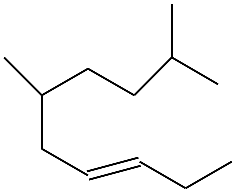
11^{TH} வேதியியல்

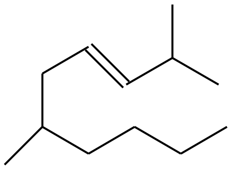
11. கரிம வேதியியலின் அடிப்படைகள்

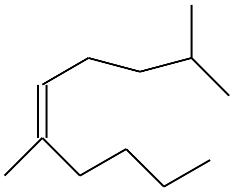
1. கீழ்க்கண்ட முறைகளில் எந்த முறை மூலம் அறைவெப்ப நிலையில் நீர்ம நிலையில் உள்ள மிகத்தூய உலோகம் பெறப்படுகிறது? (AIPMT 2012)

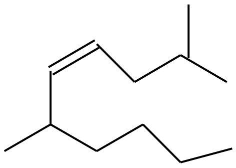
1. வண்ணப் பிரிகை முறை
2. **காய்ச்சி வடித்தல்**
3. புலத் தூய்மையாக்கல்
4. மின்னாற் தூய்மையாக்கல்

2. 2,6 – டைமெத்தில் - டெக் - 4 ஈன் இதன் சரியான வடிவமைப்பு (AIPMT 2012)

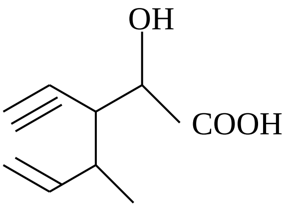
1. 

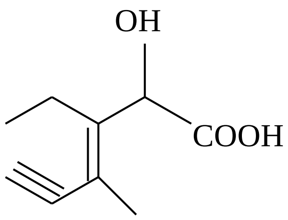
2. 

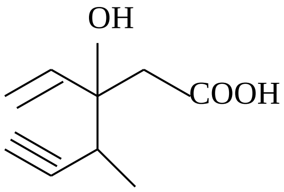
3. 

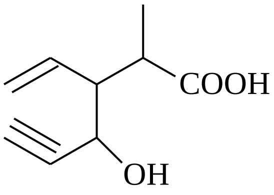
4. 

3. 3- எத்தில் - 2 – ஹைட்ராக்ஸி -4- மெத்தில் ஹெக்ஸ் -3- ஈன்-5-ஐனோயிக் அமிலம் என்ற IUPAC பெயரை கொண்ட சேர்மத்தின் வடிவம். (AIPMT 2013)

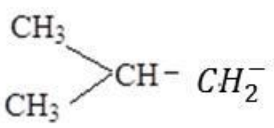
1. 

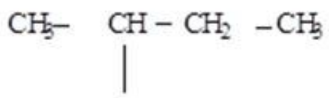
2. 

3. 

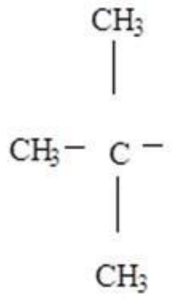
4. 

4. ஒரு கரிம சேர்மத்தில் ஐசோ பியூட்டைல் தொகுதியன் அமைப்பு (AIPMT 2013)

1. 

2. 

3. $CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 -$

4. 

5. 0.189கி எடையுடைய கரிமச்சேர்மத்தில் குளோரின் இடம் பெற்றுள்ளது. இச்சேர்மம் 0.287கி சில்வர் குளோரைடை தருகிறது எனில், சேர்மத்தில் இடம் பெற்றுள்ள குளோரினின் இயைபு. (AIIMS 1997)

1. 35.47 2. 35.57 3. **37.57** 4. 45.37

6. 1:1 ஆர்தோ மற்றும் பாரா நைட்ரோபீனால் கலவையை பிரித்தெடுக்க சரியான முறை (AIIMS 1997)

1. வடிகட்டுதல்
2. பதங்கமாதல்
3. படிகமாக்குதல்
4. **நீராவி வடித்தல்**

7. பிரஷ்யன் நீல நிற வீழ்படிவு எவ்வினையில் உருவாகிறது? (AIPMT 1989)

1. பெர்ரஸ் சல்பேட் $Fecl_3$ உடன் வினைபுரியும் போது
2. **பெர்ரிக் சல்பேட் $Na_4[Fe(CN)_6]$ உடன் வினைபுரியும் போது**
3. பெர்ரஸ் அம்மோனியம் சல்பேட், $Fecl_3$- உடன் வினைபுரியும் போது
4. அம்மோனியம் சல்பேட் $Fecl_3$- உடன் வினைபுரியும் போது

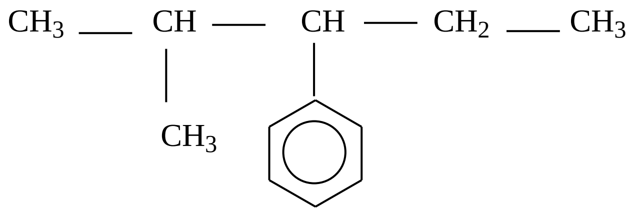
8. பின்வருவனவற்றுள், சிஸ் - டிரான்ஸ் அமைப்பைப் பெற்றுள்ளது எது? (AIPMT 1989)

1. $CH_3 - CHCl - COOH$ 2. H – C ≡ C- Cl

3. **Cl – CH = CH Cl** 4. $ClCH_2 - CH_2\ Cl$

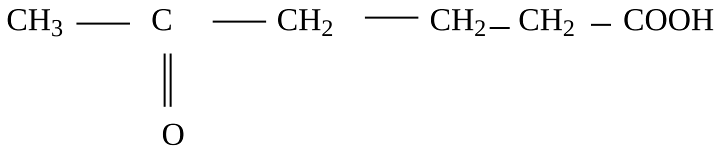
9. IUPAC முறைப்படி அமையாத பெயர் எது? (AIPMT 2012, PRE 01.04.2012)

1.



2-மெத்தில் -3-பினைல் பென்டேன்

2.

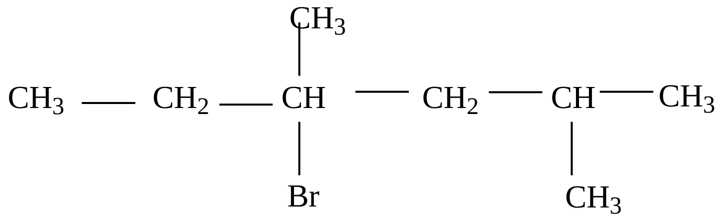


5- ஆக்ஸோ ஹெக்சனாயிக் அமிலம்

3. **Br-CH_2-CH=CH_2**

1- புரோமோ – புரப் - 2-ஈன்

4.

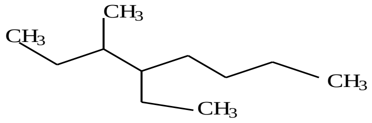


4-புரோமோ,2,4-டை-மெத்தில் ஹெக்சேன்

10. C_7H_8O என்ற மூலக்கூறு வாய்ப்பாட்டுடைய சேர்மத்திற்கு சாத்தியமான மாற்றியங்கள் (AIMPT 1995)

1. 3 **2. 5** 3. 7 4. 9

11. பின்வரும் சேர்மத்தின் IUPAC பெயர் யாது? (AIMPT 2003)



1. 4 – எத்தில் - 3 – மெத்தில் ஆக்டேன்

2. 3 – மெத்தில் - 4 – எத்தில் ஆக்டேன்

3. 2, 3 – டைஎத்தில் ஹெப்டேன்

4. 5 – எத்தில் - 6 – மெத்தில் ஆக்டேன்

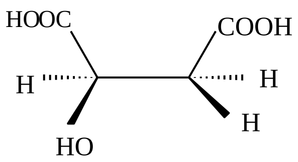
12. IUPAC பெயரிடும் முறையின் அடிப்படையில் சோடியம் நைட்ரோபுருசைடு எவ்வாறு பெயரிடப்புடுகிறது. (AIMPT 2003)

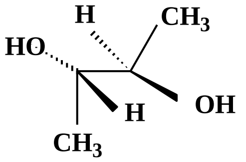
1. சோடியம் நைட்ரோ பெர்ரி சயனைடு
2. சோடியம் நைட்ரோ பெர்ரோ சயனைடு
3. **சோடியம் பென்டா சயனோ நைட்ரோசைல் பெர்ரேட் (ll)**
4. சோடியம் பென்டா சயனோ நைட்ரோசைல் பெர்ரேட் (lll)

13. பின்வரும் சேர்மங்களில் கைரல் தன்மையற்ற சேர்மம் எது? (AIIMS 2008)

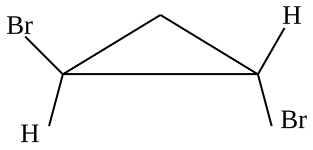
1. **1 – குளோரோபென்டேன்**
2. 2 – குளோரோ பென்டேன்
3. 1–குளோரோ–2 மெத்தில் பென்டேன்
4. 3 – குளோரோ – 2 மெத்தில் பென்டேன்

14. பின்வரும் மூலக்கூறுகளில் ஒளி சுழற்றும் தன்மை காட்டப்படாதது எது? (AIIMS 2008)

1. 

3. 

2. H_2C - CH - CD
   |
   OH

4. 

15. கூற்று : வளைய ஹெக்ஸனோன் இயங்கு-சமநிலை (Keto-enol tautomerism) மாற்றியத்தை கொண்டுள்ளது.

