tnkalvi.online

No. of Printed Pages : **12**

6024

M

റെജിസ്റ്റർ നംബർ
Register Number

PART - III

രസതന്ത്രം / CHEMISTRY

(മലയാളം, ഇംഗ്ലീഷ് ഭാഷാന്തരണം / Malayalam & English Version)

സമയ പരിധി 3.00 മണിക്കൂർ] [പരമാവധി മാർക്ക് : 70

Time Allowed : 3.00 Hours] [Maximum Marks : 70

നിർദ്ദേശങ്ങൾ : (1) ചോദ്യക്കടലാസ്സിലെ അച്ചടിയുടെ ഗുണനിലവാരം പരിശോധിക്കുക. എന്തെങ്കിലും പോരായ്മകളുണ്ടെങ്കിൽ ഹാൾ സൂപ്പർവൈസറെ വിവരമറിയിക്കുക.

(2) എഴുതുവാനും അടിവരയിടുവാനും **കറുപ്പോ നീലയോ** നിറത്തിലുള്ള മഷിമാത്രം ഉപയോഗിക്കുക. ചിത്രങ്ങൾ വരയ്ക്കുവാൻ പെൻസിൽ ഉപയോഗിക്കാം.

Instructions : (1) Check the question paper for fairness of printing. If there is any lack of fairness, inform the Hall Supervisor immediately.

(2) Use **Blue** or **Black** ink to write and underline and pencil to draw diagrams.

കുറിപ്പ് : ആവശ്യമുള്ള സ്ഥലങ്ങളിൽ രേഖാചിത്രം വരയ്ക്കുകയും, സമവാക്യങ്ങൾ എഴുതുകയും ചെയ്യണം.

Note : Draw diagrams and write equations wherever necessary.

ഭാഗം - I/PART - I

കുറിപ്പ് : (i) **എല്ലാ** ചോദ്യങ്ങൾക്കും ഉത്തരമെഴുതുക. **15x1=15**

(ii) തന്നിരിക്കുന്ന നാല് ഉത്തരങ്ങളിൽ നിന്നും ഏറ്റവും അനുയോജ്യമായ ഉത്തരം തിരഞ്ഞെടുത്ത് ഉത്തരവും ഓപ്ഷൻ കോഡും എഴുതുക.

Note : (i) Answer **all** the questions.

(ii) Choose the most appropriate answer from the given **four** alternatives and write the option code and the corresponding answer.

[മറുപുറം / Turn over

TN Kalvi Online · tnkalvi.online/question-papers/class-11-chemistry-public-may-2022-mal-eng-master · Source: DGE TN
Share your study materials with us: tnkalvi.online/share

tnkalvi.online

1. ഒരു വാതകത്തിന്റെ 7.5 ഗ്രാം 0°C താപനിലയിലും 1 atm മർദ്ദത്തിലും 5.6 ലിറ്റർ വ്യാപ്തം ഉൾക്കൊള്ളുന്നു. ആ വാതകമാണ് :

(a) CO (b) NO (c) CO_2 (d) N_2O

7.5 g of a gas occupies a volume of 5.6 L at 0°C and 1 atm pressure. The gas is :

(a) CO (b) NO (c) CO_2 (d) N_2O

2. ഒരു വൈദ്യുത മണ്ഡലത്തിൽ സ്പെക്ട്രൽ രേഖകളുടെ വിഭജനത്തെ വിളിക്കുന്നത് :

(a) കോംപ്ടൺ പ്രഭാവം (b) സീമാൻ പ്രഭാവം

(c) സ്റ്റാർക്ക് പ്രഭാവം (d) ഷീൽഡിംഗ് പ്രഭാവം

Splitting of spectral lines in an electric field is called :

(a) Compton effect (b) Zeeman effect

(c) Stark effect (d) Shielding effect

3. ട്രൈറ്റിയം ന്യൂക്ലിയസ്സിൽ അടങ്ങിയിരിക്കുന്നത് :

(a) 1p + 2n (b) 1p + 0n (c) 1p + 1n (d) 2p + 1n

Tritium nucleus contains :

(a) 1p + 2n (b) 1p + 0n (c) 1p + 1n (d) 2p + 1n

4. താഴെ തന്നിരിക്കുന്നവയിൽ ഏതിനാണ് ഏറ്റവുമധികം ജലീകരണ ഊർജ്ജമുള്ളത് ?

