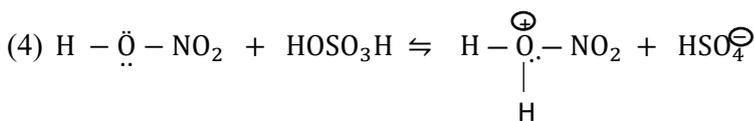
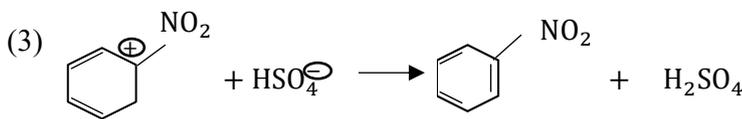
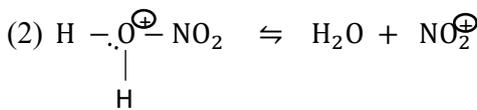
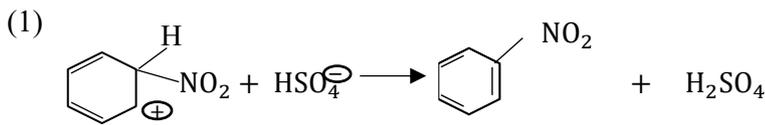


4. පරමාණුවක, ක්වොන්ටම් අංක $n = 3, l = 2$ ඇති උපරිම ඉලෙක්ට්‍රෝන සංඛ්‍යාව වනුයේ,
 (1) 2 (2) 4 (3) 6 (4) 8 (5) 10
5. පහත දී ඇති ඒවායින් ඉහළම තාපාංකය ඇත්තේ කුමකට ද?
 (1) H₂ (2) He (3) Ne (4) Xe (5) CH₄
6. MgCl₂ 285g ක ඇති මුළු අයන සංඛ්‍යාව ම අඩංගු වන්නේ NaCl හි කුමන ස්කන්ධයක ද? (ආසන්නතම ග්‍රෑමයට) (Na = 23, Mg = 24, Cl = 35.5)
 (1) 176 g (2) 263 g (3) 303 g (4) 351 g (5) 527 g
7. 25 °C හි දී XY₃ ලවණයෙහි ද්‍රාව්‍යතා ගුණිතය $4.32 \times 10^{-10} \text{ mol}^4 \text{ dm}^{-12}$ වේ. XY₃ හි සන්තෘප්ත ද්‍රාවණයක Y⁻ හි සාන්ද්‍රණය වනුයේ,
 (1) $2.0 \times 10^{-3} \text{ mol dm}^{-3}$ (3) $1.1 \times 10^{-2} \text{ mol dm}^{-3}$ (5) $4.0 \times 10^{-3} \text{ mol dm}^{-3}$
 (2) $6.0 \times 10^{-3} \text{ mol dm}^{-3}$ (4) $3.8 \times 10^{-3} \text{ mol dm}^{-3}$

8. බෙන්සීන් නයිට්‍රොකරණයේ දී සිදු වීමට හැකියාවක් නැත්තේ පහත සඳහන් කුමන ප්‍රතික්‍රියාව ද?



9. ජලය සමමවුල ප්‍රමාණයක් සමග PCI₅ ප්‍රතික්‍රියා කළ විට එල වනුයේ,
 (1) POCl₃ සහ HCl (3) H₃PO₃ සහ HCl (5) POCl₃ සහ H₂
 (2) H₃PO₄ සහ HCl (4) H₃PO₄ සහ POCl₃

10. F₄ClO⁻ අයනයේ හැඩය සහ ඉලෙක්ට්‍රෝන යුගල ජ්‍යාමිතිය පිළිවෙළින්,
 (1) ත්‍රියානනි ද්විපිරමිඩීය සහ සමවකුරසූකාර පිරමිඩීය වේ.
 (2) සමවකුරසූකාර පිරමිඩීය සහ අෂ්ටකලීය වේ.
 (3) ත්‍රියානනි ද්විපිරමිඩීය සහ අෂ්ටකලීය වේ.
 (4) සමවකුරසූකාර පිරමිඩීය සහ ත්‍රියානනි ද්විපිරමිඩීය වේ.
 (5) අෂ්ටකලීය සහ සමවකුරසූකාර පිරමිඩීය වේ.