காரணம் : வளைய ஹெக்ஸனோனில் ஒரு மாற்றியத்தில் கீட்டோ தொகுதி (C=0) யும் மற்றொரு மாற்றியத்தில் ஈனாலிக் (-C=C-OH) தொகுதியையும் கொண்டுள்ளது. (AIIMS 2008)

1. **கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமாகும்.**
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம் அல்ல.
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

16. கூற்று : பைரோல் ஒரு அரோமேட்டிக் பல் இன வளைய சேர்மம்.

காரணம்: இது வளைய உள்ளடங்கா 6π எலக்ட்ரான்களை கொண்டுள்ளது. (AIIMS 2008)

1. **கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமாகும்.**
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம் அல்ல.
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

17. கைரல் தன்மை உடையதாக இருப்பினும், ஒரு குறிப்பிட்ட கரைப்பானில் ஒரு சேர்மம் தளமுனைவுற்ற ஒளியை சுழற்றவில்லை எனில் (CBSE PMT 2007)

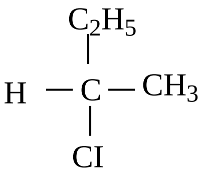
1. சேர்மம் நிச்சயமாக மீசோ அமைப்பை உடையது

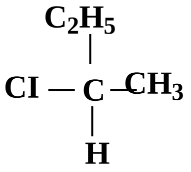
2. கரைப்பானில் எந்த சேர்மமும் இல்லை

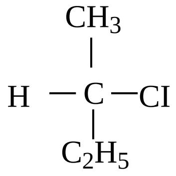
3. சேர்மம் சுழிமாய் கலவையாக இருக்கலாம்

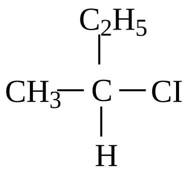
4. சேர்மம் நிச்சயமாக கைரல் தன்மை உடையது.

18. CH_3 - CHCI – CH_2 – CH_3 சேர்மம் கைரல் கார்பன் உடையது. கீழ்கண்ட எந்த அமைப்பு R வடிவமைப்பை உடையது. (CBSE PMT 2007)

1. 

2. 

3. 

4. 

19. கருக்கவர் தன்மையின் அடிப்படையில் I^-, Cl^-, Br^- இவற்றின் சரியான ஏறுவரிசை என்ன? (CBSE PMT 2007)

1. $Cl^- < Br^- < I^-$

2. $I^- < Cl^- < Br^-$

3. $Br^- < Cl^- < I^-$

4. $I^- < Br^- < Cl^-$

20. பின்வரும் சேர்மங்களை எலக்ட்ரான் கவர் காரணி அடிப்படையில் வினைதிறன் செயல்படும் இறங்கு வரிசையில் எழுது. (CBSE PMT 2007)

(i) பென்சீன் (ii) டொலுவீன் (iii) குளோரோபென்சீன் (iv) பீனால்

1. (ii) > (iv) > (i) > (iii)

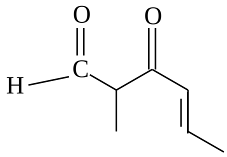
2. (iv) > (iii) > (ii) > (i)

3. (iv) > (ii) > (i) > (iii)

4. (i) > (ii) > (iii) > (iv)

21. கீழ்கண்ட கரிமச்சேர்மத்தின் IUPAC பெயரைக் கூறு

(NEET 2017)



1. 3 கீட்டோ 2 மெத்தில் ஹெக்ஸ் 4 ஈனல்

2. 5 ∴பார்மைல் ஹெக்ஸ் 2 ஈன் 3 ஒன்

3. 5 மீத்தைல் 4 ஆக்ஸோ ஹெக்ஸ் 2 ஈன் 5 அல்

4. 3 கீட்டோ 2 மெத்தில் ஹெக்ஸ் 5 ஈனல்

22. கொடுக்கப்பட்டுள்ளவற்றில் எது மீசோ அமைப்பு (AIIMS 2006)

1. CH_3CH (OH) CH (Cl) C_2H_5

2. CH_3CH (OH) CH (OH) CH_3

3. C_2H_5 CH (OH) CH (OH) CH_3

4. $HOCH_2$ CH (Cl) CH_3

23. கூற்று: டயஸ்Bரியோமாகளானது மாறுப்பட்ட இயற்பியல் பண்புகள் பெற்றிருக்கின்றது.

காரணம்: கண்ணாடி ஆடி பிம்பத்தில் மேற் பொருந்தா தன்மை பெற்றிருப்பதால்.

(AIIMS 2006)

1. காரணம் மற்றும் கூற்று இரண்டும் சரி, சரியான விளக்கம் உள்ளது.
2. காரணம் மற்றும் கூற்று இரண்டும் சரி, ஆனால் சரியான விளக்கம் இல்லை.
3. **கூற்று சரி மற்றும காரணம் தவறு.**
4. காரணம், மற்றும் கூற்று இரண்டும் தவறானது.

24. C_3H_9N – மூலக்கூறு வாய்ப்பாட்டிற்கானஅமைப்புமாற்றியம் எத்தனை? (AIPMT 2015)

1. **4** 2. 5 3. 2 4. 3

25. ஒளிசுழற்சி அமைப்புகொண்ட $CH_3CHOHCOOH$-ன் இரண்டு முப்பரிமாண அமைப்பு

(AIPMT 2015)

1. டயாஸ்டிரியோமர் 2. அட்ரோப்சோமெர் 3. **எனன்சியோமர்** 4. மீசோமெர்

26. தொகுப்பு முறையில் தயாரிக்கப்படும் சிறிய கரிம வளையச் சேர்மங்களில் உள்ள கார்பன் அணுக்களின் எண்ணிக்கை (AIIMS 1998)

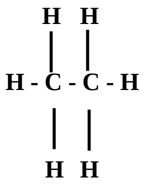
1. 5 2. 4 **3. 3** 4. 7

27. டை-புரோமா பியூட்டேனில் உள்ள் மாற்றியங்களின் எண்ணிக்கை (ஒளி சுழற்சி மாற்றியங்கள் நீங்கலாக) (AIIMS 1998)

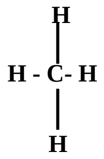
1. 5 **2. 4** 3. 3 4. 8

28.கீழ்கண்ட அமைப்பு வாய்ப்பாட்டில் எது கண்டறியப்படவில்லை (AIIMS 1998)

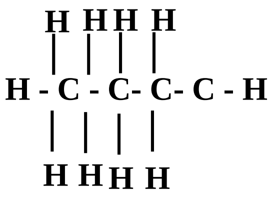
1.Ethane



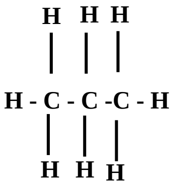
2. Methane



3. Pentane



4. Propane H



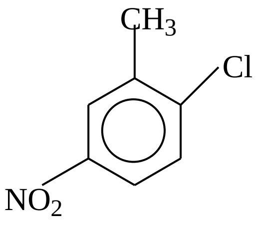
29.இரண்டு தனி உறுப்புக்கள் மோதும் பொழுது …….. (AIIMS 1998)

1. **தனி உறுப்பு முற்றுப்பெறுகிறது**
2. அதிக அளவு ஆற்றலுடன் வெடிக்கிறது
3. அயனியாக்கம் நடைபெறுகிறது
4. மேற்கண்ட எதுவுமில்லை

30.குறைந்த மூலக்கூறு எடையுடைய மெர்காப்டன்களுடன் இயற்கை வாயுவை சேர்க்க காரணம் (AIIMS 1998)

1. **நாற்றம் உருவாகிறது. இது வாயு கசிவைக் கண்டறிய பயன்படுகிறது.**
2. குழாய்களின் அரிப்பை தடுக்கிறது
3. எரியும்போது இனிமையான மணம் உருவாகிறது
4. எரிவதை தடுக்கிறது.

31.



ன் IUPAC பெயர் (AIIMS 25.05.2019 AN)

1. குளோரோ – 2 மெத்தில் - 4 நைட்ரோ பென்சீன்

2. குளோரோ – 1- மெத்தில் - 5 நைட்ரோ பென்சீன்

2 நைட்ரோ- 1- மெத்தில் - 4- நைட்ரோ பென்சீன்

3 2- மெத்தில் - 1- குளோரோ - 4 நைட்ரோ பென்சீன்

32. $CH \equiv C - CH = CH_2$ ன் IUPAC பெயர் (AIPMT 2009)

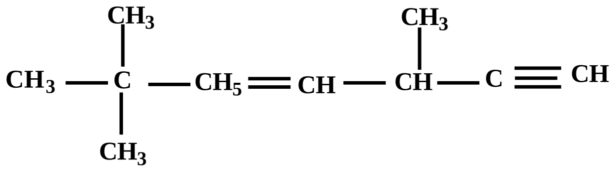
1. 1- பியூட்Bன் - 3 ஐன்

2. 3- பியூட்Bன் - ஐன்

3. 1- புயூட்ஜடன் -3 ஈன்

4. பியூட் - 1 ஐன் - 3 ஈன்

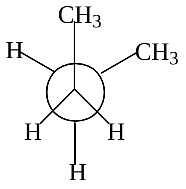
33.கொடுக்கப்பட்டுள்ள மூலக்கூறு வாய்பாட்டிலுள்ள $C_2 . C_3 . C_5$ மற்றும் C_6 இனக்கலப்பு யாது? (AIPMT 2009)

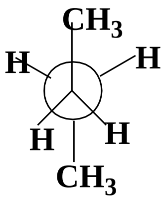


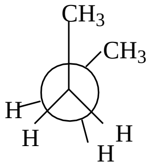
1. sp, sp^2, sp^3 and sp^2
2. **sp,sp^3, sp^2 and sp^3**
3. sp^3 , sp^2, sp^2 and sp
4. sp, sp^2, sp^2 and sp^3

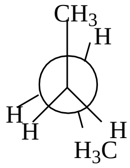
34. பின்வருவனவற்றுள் n – பியூட்டேனின் அதிக நிலைப்புத் தன்மையுடைய வடிவமைப்பு

(AIPMT 2010)

1. 

