙයි.

ii. ඇමෝනියා AgNO_3 සමග සුදුපාට අවක්ෂේපයක් ලබා දෙයි.

A කුමක් විය හැකි ද?



38. $C_{(s)} + H_2O_{(g)} \rightleftharpoons CO_{(g)} + H_{2(g)} \Delta H = +132 \text{ KJmol}^{-1}$ පහත කවර ප්‍රකාශ සත්‍ය වේද?

- (a) නියත පීඩනයේදී උෂ්ණත්වය වැඩි කිරීමෙන් $H_{2(g)}$ ඵලදාව වැඩිවේ
- (b) නියත පීඩනයේදී උෂ්ණත්වය වැඩි කිරීමෙන් H_2 සෑදීමේ වේගය වැඩි වේ.
- (c) නියත පීඩනයේදී උෂ්ණත්වය වැඩි කිරීමෙන් හුමාලය සෑදීමේ වේගය අඩුවේ
- (d) නියත උෂ්ණත්වයේදී පීඩනය වැඩි කළ විට CO සෑදීමේ වේගය වැඩි වේ.

39. ලයිමාන්, බාමර්, පාෂාන් යන රේඛාවල පළමු රේඛා තුන $L_1 \ L_2 \ L_3 \ B_1 \ B_2 \ B_3 \ P_1 \ P_2 \ P_3$ ලෙස හඳුන්වනු ලැබේ. B_2 - B_3 අතර පරතරය පහත කුමකට සමාන වේද?

- (a) L_3-L_4 (b) P_1-P_2 (c) L_4-L_5 (d) P_2-P_3

40. HOCH2-c1ccc(cc1)C(=O)O සම්බන්ධව සත්‍ය ප්‍රකාශ මොනවාද?

- (a) $KMnO_4$ සමග මෙන්ම $LiAlH_4$ සමග ද එකම ඵලය දෙයි
- (b) $KMnO_4$ සමගත් PCC සමගත් එකම ඵලය ලබා දෙයි.
- (c) $LiAlH_4$ so $NaBH_4$ සමග එකම ඵලය ලබා දෙයි
- (d) NaOH හා $Na_2 CO_3$ සමග එකම ඵලය ලබා දෙයි.

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

පළමුවැනි ප්‍රකාශය	දෙවැනි ප්‍රකාශය
41. I_2 ජලයේ දීට වඩා වැඩියෙන් ජලීය KI තුල දිය වේ.	I_2 ජලය සමග සාදන ද්විධ්‍රැව ප්‍රේරිත ද්විධ්‍රැව ආකර්ෂණවලට වඩා KI ජලය සමග සාදන අයන ද්විධ්‍රැව ආකර්ෂණ ප්‍රබල වේ.
42. නියත උෂ්ණත්වයේදී සමතුලිතතාවයේ පවතින ප්‍රතික්‍රියාවක ප්‍රතික්‍රියක හා ඵල වල ප්‍රමාණ නියතව පවතී.	ප්‍රතික්‍රියාවක් සමතුලිතව පවතින විට ඵල සෑදීමේ සීඝ්‍රතාවය ප්‍රතික්‍රියක සෑදීමේ සීඝ්‍රතාවයට සමාන වේ.
43. SO_2 විරූපනකාරකයක් ලෙස ක්‍රියා කරයි.	විරූපන ක්‍රියා ඔක්සිහාරක ක්‍රියාවලි වන අතර මෙහිදී SO_2 SO_4^{2-} බවට පත්වේ.
44. CH_3CH_2COCl ජලීය $AgNO_3$ සමග සුදු අවක්ෂේපයක් දෙයි.	CH_3CH_2COCl , $AgNO_3$ සමග නියුක්ලියෝෆිලික ආදේශ ප්‍රතික්‍රියාවක් සිදු කරයි.
45. SiO_2 හි ද්‍රවාංකය CO_2 හි ද්‍රවාංකයට වඩා ඉහළ වේ.	Si-O බන්ධනය C=O බන්ධනයට වඩා ප්‍රබල වේ.
46. කාර්මිකව Na_2CO_3 නිෂ්පාදනයේ දී අටලු තුල අඩු උෂ්ණත්ව පවත්වා ගනු ලැබේ.	වායු ජලයේ දියවීම තාප අවශෝෂක වේ.
47. උෂ්ණත්වය වැඩිකරන විට තාපදායක ප්‍රතික්‍රියාවල සීඝ්‍රතාව වැඩි වේ.	උෂ්ණත්වය වැඩි කිරීම තාපදායක ප්‍රතික්‍රියාවල ඵලදාව අඩු කරන අතර තාප අවශෝෂක ප්‍රතික්‍රියාවල ඵලදාව වැඩි කරයි.
48. NH_4OH/NH_4Cl මිශ්‍රණය යෙදූ විට Al^{3+} අයනවලින් $Al(OH)_3$ අවක්ෂේපය ලැබේ.	$Al(OH)_3(g)$ වැඩිපුර $NH_3(g)$ තුල දිය නොවේ.
49. $25^\circ C$ දී ඉහළ පීඩන යෙදීම මගින් N_2 ද්‍රව කල නොහැකිය.	අවධි උෂ්ණත්වයට වඩා ඉහළ උෂ්ණත්වයක දී පීඩනය යෙදීම මගින් වායු ද්‍රවීකරණය කළ නොහැකිය.
50. ඉලෙක්ට්‍රෝන අංශුමය හෝ තරංගමය ගුණ දක්වයි.	ඉලෙක්ට්‍රෝන ද්විත්ව හැසිරීමක් පෙන්වයි.