11. ඒකලිත පද්ධතියක් පිළිබඳ ව පහත සඳහන් කුමන වගන්තිය නිවැරදි වේද?

- (1) පද්ධතියේ මායිම පදාර්ථ හුවමාරුව සඳහා ඉඩ දෙයි.
- (2) පද්ධතියේ මායිම පදාර්ථ හුවමාරුව සඳහා ඉඩ නොදෙන නමුත් තාප හුවමාරුව සඳහා ඉඩ දෙයි.
- (3) පද්ධතියේ මායිම පදාර්ථ හෝ තාපය හුවමාරුව සඳහා ඉඩ දෙන නමුත් කාර්යය හුවමාරුව සඳහා ඉඩ නොදෙයි.
- (4) පද්ධතියේ මායිම පදාර්ථ, තාපය හා කාර්යය හුවමාරුව සඳහා ඉඩ නොදෙයි.
- (5) පද්ධතියේ මායිම පදාර්ථ, තාපය හා කාර්යය හුවමාරුව සඳහා ඉඩ දෙයි.

12. 3d මූලද්‍රව්‍ය පිළිබඳව පහත සඳහන් කුමන වගන්තිය අසත්‍යවේ ද?

- (1) 3d මූලද්‍රව්‍යයන්හි විද්‍යුත් සෘණතාවය සාමාන්‍යයෙන් ආවර්තය හරහා වම් සිට දකුණට වැඩි වේ.
- (2) 3d මූලද්‍රව්‍යයක පළමු අයනීකරණ ශක්තිය 4s ඉලෙක්ට්‍රෝනයක් ඉවත් කිරීම හා සම්බන්ධ වේ.
- (3) 3d මූලද්‍රව්‍යයන්හි ද්‍රව්‍යක 3s මූලද්‍රව්‍යයන්හි ද්‍රව්‍යක තරම් ඉහළ නොවේ.
- (4) පළමු 3d මූලද්‍රව්‍ය පහ සඳහා ඉහළම ඔක්සිකරණ අංකය එම මූලද්‍රව්‍යයන්හි 4s හා 3d ඉලෙක්ට්‍රෝන සංඛ්‍යාවන්හි එකතුවට සමාන වේ.
- (5) 3d මූලද්‍රව්‍යයන්හි සන්තව 3s මූලද්‍රව්‍යයන්හි සන්තව වලට වඩා ඉතා ඉහළ වේ.

13. 18.0 % (ස්කන්ධය අනුව) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ ද්‍රාවණයක සන්තවය 1.10 g cm^{-3} වේ. මෙම $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ ද්‍රාවණයෙහි මවුලිකතාවය වනුයේ ($\text{H} = 1, \text{N} = 14, \text{O} = 16, \text{S} = 32$)

- (1) 1.4 M (2) 1.5 M (3) 1.7 M (4) 2.0 M (5) 2.1 M

14. $\text{C}_{(s)}$ හි සම්මත දහන එන්තැල්පිය $-393.5 \text{ kJ mol}^{-1}$ වේ. $\text{CO}(g)$ හා $\text{H}_2\text{O}(g)$ හි සම්මත උත්පාදන එන්තැල්පි අගයයන් පිළිවෙළින් $-110.5 \text{ kJ mol}^{-1}$ හා $-241.8 \text{ kJ mol}^{-1}$ වේ.

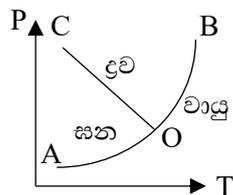
$\text{CO}_2(g) + \text{H}_2(g) \rightarrow \text{CO}(g) + \text{H}_2\text{O}(g)$ ප්‍රතික්‍රියාවෙහි සම්මත එන්තැල්පි වෙනස වනුයේ,

- (1) $524.8 \text{ kJ mol}^{-1}$ (3) 41.2 kJ mol^{-1} (5) $262.5 \text{ kJ mol}^{-1}$
- (2) $-262.5 \text{ kJ mol}^{-1}$ (4) $-41.2 \text{ kJ mol}^{-1}$