(a) $BaCl_2$ (b) $MgCl_2$ (c) $SrCl_2$ (d) $CaCl_2$

Which of the following has highest hydration energy ?

(a) $BaCl_2$ (b) $MgCl_2$ (c) $SrCl_2$ (d) $CaCl_2$

5. താഴെ തന്നിരിക്കുന്നവയിൽ ഏത് ക്ഷാരലോഹത്തിന്റെ ധാതു സ്രോതസ്സാണ് സ്പൊഡ്യുമിൻ ?

(a) ലിഥിയം (b) സോഡിയം (c) റുബേഡിയം (d) പൊട്ടാസ്യം

Spodumene is the mineral source for which of the following alkali metal ?

(a) Lithium (b) Sodium (c) Rubidium (d) Potassium

TN Kalvi Online · tnkalvi.online/question-papers/class-11-chemistry-public-may-2022-mal-eng-master · Source: DGE TN
Share your study materials with us: tnkalvi.online/share

tnkalvi.online

6. ഒരു നീളമുള്ള ട്യൂബ് വഴി പരസ്പരം ബന്ധിപ്പിച്ചിരിക്കുന്ന ഒരു കുപ്പി അമോണിയയും ഒരു കുപ്പി HCl ഉം രണ്ടറ്റത്തും ഒരേസമയം തുറക്കുന്നു. വെളുത്ത അമോണിയം ക്ലോറൈഡ വലയങ്ങൾ ആദ്യം രൂപപ്പെടുന്നത് :

(a) അമോണിയ കുപ്പിക്ക് സമീപം

(b) ട്യൂബിന്റെ മദ്ധ്യത്തിൽ

(c) ട്യൂബിൽ ഉടനീളം

(d) ഹൈഡ്രജൻ ക്ലോറൈഡ് കുപ്പിക്ക് സമീപം

A bottle of ammonia and a bottle of HCl connected through a long tube are opened simultaneously at both ends. The white ammonium chloride ring will be first formed :

(a) near the ammonia bottle

(b) at the centre of the tube

(c) throughout the length of the tube

(d) near the hydrogen chloride bottle

7. താഴെ തന്നിരിക്കുന്ന അളവുകളിൽ വിശിഷ്ട ഗുണമുള്ളത് :

(a) എൻഥാൽപി (b) പിണ്ഡം

(c) $\frac{\text{പിണ്ഡം}}{\text{വ്യാപ്തം}}$ (d) വ്യാപ്തം

The intensive property among the quantities below is :

(a) enthalpy (b) mass

(c) $\frac{\text{mass}}{\text{volume}}$ (d) volume

8. താഴെ തന്നിരിക്കുന്നവയിൽ ഏതാണ് തെറ്റായ പ്രസ്താവന ?

(a) രാസത്വരകങ്ങളുടെ സാന്നിദ്ധ്യം മുമ്പോട്ടുള്ള പ്രവർത്തനത്തേയും പുറകോട്ടുള്ള പ്രവർത്തനത്തേയും ഒരേ അളവിൽ ബാധിക്കുന്നു.

(b) സന്തുലനാവസ്ഥയിലുള്ള ഒരു സിസ്റ്റത്തിന് Q എപ്പോഴും സന്തുലന സ്ഥിരാങ്കത്തെക്കാൾ കുറവായിരിക്കും.

(c) താപനിലയ്ക്കനുസരിച്ച് സന്തുലന സ്ഥിരാങ്കം വ്യത്യാസപ്പെടുന്നു.

(d) പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ ഇരുഭാഗങ്ങളിൽ നിന്നും സന്തുലനം കൈവരിക്കാവുന്നതാണ്.

Which one of the following is incorrect statement ?

(a) presence of catalyst affects both the forward reaction and reverse reaction to the same extent.

(b) for a system at equilibrium Q is always less than the equilibrium constant.

(c) equilibrium constant varies with temperature.

(d) equilibrium can be attained from either side of the reaction.