2. 

3. 

4. 

35.பிணைப்பு நீளம் அதிகரிக்கும் சரியான வரிசை C-H, C-O , C-C, மற்றும் C=C

(AIPMT 2011)

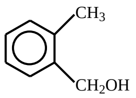
1. C-H < C-O < C-C < C=C
2. **C-H < C=C < C-O < C-C**
3. C-C < C=C < C-O < C-H
4. C-O < C-H < C-C < C=C

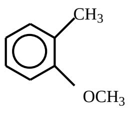
36. நைட்ரஜனை அளவிடப் பயன்படும் டூமா முறையில் 0.35 கி கரிமச் சேர்மம் 300 K வெப்பநிலை மற்றும் 715 mm அழுத்தத்தில் 55 மி.லி நைட்ரஜனை தருகிறது எனில் அச்சேர்மத்தில் நைடரஜனின் சதவீதம் எவ்வளவு? (300 k நீராவி அழுத்தம் = 15mm)

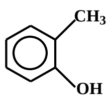
(AIPMT 2011)

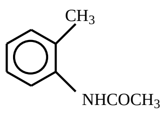
1.14.45 2.15.45 **3. 16.45** 4. 17.45

37. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது எலக்ட்ரான கவர் பொருளுடன் அதிக வினைபுரியும் திறன் கொண்டது? (AIPMT 2011)

1. 

2. 

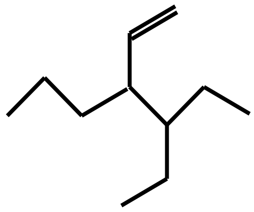
3. 

4. 

38. ஹாலஜன்களை கண்டறியும் ஆய்வில் லாசிகன்ஸ் வடிசாறுடன் அடர் HNO3 சேர்த்து வெப்பப்படுத்தப்படுகிறது. இதன் விளைவாக (AIPMT 2011)

1. NO_3^- அயனிகளின் செறிவு அதிகமாகிறது
2. **சிதைந்த Na_2S மற்றும் NaCN உருவாகிறது**
3. AgCl வீழ்படிவாதலுக்கு உதவுகிறது
4. AgCl ன் கரைதிறன் பெருக்கம் அதிகரிக்கிறது

39.சேர்மத்தின் IUPAC பெயர் (AIPMT 2011)



is

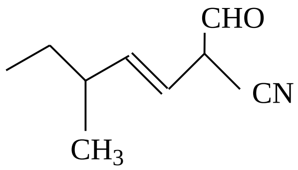
1. 3-(1- எத்தில் புரப்பைல்) ஹெக்ஸ் - 1 - ஈன்
2. **4- எத்தில் - 3 -புரப்பைல் ஹெக்ஸ் - 1- ஈன்**
3. 3- எத்தில் - 4 – எத்தைனைல் ஹெப்டேன்
4. 3- எத்தில் - 4 – புரப்பைல் ஹெக்ஸ் - 5 - ஈன்

40. கீழ்காண்பவற்றுள் எந்த அமிலத்தில் ஒளிசுழற்சி மாற்றியம் காணப்பபடாது?

(AIPMT PRE 2012)

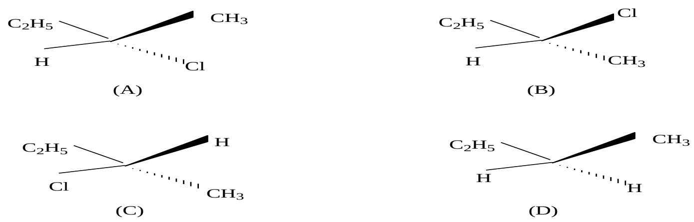
1. டார்டாரிக் அமிலம்
2. மெலீயிக் அமிலம்
3. 2- அமினோ அமிலம்
4. லாக்டிக் அமிலம்

41.கீழே கொடுக்கப்பட்ட சேர்மத்தின் IUPAC பெயர் என்ன? (AIIMS 27.05.2018 AN)



1. 2 – சயனோ -5-மெத்தில் ஹெப்ட்-3-ஈனல்
2. **2 – பார்மைல் -5-மெத்தில் ஹெப்ட் -3-ஈன் நைட்ரில்**
3. 2 – ஆக்சோ -5- மெத்தில் ஹெப்ட்-3-ஈன்-1-நைட்ரில்
4. 1-சயனோ-1-பார்மைல்-4-மெத்தில்ஹெக்ஸ்-2-ஈன்

42. கீழ்கண்டவற்றில் இனன்சிசோமர் இணை அல்லாதது எது? (AIIMS 27.05.2018 AN)



1. A & B 2. A & D 3. B & D 4. C & D

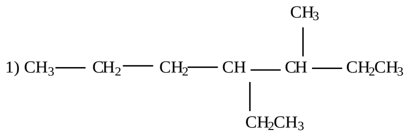
43.நாப்தலீன் மற்றும் பென்சாயிக் அமிலம் சேர்மங்களை பிரித்தெடுக்கப்படும் சிறந்தமுறைஎது? (AIPMT 2005)

1.**பதங்கமாதல்** 2. நிறபிரிகை 3. படிகமாக்கல் 4. காய்ச்சிவடித்தல்

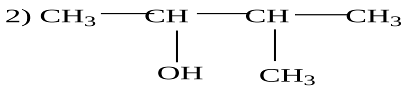
44. கீழ்கண்ட இணையின் முப்பரிமானமாற்றியம் எது? (AIPMT 2005)

1. இணைப்பு மாற்றியம் மற்றும் வடிவ மாற்றியம்
2. சங்கிலி தொடர் மாற்றியம் மற்றும் சுழற்சி மாற்றியம்
3. **ஒளிசுழற்சி மாற்றியம் மற்றும் வடிவ மாற்றியம்**
4. அமைப்பு மாற்றியம் மற்றும் வடிவ மாற்றியம்

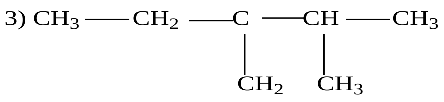
45. கீழ் கொடுக்கப்பட்டசேர்மங்களில் தவறான IUPAC பெயருடைய சேர்மம் எது? (AIPMT 2005)



3-Methyl-4-ethyl-heptance



3-Methyl-2-butanol



2-Ethyl-3-methyl-but-1-ene

4-Methyl-2-pentyne

46. பின்ன காய்ச்சி வடித்தல் எதில் பயன்படுகின்றது? (AIIMS 1995)

1. பெட்ரோலியம் 2. கச்சாஎண்ணெய் 3. நிலக்கரி தார் **4.இவை அனைத்தும்**

47. **கூற்று** : நைட்ரஜன் உள்ளகரிமச் சேர்மத்திற்கு கெல்டால் முறையை விட டுமாஸ் முறை அதிகம் பயன்படுகின்றது

காரணம் : ஆக்சிஜனுடன், நைட்ரஜன் நேரிடையாக இணைந்துள்ள சேர்மங்களுக்கு கெல்டால் முறை நம்பகமான முடிவை தருவதில்லை (AIIMS 1995)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமாகும்

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமல்ல

3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு

4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு

48. The IUPAC name of (AIPMT 1996)

CH_3 - CH - CH - CH_2 - CH_2 -CH - CH_3
| | |
CH_3 CH_3 CH_3

1. 1,3 – isopropyl -3-methyl propane

2. 2,3,6 – trimethyl heptane

3. 2,5,6 – trimethyl heptane

4. 2,6,3 – trimethyl heptane

48. CH_3 - CH - CH - CH_2 - CH_2 -CH - CH_3
| | |
CH_3 CH_3 CH_3 – ன் IUPAC பெயரை எழுதுக (AIPMT 1996)

1. 1,3 - ஐசோ புரப்பைல் -3-மெத்தில் புரப்பேன்

2. 2,3,6 - ட்ரை மெத்தில் ஹெப்டேன்

3. 2,5,6 - ட்ரை மெத்தில் ஹெப்டேன்

4. 2,6,3 - ட்ரை மெத்தில் ஹெப்டேன்

49. கூற்று: ஹைட்ரோ கார்பன்களில் வளைய ஆல்கேன்கள் மற்றும் ஆல்கீன்கள் ஒத்த பொதுவான மூலக்கூறு வாய்பாட்டை கொண்டுள்ளது (AIIMS 2000)

காரணம்: இரட்டைப் பிணைப்பு சேர்த்தல் அல்லது ஒரு வளையம் உருவாதல், போன்றவற்றில் இயல்பாக உள்ள ஹைட்ரஜனின் எண்ணிக்கையை விட இரண்டு குறைகிறது

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமாகும்

2. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமல்ல

3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு

4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு

50. சீர்மையற்ற தன்மை இருந்தும் ஒரு சேர்மம் தளமுனைவுற்ற ஒளியினை சுழற்றும் தன்மையற்று இருப்பதற்கு காரணம் (AIPMT 2007)

1. சேர்மம் சுழிமாய்க் கலவையாக இருக்கலாம்

2. சேர்மம் உறுதியாக சீர்மையற்ற தன்மையுடன் இருக்கும்

3. மீசோ சேர்மமாக இருக்கலாம்

4. கரைப்பானில் சேர்மம் இல்லாமல் இருக்கலாம்

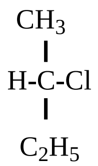
51. கீழ்கண்டவற்றை கருதுக (AIPMT 2007)

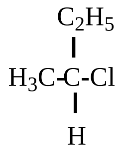
(a) I^- (b) Cl^- (c) Br^-

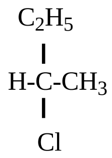
கருக்கவர் திறனின் சரியான ஏறுவரிசை

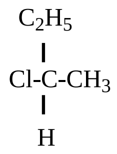
1. $Br^- < Cl^- < I^-$
2. $I^- < Br^- < Cl^-$
3. **$Cl^- < Br^- < I^-$**
4. $I^- < Cl^- < Br^-$

52. CH_3-CHCl-CH_2-CH_3 சேர்மம் ஒரு சீர்மையற்ற மையத்தினை உடையது. கீழ்கண்டவற்றுள் எது அதன் R அமைப்பினை குறிக்கிறது? (AIPMT 2007)

1.


