

## **CHEMISTRY CLUSTER PATHANAMTHITTA**

### **Chemistry Question Paper Batch – II**

Time : 2 hours

Maximum : 60 scores

Cool off Time : 15 minutes

---

**Answer any four questions from 1 to 5 (Each question carries 1 score)**

**1 മുതൽ 5 വരെയുള്ള ചോദ്യങ്ങളിൽ ഏതെങ്കിലും നാലെണ്ണത്തിന് ഉത്തരമെഴുതുക. (1 സ്കോർ വീതം)**

1. Identify the order of the reaction whose rate constant is  $2.1 \times 10^{-4} \text{ S}^{-1}$ .?

റേറ്റ് കോൺസൻട്രേഷൻ  $2.1 \times 10^{-4} \text{ S}^{-1}$  ആയിട്ടുള്ള ഒരു രാസപ്രവർത്തനത്തിന്റെ ഓർഡർ നിർണ്ണയിക്കുക.

2. What is Lucas reagent ?

ലുക്കാസ് റൈയേജ് എന്നാൽ എന്ത് ?

3. Which of the following undergoes haloform reaction.

ചുവടെ നൽകിയിരിക്കുന്നവയിൽ ഹാലോഫോം രാസ പ്രവർത്തനത്തിന് വിധേയമാകാത്തത് എത്ര ?

- a)  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- b)  $\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{CH}_3$
- c)  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{Cl}$
- d)  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{NH}_2$

4. Give an example for Oligosaccharide ?

ക്ലിശ്ചോ സാക്കാറോസിൻ ഒരു ഉദാഹരണമാണ് എന്തുക.

5. Name the central metal present in Chlorophyll.?

ക്ലോറോഫിൽ എന്ന ഉപസംയോജക സംയുക്തത്തിൽ അടങ്കിയിരിക്കുന്ന ലോഹം എത്ര ?

**Answer any eight questions from 6 to 15.**

**(Each question carries 2 scores)**

**6 മുതൽ 15 വരെയുള്ള ചോദ്യങ്ങളിൽ ഏതെങ്കിലും 8 എണ്ണത്തിന് ഉത്തരമെഴുതുക. (2 സ്കോർ വീതം).**

6. State Henry's Law. Give one practical application.

ഹെൻറി നിയമം പ്രസ്താവിക്കുക. ഏതെങ്കിലും ഒരു പ്രായോഗിക ഉപയോഗം എന്തുക.

7. The conductivity of 0.20M solution of KCl at 298 K is  $0.02485 \text{ cm}^{-1}$ . Calculate its molar conductivity.

0.20M KCl ലായനിയുടെ ക ക്കെപിറ്റി  $298\text{ K}$  തോ 0.02485  $\text{cm}^{-1}$  ആണ്. ലായനിയുടെ മോളാർ ക ക്കെപിറ്റി ക പ്രവിടിക്കുക ?

8. What are pseudo order reactions ? Give one example.?

കപാട ഒന്നാം ഓർഡർ രാസപ്രവർത്തനം എന്നാൽ എന്ത് . ഒരു ഉദാഹരണം എഴുതുക.

9. Write the IUPAC name of the following compounds.?

ചുവടെ തന്നിരിക്കുന്ന ഉപസംയോജക സംയുക്തങ്ങളുടെ IUPAC നാമങ്ങൾ എഴുതുക.

a)  $\text{K}_3 [\text{Al}(\text{C}_2\text{O}_4)_3]$       b)  $[\text{Ni}(\text{CO})_4]$

10. Calculate the magnetic moment of  $\text{Fe}^{2+}$  using the spin only formula?.

(Atomic Number of Fe – 26)

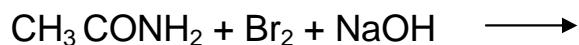
സ്പിൻ ഒൺലി സമവാക്യം ഉപയോഗിച്ച്  $\text{Fe}^{2+}$  മാഗ്നറിക് ഫോറ്റോമീറ്റർ കണക്കാക്കുക ( $\text{Fe}$  യുടെ അറ്റോമിക് നമ്പർ 26)

11. Chloroform is stored in closed dark coloured bottles completely filled?.

Explain with equation.