TN Kalvi Online · tnkalvi.online/question-papers/class-11-chemistry-public-may-2022-mal-eng-master · Source: DGE TN
Share your study materials with us: tnkalvi.online/share

tnkalvi.online

9. NaCl ന്റെയും KCl ന്റെയും തുല്യ മൊളാലിറ്റിയുള്ള ജലീയ ലായനികൾ തയ്യാറാക്കുന്നു. NaCl ന്റെ ഖരാങ്കം $-2°C$ ആണെങ്കിൽ, KCl ന്റെ ഖരാങ്കമാകാൻ സാധ്യതയുള്ളത് :

(a) $-1°C$ (b) $-2°C$ (c) $0°C$ (d) $-4°C$

Equimolal aqueous solutions of NaCl and KCl are prepared. If the freezing point of NaCl is $-2°C$, the freezing point of KCl solution is expected to be :

(a) $-1°C$ (b) $-2°C$ (c) $0°C$ (d) $-4°C$

10. താഴെ തന്നിട്ടുള്ളവയിൽ ഏതാണ് പ്രതികാന്തികമായിട്ടുള്ളത് ?

(a) O_2^{2-} (b) O_2^{+}

(c) O_2 (d) മേൽ പറഞ്ഞവ ഒന്നുമല്ല

Which one of the following is diamagnetic ?

(a) O_2^{2-} (b) O_2^{+}

(c) O_2 (d) None of these

11. $\overset{\ominus}{C}H_2-\underset{\underset{O}{\|}}{C}-CH_3$, $CH_2=\underset{\underset{O^{\ominus}}{|}}{C}-CH_3$ എന്നിവ :

(a) ഒപ്റ്റിക്കൽ ഐസോമെറുകൾ (b) റിസോണേറ്റിംഗ് ഘടനകൾ

(c) കൺഫോർമെറുകൾ (d) ടോട്ടോമേർസ്

$\overset{\ominus}{C}H_2-\underset{\underset{O}{\|}}{C}-CH_3$ and $CH_2=\underset{\underset{O^{\ominus}}{|}}{C}-CH_3$ are :

(a) optical isomers (b) resonating structures

(c) conformers (d) tautomers

M

TN Kalvi Online · tnkalvi.online/question-papers/class-11-chemistry-public-may-2022-mal-eng-master · Source: DGE TN
Share your study materials with us: tnkalvi.online/share

tnkalvi.online

12. ചേരുംപടി ചേർക്കുക :

(1)	$-NO_2$	(i)	പ്രൊപൈൽ
(2)	$-OCH_3$	(ii)	അമിനൊ
(3)	$-CH_2-CH_2-CH_3$	(iii)	മെത്തോക്സി
(4)	$-NH_2$	(iv)	നൈട്രോ

(a) (1)-(iii), (2)-(ii), (3)-(iv), (4)-(i)

(b) (1)-(iii), (2)-(iv), (3)-(i), (4)-(ii)

(c) (1)-(iv), (2)-(iii), (3)-(i), (4)-(ii)

(d) (1)-(ii), (2)-(i), (3)-(iv), (4)-(iii)

Match the following :

(1)	$-NO_2$	(i)	Propyl
(2)	$-OCH_3$	(ii)	Amino
(3)	$-CH_2-CH_2-CH_3$	(iii)	Methoxy
(4)	$-NH_2$	(iv)	Nitro

(a) (1)-(iii), (2)-(ii), (3)-(iv), (4)-(i)

(b) (1)-(iii), (2)-(iv), (3)-(i), (4)-(ii)

(c) (1)-(iv), (2)-(iii), (3)-(i), (4)-(ii)

(d) (1)-(ii), (2)-(i), (3)-(iv), (4)-(iii)

13. അൽക്കൈൽ ഗ്രൂപ്പുകളുടെ $+I$ പ്രഭാവത്തിന്റെ ശരിയായ ആപേക്ഷിക ക്രമം :

(a) $-C(CH_3)_3 > -CH(CH_3)_2 > -CH_2CH_3 > -CH_3$

(b) $-CH_3 > -CH_2CH_3 > -CH(CH_3)_2 > -C(CH_3)_3$

(c) $-CH_2CH_3 > -CH_3 > -C(CH_3)_3 > -CH(CH_3)_2$

(d) $-CH(CH_3)_2 > -C(CH_3)_3 > -CH_2CH_3 > -CH_3$

The correct relative order of $+I$ effect of alkyl groups is :

