

5. තයෝසයනේට් අයනය SCN^- සඳහා වඩාත්ම පිළිගත හැකි ලුවීස් ව්‍යුහය වනුයේ,
- (1) $\overset{\ominus}{\underset{\cdot\cdot}{\text{S}}}-\text{C}\equiv\ddot{\text{N}}$ (2) $\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{S}}}=\overset{\ominus}{\text{C}}\equiv\ddot{\text{N}}:$ (3) $\overset{\oplus}{\text{S}}\equiv\overset{\ominus}{\text{C}}-\ddot{\text{N}}:$ (4) $\overset{\cdot\cdot}{\underset{\cdot\cdot}{\text{S}}}=\overset{\ominus}{\text{C}}\equiv\text{N}:$ (5) $\overset{\oplus}{\text{S}}\equiv\overset{\ominus}{\text{C}}=\overset{\ominus}{\ddot{\text{N}}}$
6. ඝනත්වය 1.03 g cm^{-3} හා ස්කන්ධය අනුව NaI 3% වන NaI ද්‍රාවණයක මවුලිකතාව (mol dm^{-3}) වනුයේ, ($\text{Na}=23, \text{I}=127$)
- (1) 0.21 (2) 0.23 (3) 0.25 (4) 0.28 (5) 0.30
7. AgI හා AgBr හි අවක්ෂේප ආප්‍රාප්ත ජලය සුළු ප්‍රමාණයකට එකතු කරන ලදී. මෙම මිශ්‍රණය 25°C දී සමතුලිතතාවයට එළඹීමට ඉඩ හරින ලදී. සමතුලිතතාවයේ දී ඝනයන් දෙකම පද්ධතියෙහි තිබෙන බව නිරීක්ෂණය කරන ලදී. පහත සඳහන් කුමන සම්බන්ධතාව මෙම ද්‍රාවණය සඳහා යෙදිය හැකි ද?
- (25°C දී $K_{\text{sp}}(\text{AgI}) = 8.0 \times 10^{-17} \text{ mol}^2 \text{ dm}^{-6}$, $K_{\text{sp}}(\text{AgBr}) = 5.0 \times 10^{-13} \text{ mol}^2 \text{ dm}^{-6}$)
- (1) $[\text{Br}^-] = \sqrt{5.0 \times 10^{-13}} \text{ moldm}^{-3}$ සහ $[\text{I}^-] = \sqrt{8.0 \times 10^{-17}} \text{ moldm}^{-3}$
- (2) $[\text{Br}^-][\text{I}^-] = [\text{Ag}^+]^2$
- (3) $[\text{Ag}^+] = \left(\sqrt{5.0 \times 10^{-13}} + \sqrt{8.0 \times 10^{-17}} \right) \text{ mol dm}^{-3}$
- (4) $\frac{[\text{Br}^-]}{[\text{I}^-]} = \frac{5.0}{8.0} \times 10^4$
- (5) $[\text{Ag}^+] = [\text{Br}^-] = [\text{I}^-]$
8. පහත සඳහන් කුමන ප්‍රකාශය අසත්‍ය වේ ද?
- (1) ආවර්තිතා වගුවේ දෙවන කාණ්ඩයේ සියලු ම ලෝහවල කාබනේට් ජලයේ අද්‍රාව්‍ය වුව ද ඒවායේ බයිකාබනේට් ද්‍රාව්‍ය වේ.
- (2) ආවර්තිතා වගුවේ දෙවන කාණ්ඩයේ සියලු ම ලෝහවල හයිඩ්‍රොක්සයිඩ් ජලයේ ද්‍රාව්‍ය වේ.
- (3) ආවර්තිතා වගුවේ දෙවන කාණ්ඩයේ සියලු ම ලෝහවල නයිට්‍රේට් ජලයේ ද්‍රාව්‍ය වේ.
- (4) Na සහ Mg වල ඔක්සයිඩ් සහ හයිඩ්‍රොක්සයිඩ් භාස්මික ගුණ පෙන්වන අතර Al හි ඔක්සයිඩය සහ හයිඩ්‍රොක්සයිඩය උභයගුණී ලක්ෂණ පෙන්වුම් කරයි.
- (5) Si සහ S වල හයිඩ්‍රයිඩ් දුර්වල ආම්ලික ගුණ පෙන්වුම් කරයි.
9. පරමාණුක අරයයන් වැඩි වන පිළිවෙලට මූලද්‍රව්‍ය දී ඇත්තේ (වමේ සිට දකුණට) පහත කුමන ලැයිස්තුවෙහි ද?
- (1) $\text{Li}, \text{Na}, \text{Mg}, \text{S}$ (2) $\text{C}, \text{Si}, \text{S}, \text{Cl}$ (3) $\text{B}, \text{C}, \text{N}, \text{P}$
- (4) $\text{Li}, \text{Na}, \text{K}, \text{Ca}$ (5) $\text{B}, \text{Be}, \text{Na}, \text{K}$
10. A හා B ද්‍රව පරිපූර්ණ ද්‍රාවණයක් සාදයි. නියත උෂ්ණත්වයෙහි ඇති සංවෘත දෘඪ බඳුනක් තුළ වාෂ්පය සමග සමතුලිතතාවයෙහි ඇති A හා B ද්‍රවයන්හි මිශ්‍රණයක් සලකන්න. P_A^0 හා P_B^0 යනු පිළිවෙලින් A හා B හි සන්තෘප්ත වාෂ්ප පීඩන වන අතර බඳුනෙහි මුළු පීඩනය P හා වාෂ්ප කලාපයෙහි A හි මවුල භාගය X_A^g වේ. මෙම පද්ධතිය සම්බන්ධයෙන් පහත සඳහන් කුමක් නිවැරදි වේ ද?
- (1) $P = (P_A^0 - P_B^0)X_A^g + P_B^0$ (2) $\frac{1}{P} = \left(\frac{1}{P_A^0} - \frac{1}{P_B^0} \right) X_A^g + \frac{1}{P_B^0}$ (3) $P = (P_A^0 + P_B^0)X_A^g - P_B^0$
- (4) $\frac{1}{P} = \left(\frac{1}{P_B^0} - \frac{1}{P_A^0} \right) \frac{1}{X_A^g}$ (5) $\frac{1}{P} = \left(\frac{1}{P_A^0} - \frac{1}{P_B^0} \right) \frac{1}{X_A^g}$