15. සුළු වශයෙන් ද්‍රාව්‍ය MOH හයිඩ්‍රොක්සයිඩයෙහි ද්‍රාව්‍යතා ගුණිතය $1.0 \times 10^{-8} \text{ mol}^2 \text{ dm}^{-6}$ වේ. MOH හි සන්තාප්ත ද්‍රාවණයක pH අගය වනුයේ,

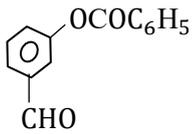
- (1) 4.0 (2) 6.0 (3) 8.0 (4) 10.0 (5) 12.0

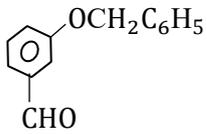
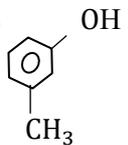
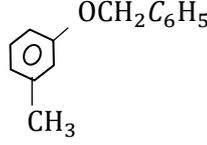
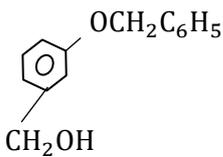
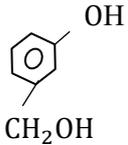
16. පහත දී ඇති කලාප සටහන සලකන්න.



ද්‍රව හා ඝන කලාප සමතුලිතව පවතින T, P තත්ත්ව කුමන රේඛා බිඳ්ඳිය/ බිඳ්ඳි මගින් දැක්වේද?

- (1) OA (2) OB (3) OC (4) AO හා OB (5) AO හා O

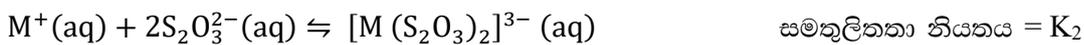
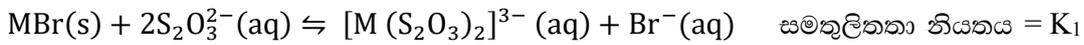
17. Zn / Hg සහ සාන්ද්‍ර HCl සමඟ  ප්‍රතික්‍රියා කළ විට ලැබෙන ඵලය / ඵල වනුයේ,

- (1)  (2)  + C₆H₅CO₂H (3) 
- (4)  (5)  + C₆H₅CO₂H

18. A වායුව T උෂ්ණත්වයේ දී, $A(g) \rightarrow 2B(g) + C(g)$ යන මූලික ප්‍රතික්‍රියාවට අනුව විඝටනය වේ. A වායුවෙහි මවුල n, දෘඪ බඳුනක තබා T උෂ්ණත්වයේ දී විඝටනය වීමට ඉඩ හරින ලදී. ආරම්භක පීඩනය, P₀ හා කාලය t වන විට පීඩනය P වේ. කාලය t හි දී ප්‍රතික්‍රියාවේ ශීඝ්‍රතාවය සමානුපාතික වන්නේ පහත සඳහන් කුමන පදයට දැයි හඳුනාගන්න.

- (1) 2P₀ - P (2) 3P₀ - 2P (3) 3P₀ - P (4) P - P₀ (5) P₀ - 3P

19. පහත දී ඇති සමතුලිතතා දෙක සලකන්න.



K₁ = 8.5, K₂ = 1.7 × 10¹³ mol⁻² mol⁶ බව දී ඇති විට MBr හි ද්‍රාව්‍යතා ගුණිතය වනුයේ,

- (1) 1.7 × 10⁻¹³ mol² dm⁻⁶ (4) 1.4 × 10⁻¹² mol² dm⁻⁶
 (2) 5.0 × 10⁻¹³ mol² dm⁻⁶ (5) 1.4 × 10¹⁴ mol² dm⁻⁶
 (3) 5.9 × 10⁻¹⁴ mol² dm⁻⁶

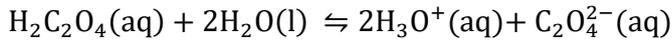
20. N₂O₄ අණුව (සැකිල්ල ) සඳහා කොපමණ සම්ප්‍රයුක්ත ව්‍යුහ ඇඳිය හැකිද?