(a) $-C(CH_3)_3 > -CH(CH_3)_2 > -CH_2CH_3 > -CH_3$

(b) $-CH_3 > -CH_2CH_3 > -CH(CH_3)_2 > -C(CH_3)_3$

(c) $-CH_2CH_3 > -CH_3 > -C(CH_3)_3 > -CH(CH_3)_2$

(d) $-CH(CH_3)_2 > -C(CH_3)_3 > -CH_2CH_3 > -CH_3$

TN Kalvi Online · tnkalvi.online/question-papers/class-11-chemistry-public-may-2022-mal-eng-master · Source: DGE TN
Share your study materials with us: tnkalvi.online/share

tnkalvi.online

14. താഴെ തന്നിരിക്കുന്നവയിൽ ഏതാണ് അലിഫാറ്റിക് പൂരിത ഹൈഡ്രോകാർബൺ ?

(a) C_9H_{18} (b) C_8H_{14}

(c) C_8H_{18} (d) മേൽ പറഞ്ഞവ എല്ലാം

Which of the following is aliphatic saturated hydrocarbon ?

(a) C_9H_{18} (b) C_8H_{14}

(c) C_8H_{18} (d) All of the above

15. **അനുമാനം :** മൊണോ ഹാലോഅറേനെസിൽ, ഓർത്തോ, പാര സ്ഥാനങ്ങളിലായിരിക്കും ഇലക്ട്രോഫിലിക് സബ്സ്റ്റിറ്റ്യൂഷൻ സംഭവിക്കുക.

കാരണം : ഹാലൊജൻ ആറ്റം ഒരു റിംഗ് ഡീആക്ടിവേറ്റർ ആണ്.

(a) **അനുമാനം** ശരിയാണ് പക്ഷെ **കാരണം** തെറ്റാണ്.

(b) **അനുമാനവും കാരണവും** ശരിയാണ് മാത്രമല്ല, **കാരണം അനുമാന**ത്തിനുള്ള ശരിയായ വിശദീകരണമാണ്.

(c) **അനുമാനവും കാരണവും** തെറ്റാണ്.

(d) **അനുമാനവും കാരണവും** ശരിയാണ് എന്നാൽ, **കാരണം അനുമാന**ത്തിനുള്ള ശരിയായ വിശദീകരണമല്ല.

Assertion : In monohaloarenes, electrophilic substitution occurs at ortho and para positions.

Reason : Halogen atom is a ring deactivator.

(a) **Assertion** is true but **reason** is false.

(b) Both **assertion** and **reason** are true and **reason** is the correct explanation of **assertion**.

(c) Both **assertion** and **reason** are false.

(d) Both **assertion** and **reason** are true but **reason** is not the correct explanation of **assertion**.

TN Kalvi Online · tnkalvi.online/question-papers/class-11-chemistry-public-may-2022-mal-eng-master · Source: DGE TN
Share your study materials with us: tnkalvi.online/share

tnkalvi.online

ഭാഗം - II / PART - II

കുറിപ്പ് : **ഏതെങ്കിലും ആറ്** ചോദ്യങ്ങൾക്ക് ഉത്തരമെഴുതുക. ചോദ്യം നമ്പർ **24** ന് **നിർബന്ധമായും** ഉത്തരമെഴുതണം. **6x2=12**

Note : Answer **any six** questions. Question No. **24** is **Compulsory**.

16. ഗ്രാം ഇക്വിവലന്റ് മാസ്സ് എന്തെന്ന് നിർവ്വചിക്കുക.

Define Gram equivalent mass.

17. L ഷെല്ലിൽ ഉൾക്കൊള്ളിക്കാൻ കഴിയുന്ന ഇലക്ട്രോണുകളുടെ പരമാവധി എണ്ണം കണക്കാക്കുക.

Calculate the maximum number of electrons that can be accommodated in L shell.

18. മൂന്നു തരം സഹസംയോജക ഹൈബ്രിഡുകൾ പ്രതിപാദിക്കുക.

Mention the three types of covalent hydrides.