2.


3.


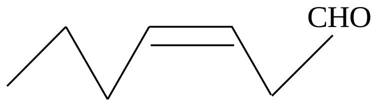
4.


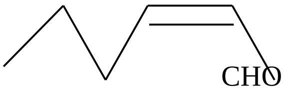
53. **கூற்று**: டிரான்ஸ்-பென்ட்-2-ஈன் ஆனது முனைவுற்றது. ஆனால் டிரான்ஸ்-பியூட்-2-ஈன் ஆனது முனைவற்றது. (AIIMS 2017)

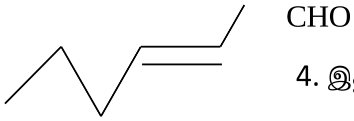
காரணம் : சிஸ்-மாற்றியத்தின் முனைவு தன்மை டிரான்ஸ்-மாற்றியத்தைவிட அதிகம். இரண்டும் முனைவற்றது அல்லது குறைந்த முனைவுதன்மை உடையது

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமாகும்
2. **கூற்று மற்றும் காரணம் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமல்ல**
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு

54.டிரான்ஸ் 2- ஹெக்ஸனலின் அமைப்பு (AIPMT 1999)

3. 

1. 

2. 

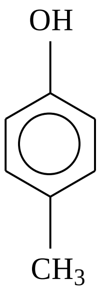
4. இதில் எதுவும் இல்லை

55.பின்வருவனவற்றில் எது கைரல் சேர்மம் (AIPMT 1999)

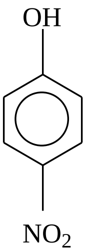
1. 2 – மெத்தில் பென்டனாயிக் அமிலம் 2. 3 – மெத்தில் பென்டனாயிக் அமிலம்

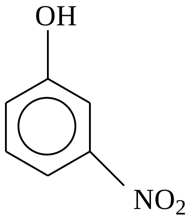
4. 4 – மெத்தில் பென்டணாயிக் அமிலம் 4. இவற்றில் எதுவும் இல்லை

56.பின்வரும் சேர்மங்களின் அமிலத்தின் வலிமையை வரிசைப்படுத்துக (AIPMT 1999)

1. 

2. C_6H_5OH

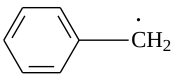
3. 

4. 

1. C > D > B > A 2. D > C > B > A 3. A >B > C > D 4. B > A > C > D

57. தனி உறுப்புகளின் நிலைப்புத் தன்மையை ஒப்பிடுக (AIIMS 25.05.19 FN)

CH_3-$\dot{C}H$-CH_3



$\dot{C}H_2$-CH-$(CH_3)_2$

$\dot{C}H_2$-CH_3

1. II > I > III > IV **2. II > I > IV > III**

3. I > II > III > IV 4. IV > III > I > II

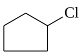
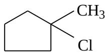
58. தாள் வண்ணப்பிரிகை முறைக்கு சரியானதல்லாதது எது? (AIIMS 25.05.19 FN)

1. பங்கீட்டு வண்ணப்பிரிகை முறையின் ஒரு பகுதி
2. **இது ஒரு நிலையான நிலைமை**
3. பரப்பு கவர்தல் அதிகரிக்கும் போது தேக்கி வைத்திருத்தல் காரணி R_f குறைகிறது
4. இவற்றில் எதுவுமில்லை

59. **கூற்று** : டிரான்ஸ் மாற்றியத்தின் உருகுநிலை சிஸ்-மாற்றியத்தின் உருகுநிலையை விட அதிகம் (AIIMS 25.05.19 FN)

காரணம் : சிஸ்-மாற்றியத்தை விட டிரான்ஸ்-மாற்றியம், படிக அணிக்கோவைத் தளத்தில் நிலையாக அதிகம் நெருங்கி பொதிந்துள்ளது

1. **கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமாகும்**
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் ஆகிய இரண்டும் தவறு

60. **கூற்று** : கருக்கவர் பதிலீட்டு வினையில் (S_N1.  –ஐ விட குறைந்த வினைபுரியும் தன்மை கொண்டது 

காரணம் : S_N1 வினையில் அல்கைல் ஹாலைடு குறைந்த நிலைப்புத்தன்மை கொண்ட கார்பன் நேரயனியைக் கொண்டது (AIIMS 25.05.19 FN)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமாகும்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. **கூற்று மற்றும் காரணம் ஆகிய இரண்டும் தவறு**

61. பென்சாயிக் அமிலம், ஐசோ அரைல் ஆல்கஹால், சைக்ளோஹெக்சேன் மற்றும் சைக்ளோ ஹெக்சனோன் கலவையில் இருந்து சைக்ளோ ஹெக்சனோனை தூய்மைப்படுத்த கீழ்கண்ட எந்த முறை சிறந்தது ? (AIPMT 1997)

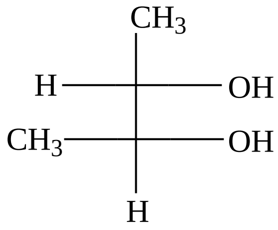
1. படிகமாக்கல் 2. **IR நிறமாலைமானி**

3. பதங்கமாதல் 4. ஆவியாதல்

62. பின்வருவனவற்றுள் மிகவும் நிலைப்புத்தன்மையுடைய சேர்மம் (AIIMS 2005)

1. சிஸ் - 1, 2 சைக்ளோஹெக்சேன் டையால்
2. டிரான்ஸ் - 1, 2 சைக்ளோஹெக்சேன் டையால்
3. சிஸ் - 1, 3 சைக்ளோஹெக்சேன் டையால்
4. **டிரான்ஸ் - 1, 3 சைக்ளோஹெக்சேன் டையால்**

63. (AIIMS 2005)



என்ற சேர்மத்தின் சரியான கட்டமைப்பு

1. 1S, 2S 2. 1S, 2R 3. 1R, 2S 4. 1R, 2R

64. 1,2 – டைஹைட்ராக்ஸி சைக்ளோபுரொப்போனின் புறவெளி மாற்றியத்திற்கான எண்ணிக்கை (AIIMS 2011)

1. 1 2. 2 **3. 3** 4. 4

65. கூற்று: வில்லியம்ஸின் தொகுப்பு வினையில் ஆல்கைல் ஹாலைடுகளின் வினைவேகம்

$1°\mathrm{R}X > 2°\ \mathrm{R}X > 3°\ \mathrm{R}X$.

காரணம்: இது ஒரு இரு மூலக்கூறு பதிலீட்டு வினையாகும் (SN^{2}.

(AIIMS 2011)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கம்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி மற்றும காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

66. கரிமசேர்மத்தில் உள்ள நைட்ரஜனைக் கண்டறிய, அச்சேர்மமம் சோடியத்துடன் உருக்கப்பட்டு பின் நீர் சேர்த்து பெறப்படுகிறது. $FeSO_4$ கரைசல் சேர்க்கப்பட்டு பின்பு அமில தன்மையாக்கப்படுகிறது. பச்சை அல்லது நீல நிற வீழ்படிவு நைட்ரஜன் உள்ளதை உறுதிபடுத்துகிறது. (AIIMS 1999)

கீழ்கண்டவற்றுள் எது இச்சோதனையை தராது.

1. யூரியா
2. ஹைட்ரசீன்
3. பினைல் ஹைட்ரசீன்
4. ஆன்த்ரனிலிக் அமிலம்

67. கீழ்கண்டவற்றுள் எது C-C பிணைப்பு குறைவான சுழற்சி தடையைக் கொண்டுள்ளது?

(AIIMS 1999)

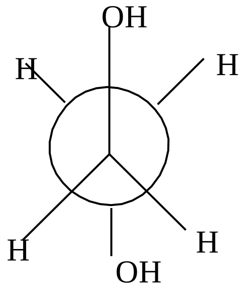
1. ஈத்தைன் 2. ஈத்தீன்
3. **ஈத்தேன்** 4. ஹெக்ஸா குளோரோ ஈத்தேன்

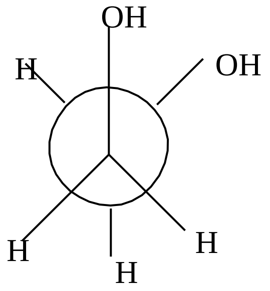
68. கூற்று (1) : வளைய பியூட்டேனின் நிலைப்பு தன்மை வளைய பென்டேனை விட குறைவானது.