- (1) 2 (2) 3 (3) 4 (4) 5 (5) 6

21. ස්කන්ධියම් (Sc) පිළිබඳ ව පහත වගන්තිය අසත්‍ය වේ ද?

- (1) Sc හි වඩාත් ම ස්ථායී ධන ඔක්සිකරණ අවස්ථාව +3 වේ.
 (2) Sc³⁺ හි d ඉලෙක්ට්‍රෝන නොමැත.
 (3) සාමාන්‍යයෙන් Sc හි සංයෝග සුදු පැහැති වේ.
 (4) 3d මූලද්‍රව්‍යයන්ගෙන් පළමුවැන්න Sc වේ.
 (5) Sc ආන්තරික මූලද්‍රව්‍යයක් වේ.

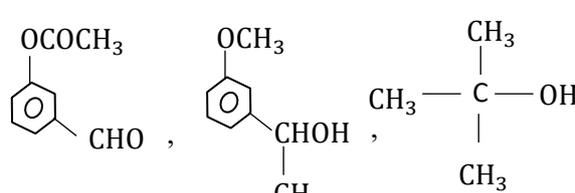
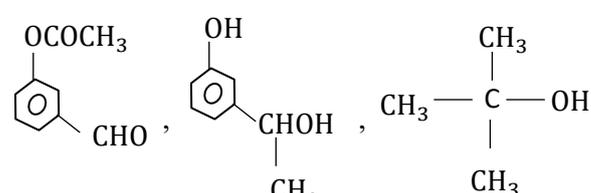
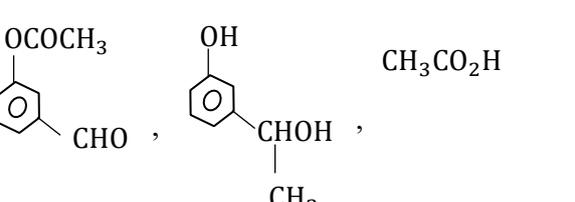
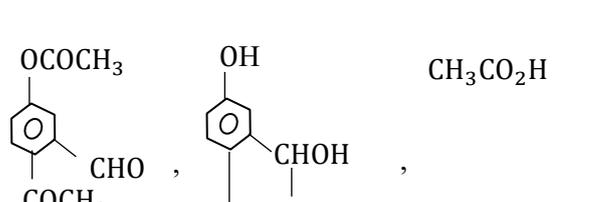
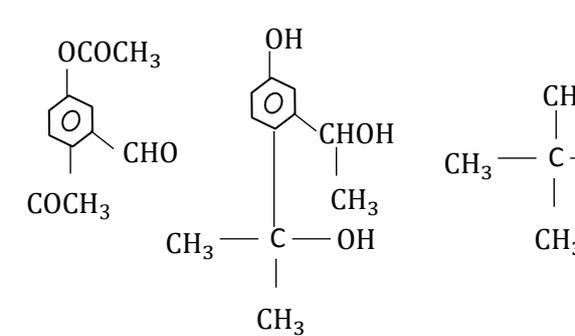
22. ඔක්සලික් අම්ලය ($H_2C_2O_4$) යනු $K_1 = 5.4 \times 10^{-2} \text{ mol dm}^{-3}$ හා $K_2 = 5.3 \times 10^{-4} \text{ mol dm}^{-3}$ වන ද්විභාෂ්මික අම්ලයකි. පහත දී ඇති ප්‍රතික්‍රියාව සඳහා සමතුලිතතා නියතය කුමක් වේ ද?



- (1) $5.4 \times 10^{-2} \text{ mol}^2 \text{ dm}^{-6}$
- (2) $5.3 \times 10^{-4} \text{ mol}^2 \text{ dm}^{-6}$
- (3) $2.9 \times 10^{-5} \text{ mol}^2 \text{ dm}^{-6}$
- (4) $1.0 \times 10^2 \text{ mol}^2 \text{ dm}^{-6}$
- (5) $9.8 \times 10^{-3} \text{ mol}^2 \text{ dm}^{-6}$