11. පහත සඳහන් ද්‍රව්‍යයන්හි තාපාංක වැඩි වන පිළිවෙළ වනුයේ,

He, CH₄, CCl₄, CBr₄, SiH₄

- (1) CH₄<He<SiH₄<CCl₄<CBr₄
- (2) He<SiH₄<CH₄<CCl₄<CBr₄
- (3) He<CH₄<SiH₄<CCl₄<CBr₄
- (4) CH₄<He<SiH₄<CBr₄<CCl₄
- (5) He<CH₄<CCl₄<SiH₄<CBr₄

12. පහත දැක්වෙන ඒවායින් නිවැරදි ප්‍රකාශය හඳුනා ගන්න.

- (1) හයිඩ්‍රජන් පරමාණුවක $n=2 \rightarrow n=1, n=3 \rightarrow n=2$ සහ $n=4 \rightarrow n=3$ ඉලෙක්ට්‍රෝන සංක්‍රමණ අතුරෙන් වැඩිම ශක්තියක් පිටකරනුයේ $n=3 \rightarrow n=2$ වල දී ය.
- (2) OF₂, OF₄ සහ SF₄ විශේෂ අතුරෙන් අඩුවෙන්ම ස්ථායී වන්නේ SF₄ ය.
- (3) Li, C, N, Na සහ P මූලද්‍රව්‍ය අතුරෙන් විද්‍යුත් සෘණතාව අඩුම මූලද්‍රව්‍ය Li වේ.
- (4) (Li සහ F), (Li⁺ සහ F⁻), (Li⁺ සහ O²⁻) සහ (O²⁻ සහ F⁻) යුගල වල, අරයයන්හි වැඩිම වෙනස ඇත්තේ Li⁺ සහ O²⁻ අතරය.
- (5) CH₂Cl₂ වල ද්‍රව කලාපයෙහි පවතින එකම අන්තර් අණුක බල වර්ගය වන්නේ ද්විධ්‍රැව-ද්විධ්‍රැව බල වේ.

13. CH₄(g) → CH₃(g) + H(g) ප්‍රතික්‍රියාව සලකන්න.

ඉහත ප්‍රතික්‍රියාවේ සම්මත එන්තැල්පි වෙනස වනුයේ,

- (1) මිනේන්හි පළමු C-H බන්ධනයෙහි විඝටනය සඳහා සම්මත එන්තැල්පි වෙනසයි.
- (2) මිනේන්හි සම්මත පරමාණුකරණ එන්තැල්පි වෙනසයි.
- (3) මිනේන්හි සම්මත පළමු අයනීකරණ එන්තැල්පි වෙනසයි.
- (4) මිනේන්හි සම්මත බන්ධන විඝටන එන්තැල්පි වෙනසයි.
- (5) මිනේන්හි මුක්ත බන්ධක සෑදීමේ සම්මත එන්තැල්පි වෙනසයි.

14. 2A(g) → B(g) යන මූලික ප්‍රතික්‍රියාව සංවෘත දෘඩ බඳුනක් තුළ නියත උෂ්ණත්වයක දී සිදු වේ. බඳුනේ ආරම්භක පීඩනය P₀ සහ ප්‍රතික්‍රියාවේ ශීඝ්‍රතාව ආරම්භක අගයෙන් 50% වන විට පීඩනය P_t වේ. පහත සඳහන් කුමක් මගින් $\frac{P_t}{P_0}$ සඳහා නිවැරදි අගය ලැබේ ද?

- (1) $\frac{P_t}{P_0} = \frac{1}{2}$
- (2) $\frac{P_t}{P_0} = \frac{1}{\sqrt{2}}$
- (3) $\frac{P_t}{P_0} = \frac{1+\sqrt{2}}{2\sqrt{2}}$
- (4) $\frac{P_t}{P_0} = \frac{\sqrt{2}}{1+\sqrt{2}}$
- (5) $\frac{P_t}{P_0} = \frac{\sqrt{2}-1}{1+\sqrt{2}}$

15. pK_a අගයයන් පිළිවෙලින් 4.7 හා 5.0 වන HA හා HB දුබල අම්ලවල සමමවුලික ජලීය ද්‍රාවණයක් (එක් එක් අම්ලයෙන් 1.0 mol dm⁻³ වන) සමතුලිතතාවයේ ඇත.