19. ഒരു പ്രക്രിയയുടെ സ്പോണ്ടേനിറ്റിക്ക് ആവശ്യമായ സാഹചര്യങ്ങൾ എന്തെല്ലാം ?

What are the conditions for the spontaneity of a process ?

20. താപത്തിന്റെ ചിഹ്ന സമ്പ്രദായം വിശദീകരിക്കുക.

Explain sign convention of heat.

21. $K_C = \frac{[NH_3]^4 [O_2]^5}{[NO]^4 [H_2O]^6}$ എന്ന എക്സ്പ്രഷനാൽ സന്തുലന സ്ഥിരാങ്കം നൽകിയിട്ടുള്ള സന്തുലിത പ്രതിപ്രവർത്തനത്തിന്റെ സന്തുലിതമായ ഒരു രാസ സമവാക്യം നൽകുക.

Give a balanced chemical equation for the equilibrium reaction for which the equilibrium constant is given by expression $K_C = \frac{[NH_3]^4 [O_2]^5}{[NO]^4 [H_2O]^6}$.

TN Kalvi Online · tnkalvi.online/question-papers/class-11-chemistry-public-may-2022-mal-eng-master · Source: DGE TN
Share your study materials with us: tnkalvi.online/share

tnkalvi.online

22. ''ഐസോടോണിക് ലായനി'' എന്നതിനെ നിർവ്വചിക്കുക.

Define the term "isotonic solution".

23. ഈഥൈൽ ക്ലോറൈഡിനെ ഈതേയ്ൻ ആക്കി മാറ്റുന്നതെങ്ങനെ ?

How will you convert ethyl chloride to ethane ?

24. താഴെ തന്നിരിക്കുന്ന പ്രതിപ്രവർത്തനം പൂർത്തിയാക്കുക.

(i) $C_6H_5Cl + 2NH_3 \xrightarrow[50\ atm]{250°C}$

(ii) $C_6H_5Cl + 2Na + Cl - C_6H_5 \xrightarrow[\Delta]{Ether}$

Complete the following reactions

(i) $C_6H_5Cl + 2NH_3 \xrightarrow[50\ atm]{250°C}$

(ii) $C_6H_5Cl + 2Na + Cl - C_6H_5 \xrightarrow[\Delta]{Ether}$

ഭാഗം - III / PART - III

കുറിപ്പ് : **ഏതെങ്കിലും ആറ്** ചോദ്യങ്ങൾക്ക് ഉത്തരമെഴുതുക. ചോദ്യം നമ്പർ **33** ന് **നിർബന്ധമായും** ഉത്തരമെഴുതണം. **6x3=18**

Note : Answer **any six** questions. Question No. **33** is **compulsory**.

25. അടിവരയിട്ടിരിക്കുന്ന മൂലകങ്ങളുടെ ഓക്സീകരണ സംഖ്യ കണക്കാക്കുക.

(i) $\underline{C}O_2$ (ii) $H_2\underline{S}O_4$

Calculate the oxidation number of underlined elements.

(i) $\underline{C}O_2$ (ii) $H_2\underline{S}O_4$

26. ഇലക്ട്രോൺ അഫിനിറ്റി എന്തെന്ന് നിർവ്വചിക്കുക.

Define electron affinity.

TN Kalvi Online · tnkalvi.online/question-papers/class-11-chemistry-public-may-2022-mal-eng-master · Source: DGE TN
Share your study materials with us: tnkalvi.online/share

tnkalvi.online

27. ഭാഗിക മർദ്ദത്തിന്റെ ഡാൾട്ടൺ നിയമം പ്രസ്താവിക്കുക.

State Dalton Law of partial pressures.

28. ബാഷ്പമർദ്ദം ആപേക്ഷികമായി കുറയ്ക്കുന്നതിൽ നിന്നും ഒരു ലീനത്തിന്റെ മോളാർ പിണ്ഡം കണക്കാക്കുവാനുള്ള സൂത്രവാക്യം എഴുതുക.

Write the formula to calculate the molar mass of a solute from relative lowering of vapour pressure values.

29. ഓർബിറ്റൽ അതിവ്യാപനത്തിലൂടെ HF തന്മാത്ര രൂപപ്പെടുന്നത് വിശദീകരിക്കുക.