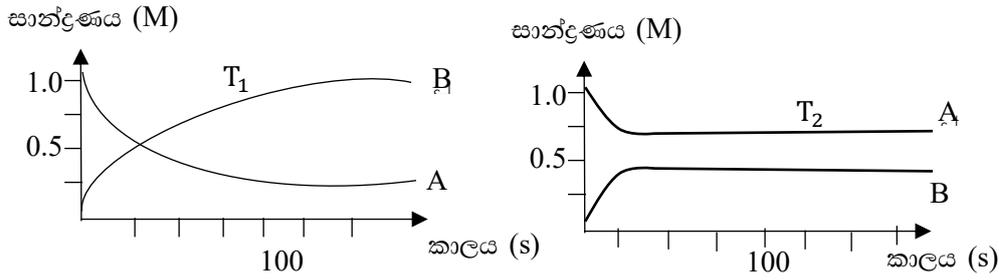
ඉහත සඳහන් ප්‍රතික්‍රියා අනුපිළිවෙලෙහි S, T සහ U හි ව්‍යුහ පිළිවෙළින් වනුයේ,

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

24. CH_3CH_2CHO , ජලීය NaOH ඇති විට ස්වයං සංඝනනයට භාජනය වී ලැබෙන සංයෝගයේ ව්‍යුහය වනුයේ,

- (1) $CH_3 - \overset{\overset{CHO}{|}}{CH} - \underset{\underset{CHO}{|}}{CH} - CH_3$
- (2) $CH_3CH_2 - \underset{\underset{OH}{|}}{CH} - \underset{\underset{CHO}{|}}{CH} - CH_3$
- (3) $CH_3CH_2\overset{\overset{CHO}{|}}{CH} - \underset{\underset{OH}{|}}{CH} - CH_3$
- (4) $CH_3CH_2 - \underset{\underset{OH}{|}}{CH} - \overset{\overset{OH}{|}}{CH} - CH_2CH_3$
- (5) $CH_3CH_2 - \underset{\underset{OH}{|}}{CH} - CH_2CH_2CHO$

25. උෂ්ණත්වයන් T_1 හා T_2 හි දී ප්‍රතික්‍රියාව සඳහා කාලය සමග සාන්ද්‍රණය වෙනස් වන ආකාරය පහත දී ඇත. කාලය $t = 0$ හි දී A පමණක් ඇති බව සලකන්න.

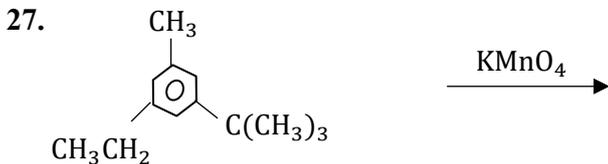


පහත දී ඇති කුමන වගන්තිය නිවැරදි වේද?

- (1) $T_2 > T_1$ සහ ඉදිරි ප්‍රතික්‍රියාව තාපාවශෝෂක වේ.
- (2) $T_2 < T_1$ සහ ඉදිරි ප්‍රතික්‍රියාව තාපාවශෝෂක වේ.
- (3) $T_2 > T_1$ සහ ඉදිරි ප්‍රතික්‍රියාව තාපාදායක වේ.
- (4) $T_2 < T_1$ සහ ඉදිරි ප්‍රතික්‍රියාව තාපාදායක වේ.
- (5) $T_2 = T_1$ සහ ඉදිරි ප්‍රතික්‍රියාව තාපාවශෝෂක වේ.

26. (i) OH^- ඇති විට H_2S සමග කළු පැහැති අවක්ෂේපයක් ලබා දෙන
 (ii) තනුක HCl ඇති විට H_2S සමග අවක්ෂේපයක් නොදෙන හා
 (iii) සාන්ද්‍ර HCl සමග නිල් පැහැති ද්‍රවණයක් ලබා දෙන
 කැටායනය හඳුනාගන්න.