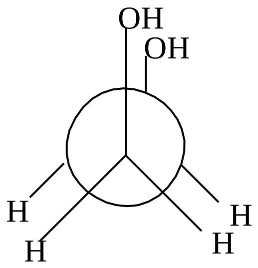
காரணம் (R) : வளைய பியூட்டேன் மற்றும் வளைய பென்டேனின் பிணைப்புக் கோணம் முறையே 90^0 மற்றும் 108^0 (AIIMS 1999)

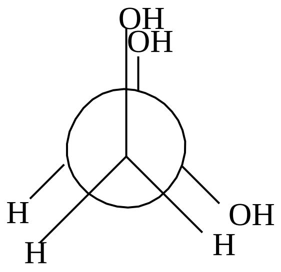
1. **A மற்றும் R (காரணம்) இரண்டும் சரி. காரணமானது (கூற்று) கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமாகும்.**
2. கூற்று (1) மற்றும் காரணம் (R) இரண்டும் சரி, காரணம் (R) கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம் அல்ல.
3. கூற்று (1) மற்றும் காரணம் (R) இரண்டும் தவறு.
4. கூற்று (1) தவறு ஆனால் காரணம் (R) சரியானது.

69. ஈத்தேன் - 1, 2 – டை ஆல் - ல் அதிகநிலைப்புத் தன்மை கொண்ட வச அமைப்பு(Conformer) எது? (AIIMS 26.05.19 FN)

1. 

2. 

3. 

4. 

70. உட்ஸ் வினையின் மூலம் ஆல்கேன் பின்வருவனவற்றில் எது சிறந்த விளைப்பொருளை தருவதில்லை. (NEET 2020)

1.n – ஹெக்சேன் 2. 2, 3 – டைமெத்தில் பியூட்டேன்

3. n – ஹெப்டேன் 4. n – பியூட்டேன்

71.குறைந்த நிலைப்புத்தன்மை கொண்ட ஈத்தேன் அமைப்பின் இருமுனைக் கோணம் (NEET 2021)

1. 120^0 2. 180^0 3. 60^0 **4. 0^0**

72. 2, 6 – டை – மெத்தில் - டெக் - 4 ஈன் சரியான அமைப்பை தருக. (NEET 2021)

1. CH_3 –CH (CH_3. – CH_2 – CH = CH CH (CH_3. – CH_2 CH_2 CH_2 CH_3

2. $CH_3 - CH = CH - CH_2 - CH_2CH_2 - C = CH - CH_2CH_2CH_2CH_3$

3. $CH_3 - CH = CH - CH_2 - CH_2{-}CH_2 - CH = CH - CH_2CH_2 - CH_2CH_3$

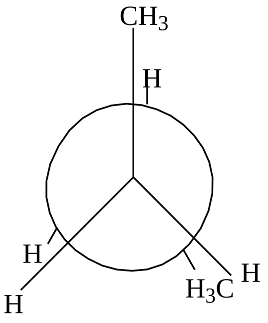
4. $CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH = CH - CH_2 - CH_2 = CH - CH_2CH_2 - CH_3$

73.மெட்டா மெரிசத்தைக் குறிப்பிடும் சேர்மம் எது? (NEET 2021)

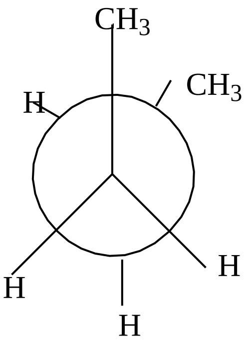
1. $C_5\,H_{12}$ 2. $C_3\,H_8\,O$ 3. $C_3\,H_6O$ **4. $C_4H_{10}O$**

74.n- பியூட்டேனின் சரியான வச அமைப்பு எது? (CBSE PRELIMINARY 2010)

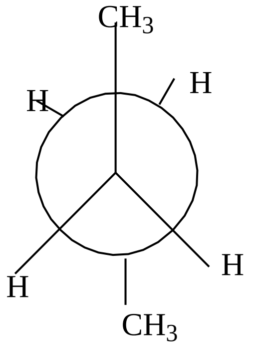
1·



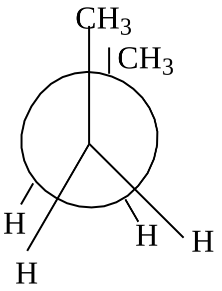
2·



3·



4·

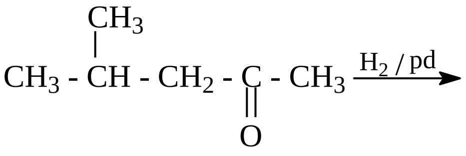


75. $CH_3CH = CHC \equiv CH$ சேர்மத்தின் IUPAC பெயர் (CBSE 2010)

1. பென்ட் - 4 – ஐன் -2 ஈன் **2. பென்ட் - 3 - ஈன் - 1- ஐன்**

3. பென்ட் - 2 - ஈன் - 4 –ஐன் 4. பென்ட் - 1 – ஐன் -3- ஈன்

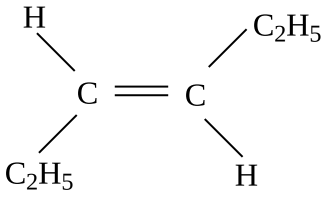
76. (AIIMS 26.05.18 AN)



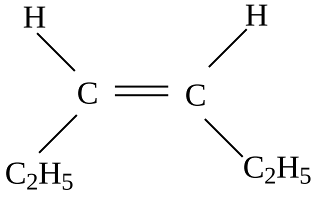
புறவெளி மாற்றியங்களின் எண்ணிக்கை

1. 2 2. 4 3. 8 4. 6

77. 3 –ஹெக்சேனின் வடிவ மாற்றியங்கள் முறையே (AIIMS 26.05.18 AN)



&



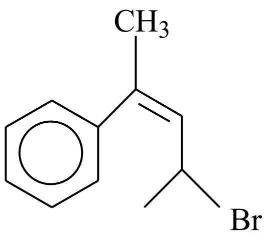
1. டிரான்ஸ் மாற்றியத்தின் உருகுதல் வெப்பநிலை அதிகம் மற்றும் இருமுனை திருப்புத்திறன் அதிகம்
2. டிரான்ஸ் மாற்றியத்தின் உருகுதல் வெப்பநிலை குறைவு மற்றும் இருமுனை திருப்புத்திறன் குறைவு
3. **டிரான்ஸ் மாற்றியத்தின் உருகுதல் வெப்பநிலை அதிகம் மற்றும் இருமுனை திருப்புத்திறன் குறைவு**
4. டிரான்ஸ் மாற்றியத்தின் உருகுதல் வெப்பநிலை குறைவு மற்றும் இருமுனை திருப்புத்திறன் அதிகம்

78. கூற்று : 2,4 – டைமெத்தில் ஹெக்ஸ் - 2 - ஈன் ஆனது 4 புறவெளி மாற்றியங்களை உடையது

காரணம் : இச்சேர்மம் வடிவ மாற்றியம் உடையது (AIIMS 26.05.18 AN)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் கொடுக்கப்பட்ட காரணமானது மேற்கண்ட கூற்றுக்கு சரியான விளக்கமாகும்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணமானது கூற்றுக்கு சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. **கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு**

79. (AIIMS 26.05.2018 FN)



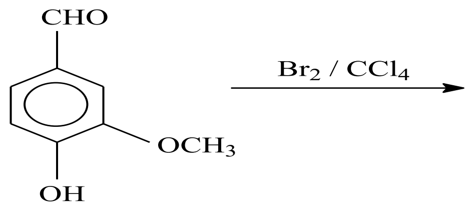
1. **4 - புரோமோ - 2 - பீனைல் பென்ட் - 2 - ஈன்**
2. 2 - புரோமோ - 4 - பீனைல் பென்ட் - 2 - ஈன்
3. 4 - புரோமோ - 2 - பீனைல் பென்ட் - 4 - ஈன்

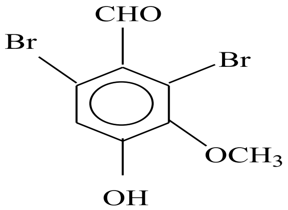
4. 2 - புரோமோ - 4 - பீனைல் பென்ட் - 3 - ஈன்

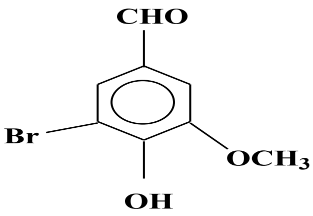
80. ட்ரையீன் ஒரு (AIIMS 26.05.2018 FN)

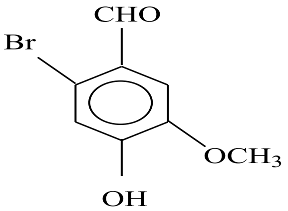
1. அறுமுனை, ஒற்றை எதிர் அயனி
2. நான்கு முனை, நடுநிலை
3. நான்கு முனை, டை எதிரயணி
4. ஒரு முனை, எதிரயணி

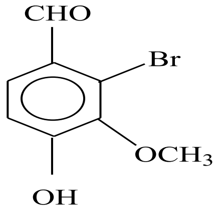
81. (AIIMS 26.05.2018 FN)



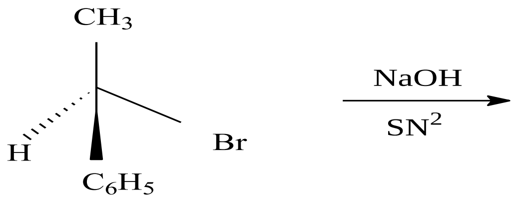
1.


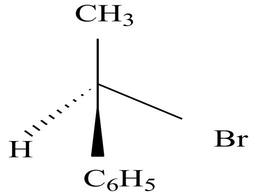
2.


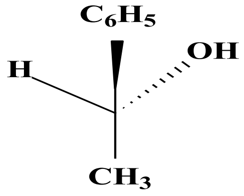
3.