Describe the formation of HF molecule by orbital overlap.

30. ഒപ്റ്റിക്കൽ ഐസൊമെറിസം എന്നതുകൊണ്ട് അർത്ഥമാക്കുന്നതെന്താണ് ?

What is meant by optical isomerism ?

31. ന്യൂക്ലിയോഫൈലുകളും ഇലക്ട്രോഫൈലുകളും തമ്മിലുള്ള ഏതെങ്കിലും മൂന്ന് വ്യത്യാസങ്ങൾ എഴുതുക.

Give any three differences between nucleophiles and electrophiles.

32. തണുത്ത, നേർപ്പിച്ച ക്ഷാര പൊട്ടാസ്യം പെർമാംഗനേറ്റിലൂടെ എത്തിലീൻ കടത്തിവിടുമ്പോൾ എന്ത് സംഭവിക്കുന്നു ?

What happens when ethylene is passed through cold dilute alkaline potassium permanganate ?

33. NH_3, N_2 , H_2 എന്നിവയുടെ ഇക്വിലിബ്രിയം കോൺസൻട്രേഷൻസ് യഥാക്രമം 1.8×10^{-2}M, 1.2×10^{-2} M and 3×10^{-2} M എന്നിങ്ങനെയാണ്. N_2 ൽ നിന്നും H_2 ൽ നിന്നും NH_3 രൂപപ്പെടുന്നതിന്റെ സന്തുലിത സ്ഥിരാംഗം കണക്കാക്കുക.

The equilibrium concentrations of NH_3, N_2 and H_2 are 1.8×10^{-2} M, 1.2×10^{-2} M and 3×10^{-2} M respectively. Calculate the equilibrium constant for the formation of NH_3 from N_2 and H_2.

TN Kalvi Online · tnkalvi.online/question-papers/class-11-chemistry-public-may-2022-mal-eng-master · Source: DGE TN
Share your study materials with us: tnkalvi.online/share

tnkalvi.online

ഭാഗം - IV / PART - IV

കുറിപ്പ് : **എല്ലാ** ചോദ്യങ്ങൾക്കും ഉത്തരമെഴുതുക. **5x5=25**

Note : Answer **all** the questions.

34. (a) (i) n=4 ന് എത്ര ഓർബിറ്റലുകൾ സാധ്യമാണ് ?

(ii) നൈട്രജന്റെ ഇലക്ട്രോണിക് വിന്യാസം, ഓർബിറ്റൽ ഡയഗ്രം എന്നിവ തയ്യാറാക്കുക.

അല്ലെങ്കിൽ

(b) അയോണിക ആരം കണ്ടുപിടിക്കുന്നതിനുള്ള പൗളിംഗ് രീതി വിവരിക്കുക.

(a) (i) How many orbitals are possible for n=4 ?

(ii) Write the electronic configuration and orbital diagram for nitrogen.

OR

(b) Describe the Pauling method for the determination of ionic radius.

35. (a) (i) ബെറിലിയത്തിന്റെ അസംഗത ഗുണത്തിനുള്ള കാരണങ്ങൾ എന്തെല്ലാമാണ് ?

(ii) ഗ്രൂപ്പിലെ മറ്റ് മൂലകങ്ങളിൽ നിന്നും വ്യത്യസ്തമായ, ബെറിലിയത്തിന്റെ ഏതെങ്കിലും മൂന്ന് സവിശേഷതകൾ എഴുതുക.

അല്ലെങ്കിൽ

(b) ആന്തരിക ഊർജ്ജത്തിന്റെ സവിശേഷതകൾ വിശദമാക്കുക.

(a) (i) What are the reasons for the anomalous properties of Beryllium ?

(ii) Give any three properties of Beryllium that are different from other elements of the group.

OR

(b) Explain the characteristics of internal energy.

36. (a) തിളനില വർദ്ധിപ്പിക്കുന്നതിൽ നിന്നും നിങ്ങൾ എങ്ങനെ ഒരു ലീനത്തിന്റെ മോളാർ മാസ്സ് കണ്ടുപിടിക്കും ?