- (1) Cu^{2+} (2) Mn^{2+} (3) Ni^{2+} (4) Fe^{3+} (5) Co^{2+}



ඉහත දී ඇති ප්‍රතික්‍රියාවෙන් ලැබෙන ප්‍රධාන ඵලය වනුයේ,

- (1) CC1=CC=C(C(C)(C)C)C1C(=O)O (2) CC1=CC=C(C(C)(C)C)C1C(=O)O (3) OC(=O)C1=CC=C(C1)C(=O)O
- (4) CC1=CC=C(C(C)(C)C)C1C(=O)O (5) CC1=CC=C(C(C)(C)C)C1C(=O)O

28. Li, Na, K සහ Mg වායුගෝලීය පීඩනයේ දී වැඩිපුර ඔක්සිජන් සමග ප්‍රතික්‍රියා කළ විට ලැබෙන ප්‍රධාන ඵල පිළිවෙළින් වනුයේ,

- (1) Li_2O , Na_2O , K_2O_2 සහ MgO (4) LiO_2 , Na_2O , KO_2 සහ MgO_2
- (2) Li_2O , Na_2O_2 , KO_2 සහ MgO (5) Li_2O , Na_2O_2 , KO_2 සහ MgO_2
- (3) Li_2O , Na_2O_2 , KO_2 සහ $\text{Mg}(\text{O}_2)_2$

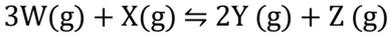
29. පහත දී ඇති කෝෂයෙහි විද්‍යුත්ගාමක බලය කුමක් වේද?



$$E^{\circ}_{M^{2+}/M} = -0.72V \qquad E^{\circ}_{N^{3+}/N} = 0.28V$$

- (1) 1.00 V (2) 0.44 V (3) -1.00 V (4) -0.44 V (5) 2.04 V

30. පහත දී ඇති ප්‍රතික්‍රියාව සලකන්න.



W හා X හි සම මවුල ප්‍රමාණ එකතු කරමින් ප්‍රතික්‍රියාව ආරම්භ කරන ලද නම්, සමතුලිතතාවයේ දී පහත කුමක් නිවැරදි වේද?

- (1) $[Y] = [Z]$ (2) $[Z] > [Y]$ (3) $[W] = [X]$ (4) $[X] > [W]$ (5) $[X] < [W]$

• අංක 31 සිට 40 තෙක් එක් එක් ප්‍රශ්නය සඳහා දී 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

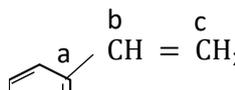
වෙනත් ප්‍රතිචාර සංඛ්‍යාවක් හෝ සංයෝජනයක් හෝ නිවැරදි නම් (5) මත ද උත්තර පත්‍රයෙහි දැක්වෙන උපදෙස් පරිදි ලකුණු කරන්න.

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 නිවැරදි යි

31. T උෂ්ණත්වයේ දී සිදු වන ස්වයංසිද්ධ ප්‍රතික්‍රියාවක් පිළිබඳ ව පහත සඳහන් කුමන වගන්තිය / වගන්ති සෑම විටම සත්‍ය වේ ද?

- (a) ප්‍රතික්‍රියාවට ධන එන්ට්‍රොපි වෙනසක් තිබිය යුතුය.
- (b) ප්‍රතික්‍රියාවට ඍණ එන්තැල්පි වෙනසක් තිබිය යුතුය.
- (c) ප්‍රතික්‍රියාවෙහි එන්ට්‍රොපි වෙනස ඍණ නම් එන්තැල්පි වෙනස ඍණ විය යුතුය.
- (d) ප්‍රතික්‍රියාවෙහි එන්ට්‍රොපි වෙනස ධන නම් එන්තැල්පි වෙනස ඍණ විය යුතුය.

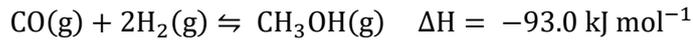
32.  අණුට පිළිබඳ ව මින් කුමන වගන්තිය / වගන්ති සත්‍ය වේ ද?

- (a) සියලු ම කාබන් පරමාණු sp^2 මුහුම්කරණය වී ඇත.
- (b) සියලු ම කාබන්, කාබන් බන්ධන එකම දිග වේ.
- (c) a, b සහ c ලෙස නම් කර ඇති කාබන් පරමාණු සරල රේඛාවක පිහිටයි.
- (d) a කාබන් පරමාණුව සහ කාබන් b සහ c වලට සම්බන්ධ හයිඩ්‍රජන් පරමාණු එකම තලයේ පිහිටයි.