ക്ലോറോഫോറം ഇരു കുപ്പികളിൽ നിന്ന് അടച്ച് സൃഷ്ടിക്കുന്നു. ഇതിന്റെ കാരണം സമവാക്യം സഹിതം വിശദീകരിക്കുക.

12. Complete the following reaction and name it



അസറ്റ്രൈമെഡ്, ഭേദാമിനും ആൽക്കലിയുമായി രാസ പ്രവർത്തനം നടക്കുന്നോൾ ലഭിക്കുന്ന ഉല്പന്നത്തെ തിരിച്ചിരിയുക.

13. Match the following:

A	B
Vitamin A	Glucose
Starch	Zymase
Aldohexose	Nightblindness
Enzyme	Amylose
	Fructose

ചേരുംപടി ചേർക്കുക.

ഒഴിവ്	ബഹു
വിറ്റാമിൻ ഓ	ഡിക്കോസ്
സ്റ്റാർച്ച്	സൈമോസ്
ആൽഡോ ഹൈക്സോസ്	നിശാസ്വത
എൻസൈസം	പ്രക്ടോസ്.

14. Differentiate between order and molecularity.?

ഓർഡറും മോളിക്യൂലാറ്റീറ്റും തമ്മിലുള്ള വ്യത്യാസങ്ങൾ ഏതെല്ലാം ?

15. What is the importance of vant Hoff factor?.

വാന്റ്‌ഹോഫ് ഫാക്ടറിന്റെ പ്രാധാന്യം എന്ത് ?

Answer any eight questions from 16 to 26.

(Each question carries 3 scores)

16 മുതൽ 26 വരെയുള്ള ചേദ്യങ്ങളിൽ ഏതെങ്കിലും 8 എണ്ണത്തിന് ഉത്തരമെഴുതുക.  
(3 സ്കോൾ വീതം).

16.  $[Ni(CN)_4]^{2-}$  is a coordination complex of Nickel?.

$\{Ni(CN)_4\}^{2-}$  എന്ത് നിക്കലിന്റെ ഒരു ഉപസംയോജക സംയുക്തമാണ്.

i) What is the shape of  $[Ni(CN)_4]^{2-}$  (1)

$[Ni(CN)_4]^{2-}$  എൻ ആകൃതി എന്താണ് ?

ii) Identify the hybridisation of Nickel in the above complex?. (1)

മുകളിൽ തന്നിരിക്കുന്ന സംയുക്തത്തിലെ നിക്കലിന്റെ ഫൈബ്രീഡൈസൈഷൻ തിരിച്ചറിയുക.

iii) Explain the magnetic behaviour of the above complex?. (1)

മുകളിൽ തന്നിരിക്കുന്ന സംയുക്തത്തിലെ കാന്തിക സ്വഭാവം വിശദികരിക്കുക.

17. a) Which is more acidic – phenol or 2, 4, 6 - trinitrophenol (2)

Give reason.?

എ) ഏതാണ് കൃട്ടതൽ അസിഡിക്? ഫീനോൾ അല്ലെങ്കിൽ 2,4, 6 വൈറ്റേനൈട്രോഫീനോൾ

b) What is Picric acid.?

ബി) പിക്രിക് അസിഡ് എന്നാണ് ?

18. Explain the variation of molar conductivity with concentration with the help of a graph.?

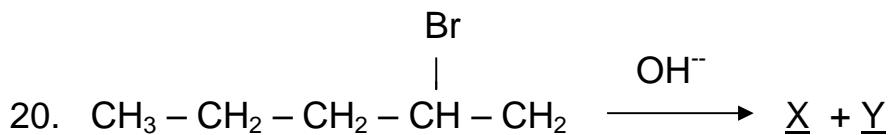
ശാഖയുടെ അടിസ്ഥാനത്തിൽ മോളാർ ക ക്ടിവിറ്റിയുടെ വ്യത്യാസം ഗ്രാഫിൽ സഹായത്തോടെ വിശദീകരിക്കുക.

19. a) Explain the commercial preparation of ethanol ? (2)

എ) ഏമനോളിൻ്റെ വ്യാവസായിക നിർമ്മാണം വിശദമാക്കുക.

b) What is denaturation of alcohol (1)

ബി) ആൽക്കഹോളിൻ്റെ ശുണ്ടനാശികരണം കൊ "അർത്ഥമാക്കുന്നതു് ?