അല്ലെങ്കിൽ

(b) നിർവ്വചിക്കുക :

(i) ബോണ്ട് നീളം

(ii) ബോണ്ട് കോൺ

(iii) ബോണ്ട് എൻഥാൽപി

(a) How will you determine the molar mass of solute from elevation of boiling point ?

OR

(b) Define :

(i) Bond length

(ii) Bond angle

(iii) Bond enthalpy

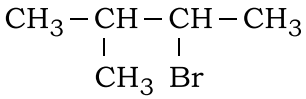
TN Kalvi Online · tnkalvi.online/question-papers/class-11-chemistry-public-may-2022-mal-eng-master · Source: DGE TN
Share your study materials with us: tnkalvi.online/share

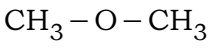
tnkalvi.online

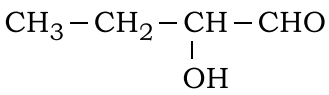
37. (a) ഇലക്ട്രോനെഗറ്റിവിറ്റി മൂല്യങ്ങൾ ഉപയോഗിച്ച് നിങ്ങൾ എങ്ങനെ ഒരു സഹസംയോജക ബന്ധത്തിലെ അയോണിക സവിശേഷത കണ്ടുപിടിക്കും ?

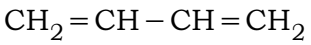
അല്ലെങ്കിൽ

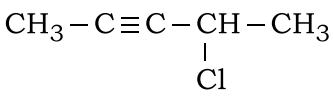
(b) താഴെ പറയുന്ന സംയുക്തങ്ങളുടെ IUPAC നാമങ്ങൾ എഴുതുക.

(i) 

(ii) 

(iii) 

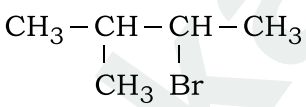
(iv) 

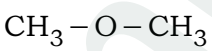
(v) 

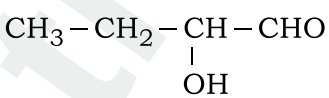
(a) How will you determine the ionic character in covalent bond using electronegativity values ?

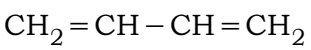
OR

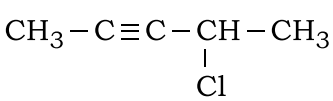
(b) Give the IUPAC names of the following compounds.

(i) 

(ii) 

(iii) 

(iv) 

(v) 

TN Kalvi Online · tnkalvi.online/question-papers/class-11-chemistry-public-may-2022-mal-eng-master · Source: DGE TN
Share your study materials with us: tnkalvi.online/share

tnkalvi.online

38. (a) ബെൻസീനിൽ നിന്നും താഴെ പറയുന്ന സംയുക്തങ്ങൾ നിങ്ങൾ എങ്ങനെ തയ്യാറാക്കും ?

(i) നൈട്രോബെൻസീൻ

(ii) ബെൻസീൻ സൾഫോണിക് ആസിഡ്

(iii) BHC

അല്ലെങ്കിൽ

(b) ലളിതമായ ആൽക്കീൻ (A) HCl മായി പ്രതിപ്രവർത്തനം നടത്തി (B) സംയുക്തം നൽകുന്നു. സംയുക്തം (B) അമോണിയയുമായി പ്രതിപ്രവർത്തനം നടത്തി, C_2H_7N എന്ന തന്മാത്രാ സൂത്രവാക്യമുള്ള സംയുക്തം (C) നൽകുന്നു. സംയുക്തം (C) കാർബൈലമിൻ പരീക്ഷണത്തിന് വിധേയമാകുന്നു. (A), (B), (C) എന്നിവ ഏതെന്ന് കണ്ടുപിടിക്കുക.

(a) How will you prepare the following compounds from benzene ?

(i) nitrobenzene

(ii) benzene sulphonic acid

(iii) BHC

OR

(b) Simplest alkene (A) reacts with HCl to form compound (B). Compound (B) reacts with ammonia to form compound (C) of molecular formula C_2H_7N. Compound (C) undergoes carbylamine test. Identify (A), (B) and (C).

- o 0 o -

TN Kalvi Online · tnkalvi.online/question-papers/class-11-chemistry-public-may-2022-mal-eng-master · Source: DGE TN
Share your study materials with us: tnkalvi.online/share