$\log\left(\frac{[A^-]}{[B^-]}\right)$ හි අගය ආසන්න වශයෙන් සමාන වනුයේ,

- (1) 23.5
- (2) -0.3
- (3) 0.3
- (4) 0.94
- (5) 1.06

16. පහත සඳහන් කුමන වගන්තිය C₆H₅OH පිළිබඳව අසත්‍ය වේ ද?

- (1) CH₃COCl සමග ප්‍රතික්‍රියා කර ෆීනයිල් එස්ටරයක් සාදයි.
- (2) බ්‍රෝමීන් දියර සමග ප්‍රතික්‍රියා කර සුදු පැහැති අවක්ෂේපයක් ලබා දේ.
- (3) NaHCO₃ සමග පිරියම් කළ විට CO₂ වායුව පිට කරයි.
- (4) NaOH හමුවේ C₆H₅N₂⁺Cl⁻ සමග පිරියම් කළ විට වර්ණවත් සංයෝගයක් ලබා දේ.
- (5) උදාසීන FeCl₃ සමග පිරියම් කළ විට වර්ණවත් (දම් පැහැයට හුරු) ද්‍රාවණයක් ලබා දේ.

17. ප්‍රතික්‍රියාවක අර්ධ ආයු කාලය,

- (1) සැමවිටම ප්‍රතික්‍රියකවල ආරම්භක සාන්ද්‍රණයෙන් ස්වායත්ත වේ.
- (2) සැමවිටම ශීඝ්‍රතා නියතය මත රඳා පවතී.
- (3) සැමවිටම ප්‍රතික්‍රියාවෙහි පෙළින් ස්වායත්ත වේ.
- (4) සැමවිටම උෂ්ණත්වයෙන් ස්වායත්ත වේ.
- (5) මුළු ප්‍රතික්‍රියා කාලය මෙන් දෙගුණයකට සමාන වේ.

18. විද්‍යුත් රසායනික කෝෂයක විද්‍යුත්ගාමක බලය රඳා නොපවතින්නේ,

- (1) විද්‍යුත් විච්ඡේදයේ ස්වභාවය මත ය.
- (2) උෂ්ණත්වය මත ය.
- (3) විද්‍යුත් විච්ඡේදය වල සාන්ද්‍රණ මත ය.
- (4) ඉලෙක්ට්‍රෝඩ වල පෘෂ්ඨික ක්ෂේත්‍රඵල මත ය.
- (5) ඉලෙක්ට්‍රෝඩ සාදන ලෝහ වර්ග මත ය.

19. ආම්ලික මාධ්‍යයේ දී IO_3^- (අයඩේට් අයනය), SO_3^{2-} අයනය SO_4^{2-} බවට ඔක්සිකරණය කරයි. Na_2SO_3 (0.50 mol dm^{-3}) ද්‍රාවණයක 25.0 cm^3 හි අඩංගු Na_2SO_3 ප්‍රමාණය සම්පූර්ණයෙන් Na_2SO_4 බවට ඔක්සිකරණය කිරීමට අවශ්‍ය වන KIO_3 ස්කන්ධය 1.07 g වේ. ප්‍රතික්‍රියාව සම්පූර්ණ වූ පසු අයඩීන්හි අවසාන ඔක්සිකරණ අවස්ථාව වනුයේ, ($\text{O} = 16, \text{K} = 39, \text{I} = 127$)

- (1) -1 (2) 0 (3) +1 (4) +2 (5) +3

20. ආවර්තිතා වගුවේ s-ගොනුවේ මූලද්‍රව්‍ය පිළිබඳ ව පහත කුමන වගන්තිය අසත්‍ය වන්නේ ද?

- (1) I කාණ්ඩයේ සියලු ම මූලද්‍රව්‍ය ජලය සමග ප්‍රතික්‍රියා කර H_2 වායුව නිදහස් කරයි.
- (2) Li හැර I කාණ්ඩයේ අනිකුත් සියලු ම මූලද්‍රව්‍ය N_2 වායුව සමග ප්‍රතික්‍රියා කරයි.
- (3) II කාණ්ඩයේ සියලු ම මූලද්‍රව්‍ය N_2 වායුව සමග ප්‍රතික්‍රියා කරයි.
- (4) වැඩිපුර O_2 සමග Na ප්‍රතික්‍රියා කර Na_2O_2 ලබා දෙන අතර K, KO_2 ලබා දෙයි.
- (5) s- ගොනුවේ සියලු ම මූලද්‍රව්‍ය හොඳ ඔක්සිහාරක වේ.