1) Identify the major product (1)

മുഖ്യഉത്പന്നം തിരിച്ചറിയുക.

2) Name and explain the rule which helps in predicting the major product ? (2)

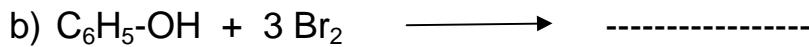
മുഖ്യ ഉത്പന്നത്തെ തിരിച്ചറിയാൻ സഹായിക്കുന്ന നിയമം ഏത്? പ്രസ്താവിക്കുക?

21. How will you prepare benzaldehyde from toluene?. (3)

ബൈൻസാൽ ഡിക്രോസിൽ നിന്ന് ടോളൂവിനെ നിർമ്മിക്കുന്നതെങ്ങനെ ?

22. Complete the following reaction

ചുവടെ തന്നിരിക്കുന്ന രാസ പ്രവർത്തനം പൂർത്തിയാക്കുക.



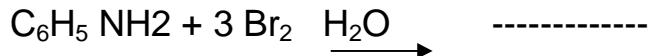
23. a) Which is stronger base  $\text{CH}_3 - \text{NH}_2$ ,  $\text{C}_6\text{H}_5 - \text{NH}_2$ . Why ? (2)

എ)  $\text{CH}_3 - \text{NH}_2$ ,  $\text{C}_6\text{H}_5 - \text{NH}_2$ . ഇവയിൽ സ്വേച്ചാങ്കം ബേസ് ഏതാണ് ?

കാരണം വ്യക്തമാക്കുക.

b) Identify the product ?

ബി) താഴെയുള്ള രാസപ്രവർത്തനത്തിലെ ഉല്പ്പന്നത്തെ കരിക്കുക?



24. a) A solution containing 4.2g of organic compound in 50g of acetone shows an elevation of boiling point by 1.87 K. Determine the molarmass of the organic compound.?

( $K_b$  of acetone 1.71 K Kg/mol) (2)

എ) 4.2 ഗ്രാം ഓർഗാനിക് സംയുക്തം 50 ഗ്രാം അസൈറ്റോൺിൽ ലയിപ്പിച്ച ലായനിയുടെ ബോയിലിംഗ് പോയിന്ത്തിലും ഒരു ഉയർച്ച 1.87 കെ ആയി കാണപ്പെട്ടു. ഓർഗാനിക് സംയുക്തത്തിന്റെ മോളാർ മാസ് കുപിക്കിക്കുക. ( $\text{അസൈറ്റോൺിൽ } K_b = 1.71 \text{ K Kg/mol}$ )

b) What is a fuel cell (1)

ബി) ഫ്യൂൾഡ് സൈൽ എന്നാണ് എന്ന് വിശദമാക്കുക.

25. a) Name any 2 colligative properties. (2)

എ) ഏതെങ്കിലും 2 കോളിഗേറ്റീവ് പ്രോപ്പറ്റികളുടെ പേര് എഴുതുക.

b) What is the overall reaction of  $\text{H}_2$ - $\text{O}_2$  fuel cell.. (1)

ബി) ഫ്യൂൾഡ് സൈൽ ഓവർജാൻ റിയാക്ഷൻ എഴുതുക.

26. a) Explain carbylamine reaction. (2)

എ) കാർബേറ്റ് അമീൻ റിയാക്ഷൻ വിശദീകരിക്കുക.

b) Complete the following reaction.



ബി) ചുവടെ സ്ലകിയിരിക്കുന്ന രാസപ്രവർത്തനം പൂർത്തിയാക്കുക?.



Answer any 4 questions from 27 to 31.

(Each question carries 4 scores)

27 മുതൽ 31 വരെയുള്ള ചോദ്യങ്ങളിൽ ഏതെങ്കിലും 4 എണ്ണത്തിന് ഉത്തരമെഴുതുക.