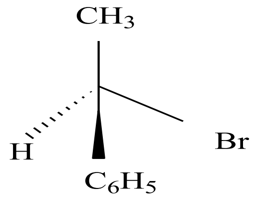
4.


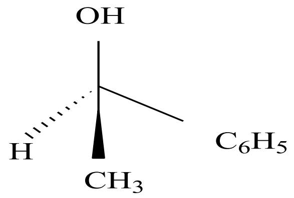
82. (AIIMS 26.05.2018 FN)



1. 

2. 

3. 

4. 

83. A என்பது இலகுவான பீனால். B என்பது கரிம கார்பாக்ஸிலிக் அமிலம். இந்த கலவையை பிரிப்பதற்கு A மற்றும் B ஆக பயன்படுத்தப்படும் கரைசல். (AIPMT 1992)

1. சோடியம் ஹைட்ராக்ஸின்
2. சோடியம் சல்பேட்
3. கால்சியம் குளோரைடு
4. **சோடியம் பைகார்பனேட்**

84. 2 – மெத்தில் – 2 – பியூட்டீன் என்பது. (AIPMT 1992)

1.. $CH_3\text{-}CH(CH_3)\text{-}CH_2CH_3$ (CH₃ on the CH)

2. $CH_3\text{-}C = CH\text{-}CH_3$ with CH_3 on C

3. $CH_3\text{-}CH_2\text{–}C(CH_3) = CH_2$

4. $CH_3\text{-}CH\text{–}CH(CH_3) = CH_2$

85. $CH_3\text{-}CH(OH)\text{-}CH = C(CH_3)\text{-}CHO$ இந்த சேர்மத்திற்கு (AIPMT 1992)

IUPAC பெயரிடு.

1. 4 – ஹைட்ராக்ஸி – 1 – மெத்தில் பெண்டல்
2. **4 – ஹைட்ராக்ஸி – 2 – மெத்தில் – பெண்ட் – 2 – ஈன் –1– அல்**
3. 2 – ஹைட்ராக்ஸி – 4 – மெத்தில் பெண்ட் – 3 – ஈன் –5– அல்
4. 2 – ஹைட்ராக்ஸி – 3 – மெத்தில் பெண்ட் – 2 – ஈன் –5– அல்

86. 2.3g பார்மிக் அமிலம் மற்றும் 4.5g ஆக்ஸாலிக் அமிலம் சேர்ந்த கலவையை அடர் H_2SO_4 உடன் வினைபடுத்தும் போது வெளியேறும் வாயு கலவையை KOH துண்டுகளின் வழியே செலுத்தப்படுகிறது. STP ல் மீதமுள்ள வினை விளைபொருளின் எடையை கிராமில்.

(CBSE 2018 06.05.2018)

1. 1.4   2. 4.4   **3. 2.8**   4. 3.0

87. $CH \equiv C - CH \equiv CH_2$ என்ற வாய்ப்பாடு கொண்ட சேர்மத்தின் IUPAC பெயர்

(CBSE 2009)

1. 1-பியூட்ஜன்-3-ஈன்
2. பியூட்1-பியூட்ஜன்-3-ஈன்
3. **1-பியூட்டீன்-3-ஜன்**
4. 3-பியூட்ஜன்-1-ஜன்

88. பின்வருவனவற்றில் எச்சேர்மம் சிஸ்-டிரான்ஸ் (வடிவ மாற்றியம்) தோற்றுவிக்கிறது

(CBSE 2009)

1. பியூட்டனால்,
2. 2- பியூட்டனால்,
3. 2-பியூட்டைன்,
4. **2-பியூட்Bன்,**

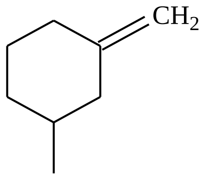
89. ஓரிணைய ஹைட்ரஜன் அணு கொண்ட சேர்மம் எது? (AIIMS 2004)

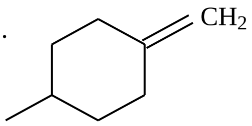
1. **ஐசோ பியூட்டீன்**
2. 2,3 டைமித்தைல் பியூட்டீன்
3. வளைய ஹெக்சேன்
4. புரோபைன்

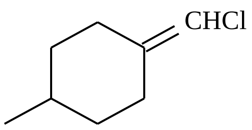
90. இருமுனை திருப்புத்திறன் அதிகம் கொண்டது. (AIIMS 2004)

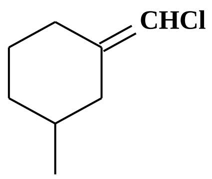
1. டிரான்ஸ்-2-பியூட்டீன்
2. 1,3, டைமித்தைல் பென்சீன்
3. **அசிட்டோபீனான்**
4. ஈத்தேன் ஆல்

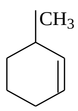
91. வடிவ மாற்றியத்தை காட்டும் சேர்மம். (AIIMS 2004)

1. 

2. 

3. 

4. 

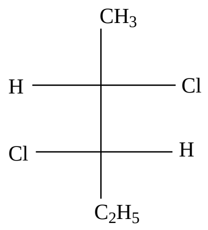
92. 

ன் - IUPAC – பெயர் (AIIMS 2003)

1. **3 - மெத்தில் வளைய ஹெக்சீன்** 2. 1 – மெத்தில் வளைய ஹெக்ஸ் -2 யீன்

3. 6-மெத்தில் வளைய ஹெக்சீன் 4. 1 – மெத்தில் வளைய ஹெக்ஸ் -5 யீன்

93. கொடுக்கப்பட்டுள்ள சேர்மத்தின் முழுமையான புறவெளி கட்டமைப்பு எது? (AIIMS 2003)



1. 2S, 3R, 2. **2S, 3S** 3.2R, 3S 4. 2R, 3R

94.அல்கீன் வெளிப்படுத்தாத மாற்றியம் (AIIMS 1994)

1.சங்கிலித்தொடர் மாற்றியம் **2.இணை மாற்றியம்**

3.இட மாற்றியம் 4.புறவெளி மாற்றியம்.

95. **கூற்று** : மூன்றைவிட அதிக கார்பன் கொண்ட ஆல்கேன்கள் சங்கிலித்தொடர் மாற்றியத்தைக் கொண்டிருக்கும்.

காரணம் : ஆல்கேன்களில் உள்ள அனைத்து கார்பன் அணுக்களும் SP இனக்கலப்புடையவை. (AIIMS 1994)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல.
3. **கூற்று சரி, ஆனால் காரணம் தவறு.**
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

96.**கூற்று** : நீராவிகாய்ச்சிவடித்தலில் O - நைட்ரோபீனால் மற்றும் P - நைட்ரோபீனால் கலந்த கலவை பிரிக்கப்படுகிறது.

காரணம்: P - நைட்ரோபீனால் நீராவியினால் ஆவியாகும். O - நைட்ரோபீனால் நீராவியினால் ஆவியாகுவதில்லை. (AIIMS 2015)

1. கூற்று,காரணம் சரி. காரணம், கூற்றுக்குசரியானவிளக்கம்.
2. **கூற்று,காரணம் சரி. காரணம், கூற்றுக்கு சரியான விளக்கமல்ல.**
3. கூற்றுசரி,காரணம் தவறு.
4. கூற்று,காரணம் தவறு.

97. $C_6H_5ONa + CO_2 + H_2O \rightarrow C_6H_5OH + NaHCO_3$ என்ற வினையில் அறியப்படுவது

(AIIMS 2016)

1. கார் பானிக் அமிலத்தைவிட பீனால்கள் வலிமை மிக்க அமிலம்.
2. **பீனால்களைவிட கார்பானிக் அமிலம் வலிமை மிக்க அமிலம்.**
3. பீனாலைவிட நீர் ஆனது வலிமை மிக்க அமிலம்.
4. இவற்றில் எதுவும் இல்லை.

98. கீழ்கண்டவற்றில் எது அரோமேட்டிக் சேர்மம் அல்ல. (AIIMS 2016)

1. பென்சீன்
2. சைக்ளோ ஆக்டாடெட்டரா யீனைல் இரு எதிர் அயனி
3. ட்ரொபீலியம் அயனி
4. **சைக்ளோ பெண்டா டையீனைல் நேர் அயனி.**

99. கூற்று : கெல்டால் முறையை விட, டுமாஸ் முறை மூலம் நைட்ரஜன் கொண்ட கரிமச் சேர்மத்தில் நைட்ரஜனை அளந்தறிதல் சரியானதாகும்.