21. පරිපූර්ණ වායුවක් අඩංගු දෘඪ බඳුන් දෙකකින් සමන්විත පද්ධතියක් රූපසටහනෙහි දක්වා ඇත. කපාටය විවෘත කිරීමෙන් බඳුන් එකිනෙක හා සම්බන්ධ කළ හැකි වේ. කපාටය විවෘත කළ විට පද්ධතිය A සැකසුමේ සිට B සැකසුම දක්වා වෙනස් වේ. සාමාන්‍යයෙන් n, P, V සහ T මගින් පිළිවෙළින් මවුල සංඛ්‍යාව, පීඩනය, පරිමාව හා උෂ්ණත්වය නිරූපණය කෙරේ.



සැකසුම A (කපාටය වසා ඇත.) සැකසුම B (කපාටය විවෘතව ඇත.)

මෙම පද්ධතිය පිළිබඳ ව පහත දැක්වෙන කුමන සම්බන්ධය නිවැරදි වේ ද?

- (1) $P_1V_1 = P_2V_2$ (2) $\frac{P_3T_1}{P_1} + \frac{P_3T_2}{P_2} = 2T_3$ (3) $\frac{T_1}{P_1} = \frac{T_2}{P_2}$
- (4) $P_1T_1 = P_2T_2$ (5) $P_1V_1 + P_2V_2 = P_3(V_1+V_2)$

22. ආවර්තිතා වගුවේ 3d-මූලද්‍රව්‍ය පිළිබඳ ව පහත කුමන වගන්තිය අසත්‍ය වන්නේ ද?

- (1) පරමාණුක අරයයන්, එම ආවර්තයේ ඇති s- ගොනුවේ මූලද්‍රව්‍යයන්හි පරමාණුක අරයයන්ට වඩා කුඩා වේ.
- (2) ඝනත්වය, එම ආවර්තයේ ඇති s- ගොනුවේ මූලද්‍රව්‍යයන්හි ඝනත්වයට වඩා වැඩි වේ.
- (3) $\text{V}_2\text{O}_5, \text{CrO}_3$ හා Mn_2O_7 ආම්ලික ඔක්සයිඩ වේ.
- (4) පළමු අයනීකරණ ශක්ති, එම ආවර්තයේ ඇති s- ගොනුවේ මූලද්‍රව්‍යයන්හි පළමු අයනීකරණ ශක්තිවලට වඩා අඩු වේ.
- (5) කොබෝල්ට් සංයෝගවල කොබෝල්ට් හි වඩාත්ම සුලභ ඔක්සිකරණ අවස්ථා වනුයේ +2 හා +3 ය.

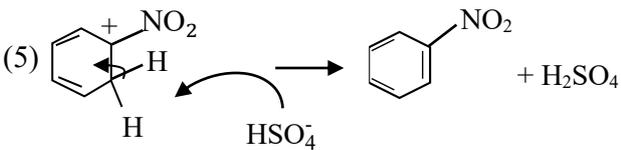
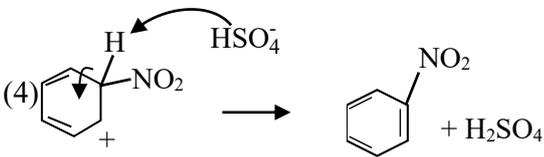
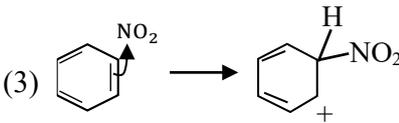
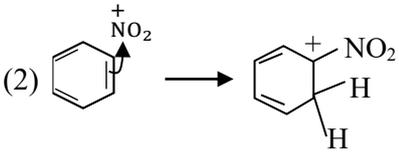
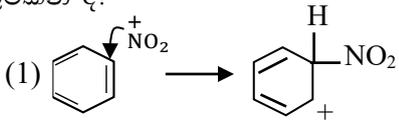
23. එකිනෙකට වෙනස් උෂ්ණත්ව දෙකක දී $MO_{(s)} \longrightarrow M_{(s)} + \frac{1}{2}O_{2(g)}$ ප්‍රතික්‍රියාව සඳහා සම්මත ගිබ්ස් ශක්ති වෙනස පහත දී ඇත.

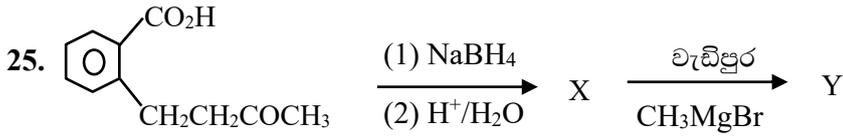
T/K	$\Delta G^0/kJ mol^{-1}$
1000	-100.2
2000	-148.6

ප්‍රතික්‍රියාවෙහි සම්මත එන්ට්‍රොපි වෙනස වනුයේ,

- (1) $248.8 J K^{-1} mol^{-1}$ (2) $-248.8 J K^{-1} mol^{-1}$ (3) $-48.4 J K^{-1} mol^{-1}$
 (4) $348.4 J K^{-1} mol^{-1}$ (5) $48.4 J K^{-1} mol^{-1}$

24. සාන්ද්‍ර HNO_3 / සාන්ද්‍ර H_2SO_4 මගින් බෙන්සීන් නයිට්‍රෝකරණ යන්ත්‍රණයේ දී නිවැරදි පියවරක් දක්වන්නේ පහත සඳහන් කුමකින් ද?