33. අමුද්‍රව්‍ය ලෙස N_2 සහ H_2 වායු භාවිතයෙන් NH_3 නිෂ්පාදනය පිළිබඳව පහත සඳහන් කුමන වගන්තිය / වගන්ති අසත්‍ය වේ ද?

- (a) ද්‍රව වාතය භාගික ආසවනයෙන් N_2 ලබා ගනී.
- (b) සෑදෙන NH_3 ද්‍රවීකරණය මගින් නොකඩවා ඉවත් කරනු ලැබේ.
- (c) N_2 සහ H_2 අතර ප්‍රතික්‍රියාව තාපාවශෝෂක වේ.
- (d) භාවිතා කරන පීඩනය හා උෂ්ණත්වය පිළිවෙලින් 250 atm හා $850 \text{ }^\circ\text{C}$ වේ.

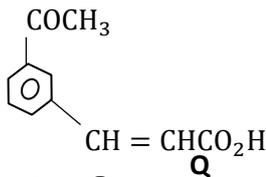
34. සංවෘත පද්ධතියක් තුළ සිදු වන පහත ප්‍රතික්‍රියාව සලකන්න.



මෙම ප්‍රතික්‍රියාව පිළිබඳව පහත දී ඇති කුමන වගන්තිය / වගන්ති නිවැරදි වේ ද?

- (a) නියත උෂ්ණත්වයේ දී පීඩනය වැඩි කිරීමෙන්, සෑදෙන ඵල ප්‍රමාණය වැඩි වේ..
- (b) නියත පීඩනයේ දී උෂ්ණත්වය වැඩි කිරීමෙන්, සෑදෙන ඵල ප්‍රමාණය අඩු වේ..
- (c) උත්ප්‍රේකරයක් භාවිත කිරීමෙන්, සෑදෙන ඵල ප්‍රමාණය වැඩි වේ..
- (d) උත්ප්‍රේකරයක් භාවිත කිරීමෙන්, පසු ප්‍රතික්‍රියාවේ සක්‍රියන ශක්තිය වැඩි වේ.

35. පහත සඳහන් කුමන වගන්තිය / වගන්ති Q සංයෝගය පිළිබඳව සත්‍ය වේද?

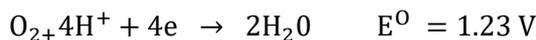


- (a) Q ත්‍රීමාන සමාවයවික ආකාර දෙකක් ලෙස පැවැතිය හැක.
- (b) Br_2/CCl_4 සමග Q ප්‍රතික්‍රියා කර වූ විට ලැබෙන ඵලය ප්‍රකාශ සමාවයවිකතාවය නොදක්වයි.
- (c) Pd හමුවේ H_2 සමග Q ප්‍රතික්‍රියා කර වූ විට ලැබෙන ඵලය ප්‍රකාශ සමාවයවිකතාවය දක්වයි.
- (d) $NaBH_4$ සහ Q ප්‍රතික්‍රියා කර වූ විට ලැබෙන ඵලය ප්‍රකාශ සමාවයවිකතාවය දක්වයි.

36. තරංග ආයාමය 200 nm වන විද්‍යුත්චුම්භක විකිරණය පිළිබඳව පහත කුමන වගන්තිය / වගන්තිය සත්‍ය වේද?

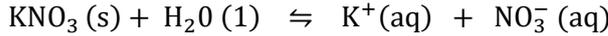
- (a) එයට තරංග ආයාමය 100 nm වන විකිරණයට වඩා වැඩි සංඛ්‍යාතයක් ඇත.
- (b) එය විද්‍යුත්චුම්භක වර්ණාවලියෙහි දෘශ්‍ය කොටසෙහි ඇත.
- (c) රික්තයක දී එයට තරංග ආයාමය 400 nm වන විකිරණයට වඩා වැඩි ප්‍රවේගයක් ඇත.
- (d) එහි ෆෝටෝනික ශක්තිය තරංග ආයාමය 100 nm වන විකිරණයේ ෆෝටෝනික ශක්තියට වඩා වැඩි වේ.