காரணம் : கெல்டால் முறையில், நைட்ரஜன் ஆக்சிஜனுடன் நேரடி பிணைப்புக் கொண்ட சேர்மம் சரியான முடிவைத் தருவதில்லை. (AIIMS 2016)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி, மேலும் காரணமானது கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமாகும்.
2. **கூற்று மற்றும் காரணம் சரி, ஆனால் காரணமானது கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமல்ல.**
3. கூற்று சரி, காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

100. பின்வருவனவற்றுள் எது ஒளி சுழற்றும் தன்மை கொண்டது? (AIPMT 1988)

1. 1-பியூட்டனால்
2. 1-புரப்பனால்
3. **2-குளோரோபியூட்டேன்**
4. 4-ஹைட்ராக்சிபியூட்டனல்

101. C_6H_{14} என்ற ஆல்கேனில் இருந்து எத்தனை கரியணு தொடர் மாற்றியம் கிடைக்கும் ? (AIPMT 1988)

1. நான்கு
2. **ஐந்து**
3. ஆறு
4. ஏழு

102. கெல்டால் முறையைப் பயன்படுத்தி அளந்தறியப்படுவது (AIPMT 1990)

1. **நைட்ரஜன்**
2. ஹாலஜன்கள்
3. சல்பர்
4. ஆக்ஸிஜன்

103. லாசிகன்ஸ் சோதனையைப் பயன்படுத்தி கண்டறிவது (AIPMT 1990)

1. நைட்ரஜன் 2. சல்பர் 3. குளோரின் **4.மேற்கூறிய அனைத்தும்**

104. நைட்ரஜனை கண்டறிவதற்க்கான லாசிகன்ஸ் சோதனைக்கு உட்படாதது எது? (AIPMT 1994)

1. $NH_2CONHNH_2.HCl$
2. $NH_2NH_2.HCl$
3. NH_2CONH_2
4. $C_6H_5NHNH_2.HCl$

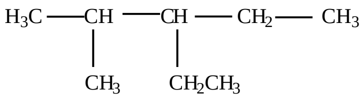
105. சுழிமாய்கலவையிலிருந்து d மற்றும் l இனன்சியோமா்ஸாக பிரித்தெடுக்கும் முறையினை எவ்வாறு அழைப்போம். (AIPMT 1994)

1. **சுழிமாய்க் கலவை பிரித்தெடுத்தல் (Resolution)**
2. நீா் நீக்கமடைதல்
3. சுழற்சி
4. ஹைட்ரோ ஹாலஜன் நீக்கம் (dehydrohalogenation)

106. வேதியியல் முறையில் சுழிமாய்க்கலவையை பிரிக்கும் போது கிடைக்கும் சோ்மம் (AIPMT 1994)

1. ஒரு மீசோ கலவை
2. இனன்ஷியோமா்
3. **டயாஸ்டீரியோமா்ஸ்**
4. எதிரெதிா் சுழற்சி சோ்மங்கள்

107.



க்கு கீழ்கண்டவற்றுள் எது சரியான IUPAC பெயா் ஆகும் (AIPMT 1994)

1. 2 – மீத்தைல் - 3 – எத்தில் பெண்டேன்
2. **3 – எத்தைல் - 2- மீத்தைல் பெண்டேன்**
3. 2 – எத்தைல் - 3 – மீத்தைல் பெண்டேன்
4. 3 – மீத்தைல் - 2 - ஈத்தைல் பெண்டேன்

108. ∴பிரீடல் கிராப்ஸ் வினையின் மூலம் டொலுயீன் தயாரிக்க உதவுவது (AIMPT 2000)

1. **$C_6H_6 + CH_3Cl$**
3. $C_6H_6 + CH_2Cl_2$
2. $C_6H_5Cl + CH_4$
4. $C_6H_6 + CH_3Cocl$

109. சோடியம் உருக்கு சாறு சோதனையில் கரிமச் சோ்மங்களில் காணப்படும் நைட்ரஜன் எவ்வாறு மாற்றமடைகிறது? (AIPMT 1991)

1. சோடாமைன்
2. **சோடியம் சயனைடு**
3. சோடியம் நைட்ரைட்
4. சோடியம் நைட்ரேட்

110. ஒரு சோ்மத்தின் மாற்றியங்கள் ஒரே (AIPMT 1991)

1. அமைப்பு வாய்பாட்டை பெற்றுள்ளன
2. இயற்பியல் பண்புகளை பெற்றுள்ளன
3. வேதியியல் பண்புகளை பெற்றுள்ளன
4. **மூலக்கூறு வாய்ப்பாட்டை பெற்றுள்ளன**

111. n – பியூட்டேனை குளோரினேற்றம் பண்ண கிடைப்பது (AIPMT 2001)

$CH_3 - CH_2 - CH(Cl) - CH_3$ எனில், இதன் அமைப்பு.

1. மீசோ அமைப்பு
2. **சுழிமாய் அமைப்பு**
3. d – அமைப்பு
4. l – அமைப்பு

112. எது தவறான IUPAC பெயர் (AIPMT 2001)

1. $CH_3 - C(=O) - CH(CH_3) - CH_3$ 2 மெத்தில் 1-3-பியூட்டனோன்
2. $CH_3 - CH(CH_3) - CH(CH_2 - CH_3) - CH_3$ 2, 3 டை மெத்தில் பென்டேன்
3. $CH_3 - C \equiv CCH(CH_3)$ 2, 4 - மெத்தில் - 2 - பென்டைன்
4. $CH_3 - CH(Cl) - CH(Br) - CH_3$ 2 - புரோமோ -3- குளோரோ பியூட்டேன்

113. டொலுவீனை நீராவி காய்ச்சி வடித்தல் செயல்முறைக்கு உட்படுத்தும்போது, அதன் ஆவியின் அழுத்தமானது (AIPMT 2001)

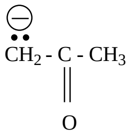
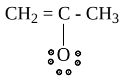
1. அழுத்தமானியின் (barometer) அழுத்தத்திற்கு சமம்
2. **அழுத்தமானி அழுத்தத்தை விட குறைவு**
3. டொலுவீனின் நீராவி அழுத்தமும் எளிய காய்ச்சி வடித்தலுக்கு சமமானது
4. எளிய காய்ச்சி வடித்தல் டொலுவீனின் ஆவி அழுத்தத்தை விட அதிகம்

114. $C_7 H_{16}$ என்ற வாய்ப்பாடு உடைய மூலக்கூறு சேர்மம் ஒளி சுழற்சி மாற்றியம் தரும் அமைப்பானது (AIPMT 2001)

1. **2, 3 – டைமெத்தில் பென்டேன்**
2. 2, 2 டைமெத்தில் பியூட்டேன்
3. 2 – மெத்தில் ஹெக்சேன்
4. மேற்கண்ட எதுவுமில்லை

115. $CH_2 = CH – CH_2 – C \equiv CH$ -இதன் IUPAC பெயர் (AIPMT 2002)

1. 1, 5 – ஹெக்ஸீனைன்
2. **1 – ஹெக்ஸீன் -5 – ஐன்**
3. 1 – ஹெக்ஸைன் -5–ஈன்
4. 1, -5 – ஹெக்ஸைனீன்

116.  மற்றும்  என்பன (AIPMT2002)

1. **உடனிசைவு அமைப்புகள்**
2. இயங்கு சமநிலை அமைப்புகள்
3. வடிவ மாற்றுகள்
4. ஒளி சுழற்சி மாற்றுகள்

117. ஒரு கரிமச் சேர்மத்தில் உள்ள C, H மற்றும் N ஆகியவற்றின் சதவீதங்கள் முறையே 40%, 13.3% மற்றும் 46.7% எனில் அதன் எளிய விகித வாய்ப்பாடு (AIPMT 2002)

1. $C_3 H_{13} N_3$ 2. CH_2 3. **CH_4N** 4. CH_6N

118. வடிவ மாற்றியங்கள் எவற்றால் வேறுபடுகிறது? (AIPMT 2002)

1. வினை செயல் தொகுதிகளின் இட அமைவு
2. அணுக்களின் இட அமைவு
3. **புறவெளியில் அணுக்களின் அமைவு**
4. கரியணுத் தொடரின் நீளம்

119. $HOOC – CH_2 – CH_2 – CN$ என்ற சேர்மத்தின் IUPAC பெயர் (AIIMS 2002)

1. **3 - சயனோ புரோப்பனாயிக் அமிலம்**
2. 4 - நைட்ரைல் பியூட்டனாயிக் அமிலம்
3. 3 - சயனோ புரப்பனால்டிஹைடு
4. 3 – நைட்ரைல் பியூட்டனாயிக் அமிலம்

120. நீராவி வாலை வடித்தல் முறை பின்வருவனவற்றுள் எதனை பிரிக்க பயன்படுகிறது (AIIMS 2002)

1. கொழுப்பு அமிலங்கள்
2. உயர் ஆல்கேன்கள்
3. தாது எண்ணெய்கள்
4. **அத்தியாவசிய எண்ணெய்கள்**

121. A : ஆல்கஹாலை விட பீனால் வலிமை மிகு அமிலம் (AIIMS 2002)

R : பீனால் உடனிசைவு அமைப்பால் நிலைப்படுத்தப்படுகிறது. ஆல்கஹால் அவ்வாறு இல்லை.

A - கூற்று, R – காரணம்

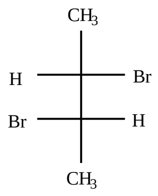
1. A மற்றும் R சரி மேலும் R என்பது A-ன் சரியான விளக்கமாகும்

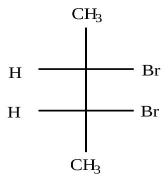
2. A மற்றும் R சரி மேலும் R என்பது A-ன் சரியான விளக்கமில்லை

3. A சரி, R தவறு

4. R சரி, A தவறு

122. டிரான்ஸ்-2 பியூட்டீனை Br_2 உடன் வினைப்படுத்தும் போது கிடைப்பது (AIIMS 2013)

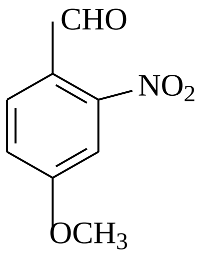
1. 

2. 

3. மீசோ சேர்மம்

4. **b மற்றும் c**

123. சேர்மத்தின் IUPAC பெயர் (AIIMS 2014)



1. **4 – மீத்தாக்சி - 2 – நைட்ரோ பென்சால்டிஹைடு**
2. 4 – பார்மைல் - 3 – நைட்ரோ அனிசோல்
3. 4 – மீத்தாக்சி – 6 – நைட்ரோ பென்சால்டிஹைடு
4. 2 – பார்மைல் - 5 – மீத்தாக்சி நைட்ரோ பென்சால்டிஹைடு

124. மூலக்கூறு நிறை கண்டறிதலில் கற்பூரமானது அடிக்கடி பயன்படுகிறது. ஏனெனில் (AIPMT 2004)

1. அதிக கிரையோஸ்கோபிக் (Cryoscopic) மாறிலியை பெற்றிருக்கும்.
2. **எளிதில் ஆவியாகும் தன்மையுடையது.**
3. கரிமசேர்மங்களுக்கு கரைப்பானாக பயன்படுகிறது.
4. எளிதில் கிடைக்கிறது.