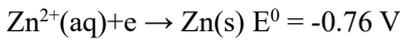


ඉහත සඳහන් ප්‍රතික්‍රියා අනුපිළිවෙළහි X සහ Y හි ව්‍යුහ පිළිවෙළින් වනුයේ,

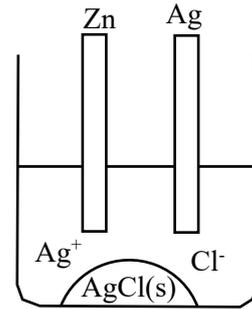
- | | | |
|--|---|--|
| (1) <chem>CC(=O)Oc1ccccc1CC(O)C</chem> | , | <chem>CC(=O)[Mg]Br c1ccccc1CC(O)C</chem> |
| (2) <chem>OCc1ccccc1CC(=O)C</chem> | , | <chem>CC(C)C(=O)[Mg]Br c1ccccc1CO</chem> |
| (3) <chem>CC(=O)Oc1ccccc1CC(O)C</chem> | , | <chem>CC(=O)[Mg]Br c1ccccc1CC(O)C</chem> |
| (4) <chem>CC(=O)Oc1ccccc1CC(O)C</chem> | , | <chem>CC(C)C(=O)[Mg]Br c1ccccc1CC(O)C</chem> |
| (5) <chem>O=Cc1ccccc1CC(O)C</chem> | , | <chem>CC(=O)[Mg]Br c1ccccc1CC(O)C</chem> |

26. $(NH_4)_2CO_3(s), (NH_4)_2Cr_2O_7(s)$ හා $NH_4NO_3(s)$ රත් කළ විට ලැබෙන නයිට්‍රජන් අඩංගු සංයෝග පිළිවෙළින් වනුයේ,
- | | | |
|---------------------------|---------------------------|---------------------------|
| (1) NH_3, N_2 හා NO_2 | (2) N_2O, N_2 හා NH_3 | (3) NH_3, N_2 හා N_2O |
| (4) N_2, N_2O හා NH_3 | (5) N_2, NH_3 හා N_2O | |

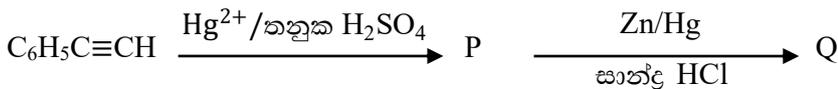
27. සන්නාපිත AgCl ද්‍රාවණයක් හා AgCl(s) අඩංගු බිකරයක Zn කුරක් හා Ag කුරක් රූපයේ දැක්වෙන පරිදි ගිල්වා ලෝහ කුරු දෙක සන්නායකයක් මගින් සම්බන්ධ කළ විගස පහත සඳහන් කුමක් සිදු වේ ද?



- (1) Zn දිය වේ, Ag තැන්පත් වේ, AgCl(s) දිය වේ .
- (2) Zn දිය වේ, Ag දිය වේ, AgCl(s) දිය වේ.
- (3) Zn දිය වේ, Ag දිය වේ, AgCl(s) තැන්පත් වේ.
- (4) Zn තැන්පත් වේ, Ag දිය වේ, AgCl(s) දිය වේ.
- (5) ද්‍රාවණයෙහි ක්ලෝරයිඩ් සාන්ද්‍රණය අඩු වේ.



28. පහත දැක්වෙන ප්‍රතික්‍රියා අනුපිළිවෙලෙහි P සහ Q හි ව්‍යුහ පිළිවෙළින් වනුයේ,



- | | |
|---|---|
| <p>(1) $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}=\text{CH}_2$, $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CH}_2$</p> <p>(3) $\text{C}_6\text{H}_5-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_3$, $\text{C}_6\text{H}_5-\overset{\text{OH}}{\underset{\text{H}}{\text{C}}}-\text{CH}_3$</p> <p>(5) $\text{C}_6\text{H}_5\text{C}(\text{OH})=\text{CH}_2$, $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_3$</p> | <p>(2) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CH}-\overset{\text{OH}}{\text{C}}-\text{CH}_3$, $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}=\text{CH}_2$</p> <p>(4) $\text{C}_6\text{H}_5-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_3$, $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CH}_3$</p> |
|---|---|

29. පහත සඳහන් කුමන වගන්තිය බහුඅවයවක පිළිබඳ ව වැරදි ද?

- (1) බේක්ලයිට් තාප ස්ථාපන බහුඅවයවයකි.
- (2) ටෙල්ලෝන් තාප සුවිකාර්ය බහුඅවයවයකි.
- (3) නයිලෝන් 6,6 සෑදී ඇත්තේ 1, 6 - ඩයිඇමයිනොහෙක්සේන් සහ හෙක්සේන්ඩයිමයික් අම්ලය අතර ආකලන බහුඅවයවීකරණය මගිනි.
- (4) ටෙරිලින් සෑදී ඇත්තේ එතිලින් ග්ලයිකෝල් සහ ටෙරිනැලික් අම්ලය අතර සංසන්ත බහුඅවයවීකරණය මගිනි.
- (5) ස්වාභාවික රබර් cis - පොලිඅයිසොප්‍රීන් දාමවලින් සමන්විත ය.