(4 സ്കോർ വീതം)

27. a) Derive the integrated rate equation for a 1<sup>st</sup> order reaction.? (3)

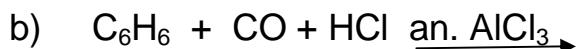
എ) ഓന്നാം ഓർഡർ രാസപ്രവർത്തനത്തിന്റെ ഇൻഫ്രാറെഡ് രേഖ സമവാക്യം വിശദീകരിക്കുക.

b) Draw the graph of a first order reaction?. (1)

ബി) ഓന്നാം ഓർഡർ രാസപ്രവർത്തനത്തെ ശ്രാഫ്റ്റീക്കലായി രേഖപ്പെടുത്തുക.

28. Complete the reaction and name them ?.

ചുവടെ തന്നിരിക്കുന്ന രാസപ്രവർത്തനം പുർത്തിയാക്കി രാസപ്രവർത്തനത്തിന്റെ പേര് എഴുതുക?



29. Explain the following reaction?.

താഴെപറയുന്ന രാസപ്രവർത്തനങ്ങൾ വിവരിച്ചുതുക?.

a) Rosenmund reduction (1)

എ) റോസൻമൻഡ് റിഡക്ഷൻ

b) Aldol condensation (1)

ബി) ആർഡോൾ ക സ്റ്റൈൽ

c) Williamson's Synthesis (1)

സി) വില്യൂമൺ സിന്ഥൈസിസ്

d) Clemmenson's reduction (1)

ഡി) ക്ലേമൻസൺ റിഡക്ഷൻ.

30. a) What is lanthanoid contraction?.

Which is greater – Lanthanoid contraction

Or actionoid contraction?.

എ) ലാന്റനോയിഡ് സക്രാച്ചം എന്നാലെന്ത്? ഏതാണ് വലുത്  
ലാന്റനോയിഡ് സക്രാച്ചം, ആകട്ടിനോയിഡ് സക്രാച്ചം?.

b)  $\text{KMnO}_4$  is a purple coloured crystal and it acts as an Oxidant?.

How will you prepare  $\text{KMnO}_4$  from its ore? (2)

ബി) പർപ്പിൾ നിറത്തിലുള്ള ക്രസ്റ്റലുകളാണ് പൊട്ടാസ്യം പെർമാൻഗനേറ്റ്. ഈ ഒക്സൈകാറിയായി പ്രവർത്തിക്കുന്നു. പൊട്ടാസ്യം പെർമാൻഗനേറ്റിനെ അതിന്റെ അയിരിൽ നിന്നും എങ്ങനെ നിർമ്മിക്കാം?

31. Identify and explain the type of structural isomerism exhibited by the following pair of co-ordination compounds.

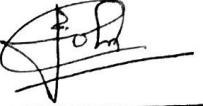
ചുവടെ തന്നിരിക്കുന്ന ഉപസംയോജക സംയുക്ത ജോഡികളുടെ ഘടന ഏതേനോമരിസ് ആണ് എവ? അവ വിശദമാക്കുക.

a)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5 \text{SO}_4] \text{ Br}$  and  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5 \text{Br}] \text{ SO}_4$ .

b)  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6] [\text{Cr}(\text{CN})_6]$  and  $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_6] [\text{Co}(\text{CN})_6]$

One Day Continuous Evaluation Workshop 2023  
 CATHOLICAT HSS PATHANAMTHITTA  
 CHEMISTRY

GROUP II

Sl No	Name, School code, School and Phone No	Signature
1	John C.T Gioyt VHSS Pathanamthitta (904020) 9447562221	
2	Indu lekha A SNDPHSS chenneerkara (03032) 9946771301	
3	Jayasree G Naem Amrita Vocational Higher secondary school (90402) 9446406698	
4	Shiny Susan Abraham Sc Higher Secondary School (03025) 9846022644	
5	Jessy Mathew (03004) G1HSS Kadamanitta. 9495236847	
6	Mahima M SNDPHSS Karamveli, 509085 (03043) 9446256802	
7	Anisha Augustin G1HSS vechobchura colony (3007)	
8	Jaitha Elizabeth chacko (03060) Mount Bethany English Higher Secondary School 9447795907	
9	Amila Anna Thomas Gioyt Boys HSS Pathanamthitta (03010) 9446116212	
10	Am Susan Jacob Catholicate HSS Pathanamthitta (03023) 9495339661	
11	Mariamma. C. Koony Catholicate HSS Pathanamthitta (03023) 9447595660	
12		