125. டைஃபினைல் மீத்தேன் மூலக்கூறு வாய்பாடு

இதில் ஒரு ஹைட்ரஜன் அணுவை குளோரினால் பதிலீடு செய்ய கிடைக்கும் அமைப்பு மாற்றியங்கள் எத்தனை? (AIPMT 2004)

1. **4** 2. 8 3. 7 4. 6

126. ஒரு திண்ம சேர்மம் ‘X’ ஐ வெப்பப்படுத்த CO_2 வாயு மற்றும் எச்சம் கிடைக்கிறது. எச்சத்தை நீரில் சேர்க்க‘Y’ கிடைக்கிறது. நீரில் Y சேர்மத்துடன் அதிகளவு CO_2 செலுத்த ‘Z’ என்ற தெளிந்த கரைசல் கிடைக்கிறது. Z சேர்மத்தை கொதிக்க வைக்க ‘X’ மீண்டும் உருவாகிறது. எனில் ‘X’- என்பது (AIPMT 2004)

1. **$CaCO_3$** 2. Na_3CO_3 3. K_2CO_3 4. $Ca(HCO_3)_2$

127.கெல்டால் முறையில் நைட்ரஜன் அளந்தறிதலில், 0.75 g மண் மாதிரியிலிருந்து வெளியேறும் அம்மோனியாவை நடுநிலையாக்க 10மிலி 1M H_2SO_4 தேவைப்படுகிறது. மண் மாதிரியில் உள்ள நைட்ரஜனின் சதவிகிதம் யாது? (AIPMT 04.05.2014)

1. 37. 33 2. 45.33 3. 35.33 4. 43.33

128.பின்வருவனவற்றுள் எது தவறான கூற்று ? (CBSC 2016 P-II)

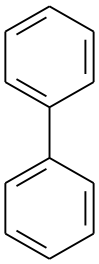
1. PH_5 மற்றும் $BiCl_5$ உருவாகாது

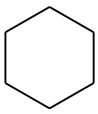
2. $p\pi$ - $d\pi$ பிணைப்புகள் SO_2-ல் உள்ளன

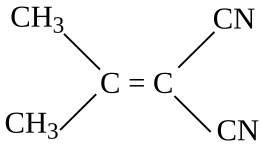
3. SeF_4 மற்றும் CH_4 ஒரே மாதிரியான வடிவம் கொண்டவை

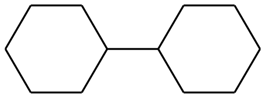
4. I_3^+ வளைய வடிவத்தைப் பெற்றுள்ளது

129.கீழ்கண்ட மூலக்கூறுகளில் அனைத்து அணுக்களும் ஒருதள அமைப்பில் உள்ளது எது ? (CBSC 2016 P-II)

1) 

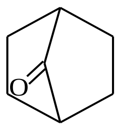
2) 

3) 

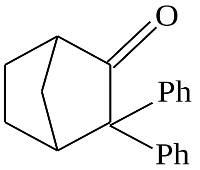
4) 

130.கீழ்க்கண்ட மூலக்கூறில் இயங்குசமநிலைமாற்றியத்தை பெற்றுள்ளது எது?

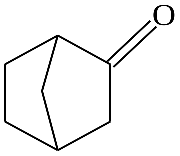
(CBSC 2016 P-I)



I



II



III

1. III மட்டும்   2. I மற்றும் III இரண்டும்

3. I மற்றும் II இரண்டும்   4. II மற்றும் III இரண்டும்

131.வாயுநிலை புரோமின் உடன் அதிவேகத்தில் வினைபுரியும் சேர்மத்தின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு

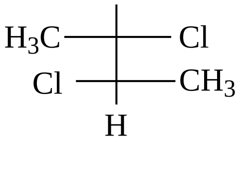
(CBSC 2016 P-II)

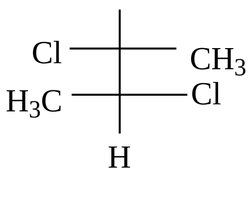
1. C_3H_6   2. C_2H_2 3. C_4H_{10} 4. C_2H_4

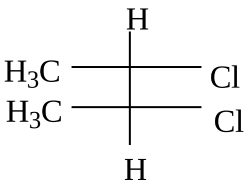
132.ஒப்பேனர் ஆக்சிஜனேற்ற வினையில் (Oppenauer's)   (A11MS 2009)

1. ஆசிட்டோன் கரைப்பானில் அலுமினியம் மூவினைய பியூட்டாக்சைடு முன்னிலையில், ஈரினைய ஆல்கஹால் கார்பத்திவிலிக் அமிலமாக ஆக்சிஜனேற்றம் அடைகிறது.
2. C = C அல்லது C ≡ C பிணைப்பை பாதிக்காமல் அசிட்டோன் கரைப்பானில் அலுமினியம் மூவிணைய பியூட்டாக்சைடு முன்னிலையில்,ஈரினைய ஆலகஹால் கார்பாக்சிலிக் அமிலமாக ஆக்சிஜனேற்றம் அடைகிறது.
3. **C = C அல்லதுC ≡ C பிணைப்பை பாதிக்காமல் அலுமினியம் மூவினைய பியூட்டாக்சைடு முன்னிலையில்,ஈரினைய ஆல்கஹால் கீட்டோனாக ஆக்சிஜனேற்றம் அடைகிறது.**
4. குரோமிக் அமிலம் - பிரிடின் சேர்மம் முன்னிலையில் ஈரினைய ஆல்கஹால் கீட்டோனாக ஆக்சிஜனேற்றம் அடைகிறது.

133.எது ஒளி சுழற்றும் தன்மையற்றது   (AIIMS-2007)

1. 

2. 

3. 

4. இவற்றில் ஏதும் இல்லை

134. கூற்று(A) டிரான்ஸ் பியுட்டீன் புரோமினுடன் வினைபுரிந்துசுழிமாய் கலவையை தருகிறது காரணம் (R) டிரான்ஸ் சேர்மங்கள் டிரான்ஸ் சேர்க்கைவினைகளில் இருவிதமான புறவெளிமாற்றுகளைத் தருகிறது. (AIIMS 2007)

1. கூற்று (A) மற்றம் காரணம் (R) இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் (R) ஆனது கூற்று (A) க்கான சரியான விளக்கம்
2. கூற்று (A) மற்றம் காரணம் (R) இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் (R) ஆனது கூற்று (A) க்கான சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று(A) மற்றம் காரணம் (R) தவறு
4. **கூற்று(A) மற்றம் காரணம் (R) இரண்டும் தவறு**

135.கூற்று(A) : லாக்டிக் அமிலம் வடிவவச மாற்றியத்தினை கொண்டுள்ளது

காரணம் (R): லாக்டிக் அமிலம் கார்பன் - கார்பன் இரட்டைபிணைப்பு உள்ளது.

(AIIMS-2007)

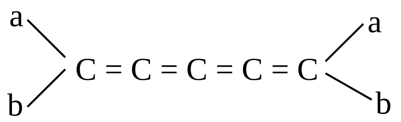
1. கூற்று (A) மற்றம் காரணம் (R) இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் (R) ஆனது கூற்று (A) க்கான சரியான விளக்கம்
2. கூற்று (A) மற்றம் காரணம் (R) இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் (R) ஆனது கூற்று (A) க்கான சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று(A) சரி மற்றம் காரணம் (R) தவறு
4. **கூற்று(A) மற்றம் காரணம் (R) இரண்டும் தவறு**

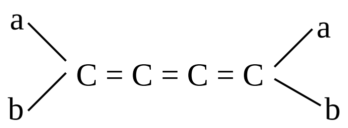
136. $CH_3CH = CHCH_2CHBrCH_3$ – எத்தனை புறவெளி மாற்றியங்களை கொண்டுள்ளது?

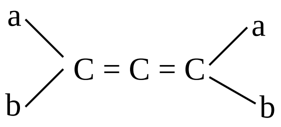
(AIPMT 2008)

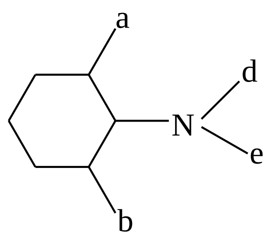
1. 8 2. 2 **3. 4** 4. 6

137. எது ஒளிசுழற்சியற்ற தன்மை ? (AIIMS 2010)

1. 

2. 

3. 

4. 

138.கூற்று : பென்சீனை அடர் H_2SO_4-வுடன் வெப்பப்படுத்தும்போது பென்சீன் சல்போனிக் அமிலத்தை தருகிறது. இதனை அதிவெப்பநிலையில் உள்ள நீராவியுடன் (super heated steam) அதிக அழுத்தத்தில் வினைபடுத்தும்போது பென்சீன் திரும்ப கிடைக்கிறது

காரணம்: சல்போனேசன் என்பது ஒரு மீள் வினை (AIIMS 2010)

1.காரணம் மற்றும் கூற்று இரண்டும் சரி மற்றும் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம் ஆகும்

2.காரணம் மற்றும் கூற்று இரண்டும் சரி ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம் அல்ல

3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு

4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டுமே தவறு