30. $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}(\text{aq}) + 2\text{H}^+(\text{aq}) \rightarrow \text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{SO}_2(\text{g}) + \text{S}(\text{s})$ යන ප්‍රතික්‍රියාවෙහි $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$ අනුබද්ධයෙන් පෙළ (m) සෙවීම සඳහා පරීක්ෂණයක් සිදුකරන ලදී. අම්ල ද්‍රාවණයකට $0.01 \text{ mol dm}^{-3} \text{ S}_2\text{O}_3^{2-}$ විවිධ පරිමාවෙන් (v) එකතු කරමින් ප්‍රතික්‍රියාවෙහි ආරම්භක ශීඝ්‍රතාව (R) මනින ලදී. ප්‍රතික්‍රියා මිශ්‍රණයෙහි H^+ සාන්ද්‍රණය නියතව පවත්වා ගත් නමුත් මුළු පරිමාව (V) වෙනස් වීමට ඉඩ හරින ලදී. ප්‍රතික්‍රියාවෙහි ආරම්භක ශීඝ්‍රතාව පිළිබඳ ව පහත සඳහන් කුමන සම්බන්ධය නිවැරදි වේද?

- (1) $R \propto \left(\frac{v}{V}\right)^m$ (2) $R \propto v^m$ (3) $R \propto v^{\frac{1}{m}}$ (4) $R \propto \left(\frac{v}{V}\right)^{\frac{1}{m}}$ (5) $R \propto V^m$

- අංක 31 සිට 40 තෙක් එක් එක් ප්‍රශ්නය සඳහා දී ඇති (a), (b), (c) සහ (d) යන ප්‍රතිචාර අතුරින් එකක් හෝ වැඩි සංඛ්‍යාවක් නිවැරදි ය. නිවැරදි ප්‍රතිචාරය/ ප්‍රතිචාර කවරේදැයි 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 දැක්වෙන උපදෙස් පරිදි ලකුණු කරන්න.

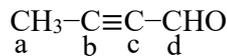
ඉහත උපදෙස් සම්පිණ්ඩනය

(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

- 31. දුබල අම්ලයක් (නියත පරිමාවක්) හා ප්‍රබල භස්මයක් අතර අනුමාපනයක් සලකන්න. පහත සඳහන් කුමක්/කුමන ඒවා දුබල අම්ලයෙහි සාන්ද්‍රණයෙන් ස්වයක්ත වේ ද?

- (a) සමකතා ලක්ෂ්‍යයේ දී pH අගය
- (b) අන්ත ලක්ෂ්‍යය කරා ළඟා වීමට අවශ්‍ය ප්‍රබල භස්මයෙහි පරිමාව
- (c) දුබල අම්ලයෙහි විසඳන නියතය
- (d) අනුමාපන ප්ලාස්කුවෙහි ඇති ද්‍රාවණයේ $[H^+] \times [OH^-]$ අගය

- 32. පහත දී ඇති අණුව පිළිබඳ ව පහත කුමන වගන්තිය/ වගන්ති සත්‍ය වේද?



- (a) කාබන් පරමාණු හතරම එකම තලයේ පිහිටයි.
- (b) C_d-H සහ $C_d - C_c$ බන්ධන අතර කෝණය දළ වශයෙන් 120° වේ.
- (c) C_b සහ C_c අතර σ - බන්ධන දෙකක් සහ π - බන්ධනයක් ඇත.
- (d) C_b සහ C_c අතර σ - බන්ධනයක් සහ π - බන්ධන දෙකක් ඇත.

- 33. Na_2CO_3 නිෂ්පාදනය පිළිබඳ ව සත්‍ය වන්නේ පහත සඳහන් කුමන වගන්තිය/වගන්ති ද?

- (a) භාවිත කරන එක අමුද්‍රව්‍යයක් CO_2 වේ.
- (b) NH_3 වලින් සන්නාපේත ජලීය $NaCl$ හා CO_2 අතර ප්‍රතික්‍රියාව තාපාවශෝෂක වේ.
- (c) නිෂ්පාදන ක්‍රියාවලිය අදියර පහකින් සමන්විත වේ.
- (d) ක්‍රියාවලියේ දී භාවිත වන NH_3 වැඩි ප්‍රමාණයක් නැවත ලබාගත හැක.

- 34. මූලික ප්‍රතික්‍රියාවක පෙළ පරීක්ෂණාත්මකව නිර්ණය කිරීමේ දී උෂ්ණත්වය නියත අගයක පවත්වා ගත යුතු වන්නේ,

- (a) ප්‍රතික්‍රියාවෙහි පෙළ උෂ්ණත්වය මත රඳාපවතින නිසා ය.
- (b) සක්‍රියන ශක්තිය උෂ්ණත්වය සමග වෙනස් වන නිසා ය.
- (c) ප්‍රතික්‍රියාවෙහි යන්ත්‍රණය උෂ්ණත්වය සමග වෙනස් වන නිසා ය.
- (d) ශීඝ්‍රතා නියතය උෂ්ණත්වය සමග වෙනස් වන නිසා ය.

35. පහත සඳහන් කුමන වගන්තිය/වගන්ති එකින් සහ එකයින් පිළිබඳ ව සත්‍ය වේ ද?