37. ජලීය ද්‍රාවණයක ඇති Fe^{2+}, Fe^{3+} බවට ඔක්සිකරණය වීම වැලැක්වීම සඳහා පහත කුමන ක්‍රමය / ක්‍රම භාවිතා කළ හැකිද?



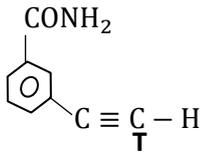
- (a) ද්‍රාවණයට Fe ලෝහය සුළු ප්‍රමාණයක් එකතු කිරීම.
- (b) ද්‍රාවණයට Zn^{2+} සුළු ප්‍රමාණයක් එකතු කිරීම.
- (c) ද්‍රාවණයට Ag ලෝහය සුළු ප්‍රමාණයක් එකතු කිරීම.
- (d) ද්‍රාවණයට Zn ලෝහය සුළු ප්‍රමාණයක් එකතු කිරීම.

38. පහත සමතුලිතතාව පිළිබඳව කුමන වගන්තිය/වගන්ති සත්‍ය වේ ද?



- (a) සමතුලිතතාව පිළිබඳ නිරීක්ෂණය කිරීම සඳහා $\text{KNO}_3 (\text{s})$, $\text{K}^+(\text{aq})$, $\text{NO}_3^- (\text{aq})$ සහ $\text{H}_2\text{O} (\text{l})$ සියල්ල තිබිය යුතුය.
- (b) සමතුලිතතාව නියතය සඳහා ප්‍රකාශනයේ $[\text{KNO}_3 (\text{s})]$ සහ $[\text{H}_2\text{O} (\text{l})]$ පද අඩංගු නොවන්නේ ඒවා නියත ලෙස සැලකිය හැකි නිසායි.
- (c) පද්ධතියේ $\text{K}^+(\text{aq})$ සාන්ද්‍රණය වැඩි කිරීම එහි සමතුලිතතා ලක්ෂ්‍යය දකුණට යොමු කරයි.
- (d) පද්ධතියට $\text{KNO}_3 (\text{s})$ එකතු කිරීම එහි සමතුලිතතා ලක්ෂ්‍යය දකුණට යොමු කරයි.

39. පහත සඳහන් කුමන වගන්තිය / වගන්ති T සංයෝගය පිළිබඳ ව සත්‍ය වේ ද?



- (a) ජලීය NaOH සමග T රත් කළ විට, ඇමෝනියා නිදහස් වේ.
- (b) NaNH₂ සහ T අතර ප්‍රතික්‍රියාවේ දී, ඇමෝනියා සෑදේ.
- (c) ඇමෝනියා AgNO₃ සමග T ප්‍රතික්‍රියා කළ විට රිදී ලෝහය, රිදී කැඩපතක් සේ තැන්පත් වේ.
- (d) Hg²⁺ අයන හමුවේ තනුක H₂SO₄ සමග T ප්‍රතික්‍රියා කළ විට ඇල්ඩිහයිඩයක් සෑදෙයි.

40. බහුඅවයවික පිළිබඳ ව පහත සඳහන් කුමන වගන්තිය / වගන්ති සත්‍ය වේ ද?

- (a) PVC තාපස්ථාපන බහු අවයවයකි.
- (b) නයිලෝන් 6, 6 සාදා ගනු ලබන්නේ 1, 6- diaminohexane සහ hexanedioic acid බහුඅවයවීකරණය කිරීමෙනි.
- (c) යුරියා-ෆෝමැල්ඩිහයිඩ් සහ පීනෝල්- ෆෝමැල්ඩිහයිඩ් යන දෙක ම තාපස්ථාපන බහුඅවයවවේ.
- (d) පොලිස්ටයිරීන් සාදා ගනු ලබන්නේ, ස්ටයිරීන් ඒකඅවයව, ආකලන බහුඅවයවීකරණයෙන්ය.

● 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 ප්‍රතිචාර දැයි 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 නොදෙයි.
(3)	සත්‍ය වේ.	අසත්‍ය වේ.
(4)	අසත්‍ය වේ.	සත්‍ය වේ.
(5)	අසත්‍ය වේ.	අසත්‍ය වේ.