- (a) CaC_2 ජලය සමග ප්‍රතික්‍රියා කර එතයින් සාදයි.
- (b) CaC_2 ජලය සමග ප්‍රතික්‍රියා කර එතයින් සාදයි.
- (c) ඇමෝනියම් කාබනේට් $AgNO_3$ සමග එතයින් ප්‍රතික්‍රියා කර අවක්ෂේපයක් ලබා දේ.
- (d) ඇමෝනියම් කාබනේට් Cu_2Cl_2 සමග එතයින් ප්‍රතික්‍රියා කර අවක්ෂේපයක් ලබා දේ.

36. හැලජන පිළිබඳ ව පහත සඳහන් කුමන වගන්තිය/වගන්ති සත්‍ය වන්නේ ද?

- (a) කාණ්ඩයේ පහළට හැලජනවල තාපාංක වැඩි වේ.
- (b) අනෙකුත් හැලජන මෙන් නොව, ෆ්ලුවෝරීන්ට F_2 හි හැර, අන් සෑමවිටම (-1) ඔක්සිකරණ අවස්ථාව ඇත.
- (c) සියලු ම හැලජන හොඳ ඔක්සිකාරක වේ.
- (d) ආවර්තිතා වගුවේ සියලු ම මූලද්‍රව්‍ය අතරින් ෆ්ලුවෝරීන් වඩාත්ම ප්‍රතික්‍රියාශීලී වන නමුත් එය නිෂ්ක්‍රීය වායු සමග ප්‍රතික්‍රියා නොකරයි.

37. සංවෘත දෘඩ බඳුනක් තුළ සිදුවන $C(s)+CO_2(g) \rightleftharpoons 2CO(g)$ ප්‍රතික්‍රියාව $700\text{ }^{\circ}C$ හා $800\text{ }^{\circ}C$ හි දී $CO(g)$ ඵල ප්‍රතිශත අනුපිළිවෙලින් 60% හා 80% වේ. පහත සඳහන් කුමන වගන්තිය/වගන්ති ඉහත ප්‍රතික්‍රියාව සම්බන්ධයෙන් නිවැරදි වේ ද?

- (a) ප්‍රතික්‍රියාව තාපාවශෝෂක වේ.
- (b) ප්‍රතික්‍රියාව තාපදායක වේ.
- (c) උෂ්ණත්වය අඩු කිරීම ආපසු ප්‍රතික්‍රියාවට හිතකර වේ.
- (d) $C(s)$ ඉවත් කිරීම මගින් සමතුලිතතාව ප්‍රතික්‍රියක දෙසට නැඹුරු කළ හැක.

38. සයික්ලොප්‍රොපේන් \rightarrow ප්‍රොපීන් මූලික ප්‍රතික්‍රියාවකි.

පහත සඳහන් කුමන වගන්තිය / වගන්ති ඉහත ප්‍රතික්‍රියාව සම්බන්ධයෙන් නිවැරදි වේද?

- (a) ප්‍රතික්‍රියාවෙහි අර්ධ ආයු කාලය සයික්ලොප්‍රොපේන් සාන්ද්‍රණය මත රඳා පවතී.
- (b) ප්‍රතික්‍රියාවෙහි ශීඝ්‍රතාව ප්‍රොපීන් සාන්ද්‍රණය මත රඳා නොපවතී.
- (c) සක්‍රියන ශක්තියට වඩා වැඩි ශක්තියක් ඇති සයික්ලොප්‍රොපේන් අණුවල භාගය, උෂ්ණත්වය වැඩි වීමත් සමග වැඩි වේ.
- (d) ප්‍රතික්‍රියාව ද්විඅණුක ගැටුමක් හරහා සිදු වේ. (අණුකතාව =2)

39. පහත සඳහන් කුමන වගන්තිය/වගන්ති 3-හෙක්සීන් පිළිබඳ ව සත්‍ය වේ ද?

- (a) ජ්‍යාමිතික සමාවයවිකතාව නොපෙන්වයි.
- (b) ප්‍රකාශ සමාවයවිකතාව පෙන්වයි.
- (c) H_2/Pd සමග ප්‍රතික්‍රියා කරවූ විට ලැබෙන සංයෝගය ප්‍රකාශ සමාවයවිකතාව නොපෙන්වයි.
- (d) HBr සමග ප්‍රතික්‍රියා කරවූ විට ලැබෙන සංයෝගය ප්‍රකාශ සමාවයවිකතාව පෙන්වයි.

40. නයිට්‍රජන් චක්‍රය පිළිබඳ ව පහත සඳහන් කුමන වගන්තිය/වගන්ති නිවැරදි වන්නේ ද?

- (a) වායුගෝලයේ ඇති N_2 තිර වන්නේ වායුගෝලීය හා කාර්මික තිර කිරීමෙන් පමණි.
- (b) වායුගෝලීය තිර කිරීමේ දී N_2 ඔක්සිහරණය වේ.
- (c) කාර්මික තිර කිරීමේ දී N_2 ඔක්සිකරණය වේ.
- (d) වායුගෝලීය තිර කිරීමේ දී සෑදෙන නයිට්‍රිට් හා නයිට්‍රයිට් වර්ෂාපතනය නිසා පොළොව මත තැන්පත් වූ විට ඒවා ප්‍රෝටීන් සෑදීමට ශාක මගින් යොදා ගනී.

- අංක 41 සිට 50 තෙක් එක් එක් ප්‍රශ්නය සඳහා ප්‍රකාශ දෙක බැගින් ඉදිරිපත් කර ඇත. එම ප්‍රකාශ යුගලයට හොඳින් ම ගැලපෙනුයේ පහත වගුවෙහි දැක්වෙන පරිදි (1), (2), (3), (4) සහ (5) යන ප්‍රතිචාරවලින් කවර ප්‍රතිචාරදැයි තෝරා උත්තර පත්‍රයෙහි උචිත ලෙස ලකුණු කරන්න.

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

	පළමුවැනි ප්‍රකාශය	දෙවැනි ප්‍රකාශය
41.	MgCO ₃ වලට වඩා BaCO ₃ තාපස්ථායී වේ.	දෙවන කාණ්ඩයේ කැටායන වල ධ්‍රැවීකරණ බලය කාණ්ඩයේ පහළට යන විට අඩු වේ.
42.	ඇමිනියක නයිට්‍රජන් මත ඇති එකසර ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගලය H ⁺ සමග බන්ධනයක් සෑදීමට ඇති ප්‍රවණතාව ඇල්කොහොලයක ඔක්සිජන් මත ඇති එකසර ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගලයට වඩා අඩු ය.	ඔක්සිජන් වලට වඩා නයිට්‍රජන් විද්‍යුත් සෘණතාවයෙන් අඩු ය.
43.	උත්ප්‍රේරකයක් යෙදීමෙන් සමතුලිතතාවයේ ඇති ප්‍රතික්‍රියාවක් ඉදිරියට (එනම් සමතුලිත ලක්ෂ්‍යය දකුණට විස්ථාපනය කිරීම) පෙළඹවීම කළ හැක.	උත්ප්‍රේරකය මගින් ඉදිරි ප්‍රතික්‍රියාව සඳහා පමණක් අඩු සක්‍රියන ශක්තියක් ඇති මාර්ගයක් සපයයි.
44.	CO ₃ ²⁻ හා SO ₃ ²⁻ අයනවලට සමාන හැඩයන් ඇත.	CO ₃ ²⁻ හා SO ₃ ²⁻ යන දෙකෙහිම මධ්‍ය පරමාණුවේ එකසර ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල් ඇත.
45.	CH ₃ CH ₂ CH ₂ OH හි තාපාංකය CH ₃ CH ₂ CHO හා CH ₃ COCH ₃ හි තාපාංකවලට වඩා වැඩිය.	කාබන් ඔක්සිජන් ද්විත්ව බන්ධනය, කාබන් ඔක්සිජන් තනි බන්ධනයට වඩා ශක්තිමත් ය.
46.	ඒකලින පද්ධතියක් තුළ ස්වයං-සිද්ධව සිදුවන ප්‍රතික්‍රියාවක් සඳහා සැමවිටම සෘණ ගිබ්ස් ශක්ති වෙනසක් ඇත.	ඒකලින පද්ධතියක් තුළ සිදුවන ක්‍රියාවලියක් පිටත සිට වෙනස් කළ නොහැක.
47.	තෙල් හා මේද සමග NaOH හෝ KOH ප්‍රතික්‍රියාවෙන් සෑදෙන මේද අම්ලවල සෝඩියම් හෝ පොටෑසියම් ලවණ, බහුල ලෙස භාවිත වන සබන් වල අඩංගු වේ.	ජලීය NaOH හෝ KOH සමග එස්ටරයක් ප්‍රතික්‍රියාවෙන් කාබොක්සිලික් අම්ලයේ සෝඩියම් හෝ පොටෑසියම් ලවණය හා මද්‍යසාරය ලැබේ.
48.	C ₆ H ₅ OH සෑදීමට NaOH සමග C ₆ H ₅ Br පහසුවෙන් ප්‍රතික්‍රියා නොකරයි.	ෆීනයිල් කාබොකැටායනය ඉතා ස්ථායී වේ.
49.	දුබල අම්ලයක ජලීය ද්‍රාවණයක් තනුක කරන විට විසඳනය වූ අම්ල අණුවල භාගය හා මාධ්‍යයේ pH අගය යන දෙකම වැඩි වේ.	දුබල අම්ල අණුවල විසඳනය සිදුවන්නේ අම්ල විසඳන නියතය K _a නියතව පවතින පරිදි ය.
50.	සූර්යාලෝකය ඇති විට හරිත ශාක තුළ CO ₂ තිර වේ.	වායුගෝලයේ CO ₂ මට්ටම ඉහළ යාම හරිත ශාක මගින් පාලනය කළ නොහැක.

ආවර්තිකා වගුව

1	1 H																	2 He
2	3 Li	4 Be										5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne	
3	11 Na	12 Mg										13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar	
4	19 K	20 Ca	21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
5	37 Rb	38 Sr	39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
6	55 Cs	56 Ba		72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
7	87 Fr	88 Ra		104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	113 Uut	114 Uuq	115 Uup	116 Uuh	117 Uus	118 Uuo
				57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
				89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr