

11TH வேதியியல்

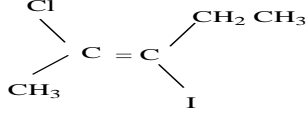
13. ஹைட்ரோ கார்பன்கள்

1. குறைந்த நிலைப்புத்தன்மை கொண்ட ஈத்தேன் வச அமைப்பின் இருமுனை கோணம்.

(AIPMT MAIN 2012)

1. 180° 2. 60° 3. 0° 4. 120°

2.

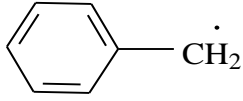


என்ற சேர்மத்தின் IUPAC – பெயர்.

1. சிஸ் -2- குளோரோ – 3- அயோடோ -2- பென்டீன்
2. டிரான்ஸ் -2 குளோரோ – 3- அயோடோ -2- பென்டீன்
3. சிஸ் -3- அயோடோ -4- குளோரோ -3- பென்டீன்
4. டிரான்ஸ் -3- அயோடோ -4- குளோரோ -3- பென்டீன்

3. தனி உறுப்பு

(AIPMT 2013)



ஒரு அரோமேடிக், ஏனெனில் -

1. 6 P – ஆர்பிட்டால்கள் மற்றும் 6 தனித்த எலக்ட்ரான்கள்
2. 7P – ஆர்பிட்டால்கள் மற்றும் 6 தனித்த எலக்ட்ரான்கள்
3. 7 P – ஆர்பிட்டால்கள் மற்றும் 7 தனித்த எலக்ட்ரான்கள்
4. 6 P – ஆர்பிட்டால்கள் மற்றும் 7 தனித்த எலக்ட்ரான்கள்

4. ஒற்றை பிணைப்பை சுற்றி மூலக்கூறுகள் சுழற்றுவதால் ஒரு மாற்றியம் மற்றொரு வடிவமாக மாறுவது. (AIIMS 1997)

1. வடிவ வச மாற்றியம்
2. இனன்சியோமர்ஸ்
3. டயஸ்டீரியோமர்ஸ்
4. வடிவ மாற்றியங்கள்

5. பின்வருவனவற்றுள் எந்த சேர்மம் அரோமேடிக் சேர்மம் அல்ல

(AIIMS 1997)

1. பென்சீன்
2. வளையஹெக்சேன்
3. ஆர்தோ சைலீன்
4. பிக்ரிக் அமிலம்

6. 1,3டை புரோமோபுரப்பேன் ஜிங்க் மற்றும் NaI உடன் வினைபுரிந்து தருவது. (AIIMS 1997)

1. புரப்பீன்
2. புரப்பேன்
3. சைக்ளோபுரப்பேன்
4. ஹெக்சேன்

7. 1 – பியூட்டைன் குளிர்ந்த கார $KMnO_4$ உடன் வினைபுரிந்து தருவது. (AIIMS 1997)

1. $CH_3 CH_2 CO OH$
2. $CH_3 CH_2 CH_2 CO OH$
3. $CH_3 CH_2 CO OH + CO_2$
4. $CH_3-CH_2-COOH + H COOH$

8. அசிட்டிலீனுள்ள ஹைட்ரஜன் அமிலதன்மையைப் பெற்றுள்ளது : ஏனெனில் (AIPMT 1989)

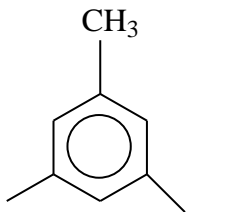
1. அசிட்டிலீனின் சிக்மா எலக்ட்ரான் அடர்த்தி கொண்ட (C-H) பிணைப்பு , 50% &- தன்மை கொண்ட கார்பனுக்கு அருகில் உள்ளது.
2. அசிட்டிலீனில் ஒவ்வொரு கார்பனும், ஓர ஹைட்ரஜனைப் பெற்றுள்ளது.
3. அசிட்டிலீன், குறைந்த எண்ணிக்கையிலான ஹைட்ரஜனைப் பெற்றுள்ளது.
4. அசிட்டிலீன், $C_n H_{2n-2}$ என்ற மூலக்கூறு வாய்ப்பாட்டை பெற்று அல்கைன் வகைப்பாட்டைச் சேர்ந்தது.

9. வளையை ஹைட்ரோகார்பன் 'A'ல் அனைத்து கார்பன், ஹைட்ரஜன் அணுக்களும் ஒரே சமதளத்திலும் அனைத்து கார்பன் - கார்பன் பிணைப்புகளும் ஒரே பிணைப்பு நீளத்தில் 1.54 \AA

க்கும் கீழும், மாறும் உள்ளது எனில் C – C – C – ன் பிணைப்பு கோணம் யாது?

(AIPMT 1989)

1. $109^\circ 28'$
2. 100°
3. 180°
4. 120°



10. CH_3 CH 3- மூலக்கூறு அசிட்டோன் ($CH_3 COCH_3$) மற்றும் அடர் $H_2 SO_4$ உடன் வினைபடும் பொழுது புரொப்பைனை ($CH_3 - C = CH$) செஞ்சூட்டு குழாயில் செலுத்தும் பொழுது கிடைக்கும் பலபடி பெயர் எது? (AIPMT 1989)

1. േரோன்
மெஸிடெலின்

2. டீஅசிடோனரல் ஆல்கஹால்

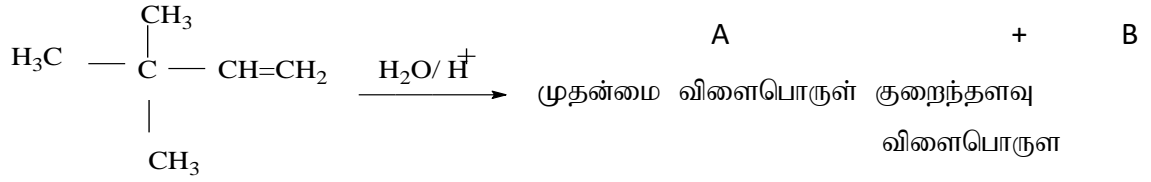
3. மெசிடெல் ஆக்ஸைடு

4.

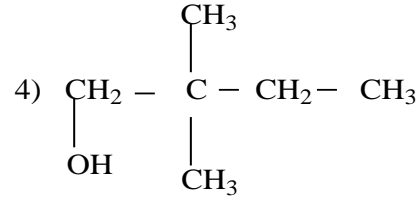
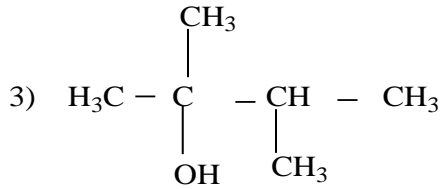
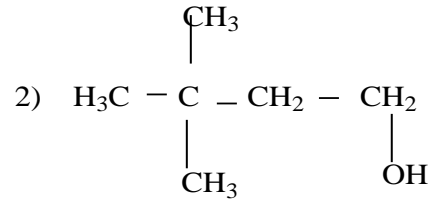
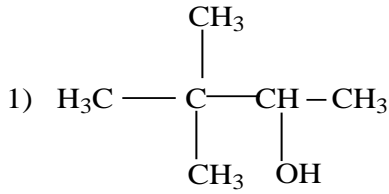
11. அசிட்டிலீனுள்ள ஹைட்ரஜன் அமிலதன்மையைப் பெற்றுள்ளது : ஏனெனில் (AIPMT 1989)

1. அசிட்டிலீனின் சிக்மா எலக்ட்ரான் அடர்த்தி கொண்ட (C-H) பிணைப்பு , 50% &- தன்மை கொண்ட கார்பனுக்கு அருகில் உள்ளது.
2. அசிட்டிலீனில் ஒவ்வொரு கார்பனும், ஓர ஹைட்ரஜனைப் பெற்றுள்ளது.
3. அசிட்டிலீன், குறைந்த எண்ணிக்கையிலான ஹைட்ரஜனைப் பெற்றுள்ளது.
4. அசிட்டிலீன், $C_n H_{2n-2}$ என்ற மூலக்கூறு வாய்ப்பாட்டை பெற்று அல்கைன் வகைப்பாட்டைச் சேர்ந்தது.

12. பின்வரும் வினையில்



முதன்மை விளைபொருள் எது?



13. பசுமை வேதியியல் என்பது

(AIPMT 2008)

1. ஓசோன் படலத்தில் ஏற்படும் துளை தொடர்புடையது
2. கோள்களில் ஏற்படும் வினை பற்றிய படிப்பு
3. வினைகளின் போது உருவாகும் நிறங்களை பற்றியது.
4. கெடுதல் ஏற்படுத்தும் வேதிப்பொருட்களின் உற்பத்தி மற்றும் பயன்படுத்துதலை குறைத்தல்.

14. எந்த பொருள் அடர் H_2SO_4 உடன் சூடுபடுத்தும்போது கரியாகிறது?

(AIIMS 2001)

1. கார்போஹைட்ரேட்
2. ஹட்ரோகார்பன்
3. கொழுப்பு
4. புரதங்கள்

15. STP யில் திரவ நிலையில் உள்ள ஹைட்ரோ கார்பன் (AIIMS 2001)
 1. பென்டேன் 2. பியூட்டேன் 3. புரோப்பேன் 4. ஈத்தேன்

16. கீழ்க்கண்டவற்றுள் வீரியம் குறைந்த அமிலம் எது? (AIIMS 2001)
 1. $\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH}_3$ 2. $\text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{CH}$
 3. $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$ 4. C_2H_6

17. அசிட்டிலீன் HBr உடன் வினைபுரிந்து கிடைப்பது (AIIMS 2001)
 1. எத்திலின் டைபுரோமைடு 2. எத்திலீன் புரோமைடு
 3. எத்தில் புரோமைடு 4. மெத்தில் புரோமைடு

18. கூற்று (A) : கனிம எண்ணெய்கள் அதிக மூலக்கூறு நிறை கொண்ட ஹைட்ரோ கார்பன்களை கொண்ட கலவை. இது ஹெக்சேனில் கரையும் ஆனால் ஆல்கஹால் மற்றும் நீரில் கரைவதில்லை
 காரணம் (R) : ஆல்கஹால் அல்லது நீரில் உள்ள ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு மிகவும் வலுவானது, முனைவற்ற மூலக்கூறுகள் இந்த விசைகளை எதிர்கொள்ள முடியாது.

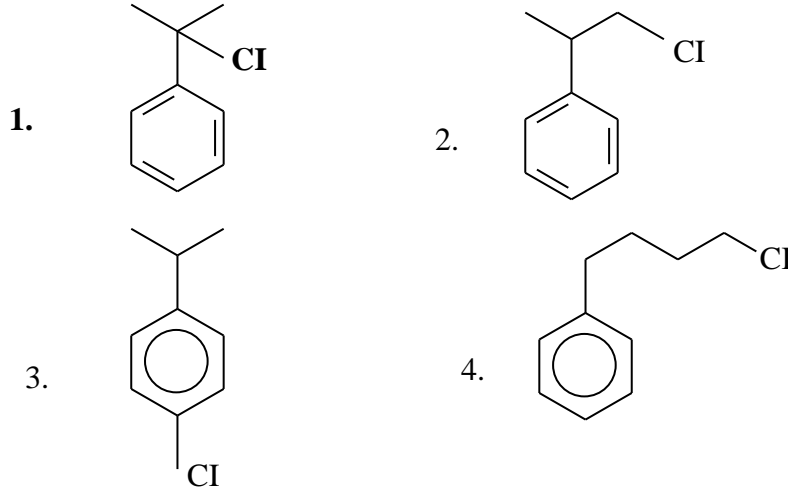
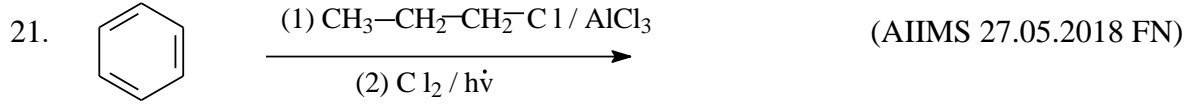
(AIIMS 2001)

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.

19. $\text{CH}_3\text{CH} = \text{CHCH}_3 + \text{CHCl}_3 + t - \text{BuOK} \rightarrow \text{A}$
 A என்பது
- 1) $\text{CH}_3\text{CH} - \text{CHCH}_3$
 CH_2
- 2) $\text{CH}_3\text{CH} - \text{CHCH}_3$
 C
 Cl Cl
- 3) $\text{CH}_3\text{CH} - \text{CHCH}_3$
 OBu Cl
- 4) $\text{CH}_3\text{CCH} - \text{CHCH}_3$
 O

20. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது அரோமேட்டிக்? (AIIMS 2008)





22. கூற்று : ஐசோபியூட்டீனின் அனைத்து C-C-C ($\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\text{C}} = \text{CH}_2$) பிணைப்பு கோணங்களும் வேறுபட்டவையாகும்.

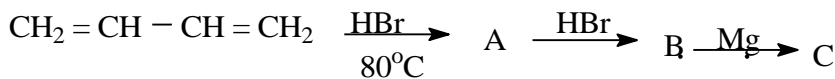
காரணம் : CH_3 (மெத்தில் தொகுதி) கொள்ளிட தடையை வெளிபடுத்துகிறது.

(AIIMS 27.05.2018 FN)

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

23. கீழ்க்கண்ட வினைகளின் வரிசையில் தவறானது எது?

(AIIMS 27.05.2018 FN)

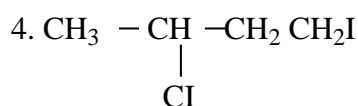
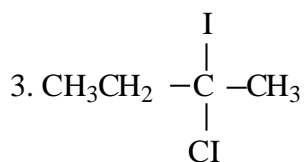
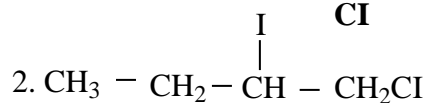
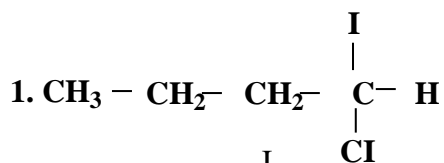


1. A என்பது $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 \text{ Br}$
2. B என்பது $\text{CH}_3 - \text{CHBr} - \text{CH}_2 - \text{Br}$
3. C என்பது சைக்ளோ புரப்பைல் மீத்தேன்
4. B ஆனது NaOH உடன் SN^2 வினையில் ஈடுபட்டு $\text{CH}_3\text{CHOH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{Br}$ தருகிறது. $\text{CH}_3\text{CHBr} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{OH}$ யை தருவதில்லை.

24. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எந்த வினைக்காரணி 1-பியூட்டைன் மற்றும் 2-பியூட்டைன் சேர்மங்களை வேறுபடுத்தக் கூடியது? (CBSE 2012)

1. Br₂ 2. NaNH₂ 3. HCl 4. O₂

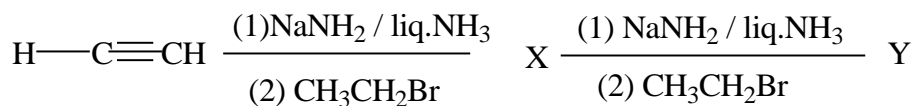
25. பியூட்டைன்-1 ன் கீழ்க்கண்ட வினையில் விளைபொருள் C ஐ தீர்மானி (CBSE PMT 2007)



26. C₅H₁₀ என்ற வாய்பாடு கொண்ட எந்த சேர்மத்தை ஓசோனேற்றம் செய்ய அசிட்டோனை தருகிறது. (CBSE PMT 2007)

1. 3-மெத்தில் - 1 - பியூட்டைன் 2. சைக்லோ பென்டேன்
3. 2 - மெத்தில் - 1 - பியூட்டைன் 4. 2 - மெத்தில் - 2 - பியூட்டைன்

27. மேற்கண்ட வினையில் X, மற்றும் Y ஐக் கண்டறிக. (AIPMT 2016)



1. X = 1 - பியூட்டைன் : Y = 3 - ஹெக்சைன்
2. X = 2 - பியூட்டைன் : Y = 3 - ஹெக்சைன்
3. X = 2 - பியூட்டைன் : Y = 2 - ஹெக்சைன்
4. X = 1 - பியூட்டைன் : Y = 2 - ஹெக்சைன்

28. அடர் H_2SO_4 மற்றும் அடர் HNO_3 கலந்த கலவையுடன் பென்சீன் நைட்ரோ ஏற்றம் செய்யப்படுகிறது. இந்த கலவையில் அதிக அளவு $KHSO_4$ சேர்க்கும் போது நைட்ரோ ஏற்றத்தின் வேகம் (AIPMT 2016)

1. அதிகரிக்கும்
2. குறையும்
3. எந்த மாற்றமும் இல்லை
4. இருமடங்கு ஆகும்

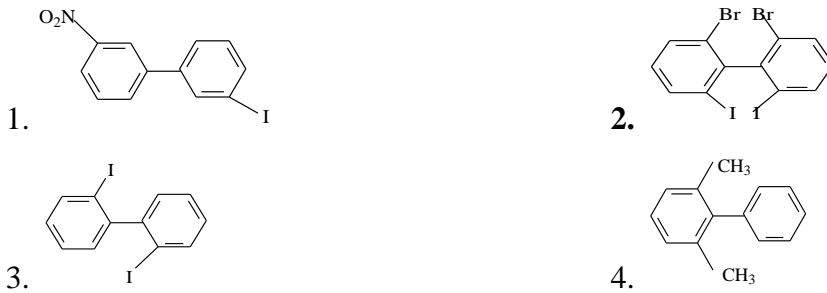
29. ஈத்தேனின் எதிர் எதிர் மற்றும் மறைத்தல் வச அமைப்புகள் குறித்த சரியான கூற்று:

(AIPMT 2016)

1. ஈத்தேனின் எதிர் எதிர் வச அமைப்பு மறைத்தல் வச அமைப்பை விட குறைந்த நிலைத்தன்மை உடையது. ஏனெனில் எதிர் எதிர் வச அமைப்பில் அணுக்களுக்கு இடையேயான விலக்கு விசை உள்ளது.
2. ஈத்தேனின் எதிர் எதிர் வச அமைப்பு மறைத்தல் வச அமைப்பைவிட அதிக நிலைத்தன்மை உடையது. ஏனெனில் மறைத்தல் வச அமைப்பில் அணுக்களுக்கு இடையேயான விலக்கு விசை இல்லை.
3. ஈத்தேனின் மறைத்தல் வச அமைப்பு எதிர் எதிர் வச அமைப்பைவிட அதிக நிலைத்தன்மை உடையது. ஏனெனில் மறைத்தல் வச அமைப்பில் விலக்கு விசை உள்ளது.
4. ஈத்தேனின் எதிர்எதிர் வச அமைப்பு மறைத்தல் வச அமைப்பை விட அதிக நிலைத்தன்மை உடையது. ஏனெனில் எதிர் எதிர் வச அமைப்பு அணுக்களுக்கு இடையேயான விலக்கு விசை இல்லை.

30. கீழ்க்கண்டவற்றுள் ஒளிசுழற்றும் தன்மை உடைய பைபினைல் எது?

(AIPMT 2016)



31. ஈத்தேனின் வச அமைப்புக்களை பொறுத்து பின்வருவனவற்றுள் சரியான கூற்று எது?

(NEET 2017)

1. பிணைப்புக் கோணம் சமம், வேறுபட்ட பிணைப்பு நீளம்
2. பிணைப்புக் கோணம் வேறுபட்டது, பிணைப்பு நீளம் சமம்
3. பிணைப்பு கோணம், பிணைப்பு நீளம் வேறுபட்டது
4. பிணைப்பு கோணம், பிணைப்பு நீளம் சமம்

32. ஒரு மின்வேதிக் கலனில் Zn | ZnSO₄(0.01M) || CuSO₄(1.0M) | Cu, டேனியல் கலத்தின் emf ஆனது E₁. ZnSO₄ன் செறிவானது 1.0Mக்கும் CuSO₄ ஆனது 0.01Mக்கும் மாறும்போது அதன் emf E₂. E₁ மற்றும் E₂ க்கான தொடர்பு என்ன? (தரவு = $\frac{RT}{F} = 0.059$) (NEET 2017)

1. E₁ = E₂

2. E₁ < E₂

3. E₁ > E₂

4. E₂ = 0 ≠ E₁

33. $C_6H_5CH_2CH_3$ லிருந்து $C_6H_5CH=CH_2$ ஆக மாற்ற பயன்படும் வினைக் காரணிகளின் வரிசை.

(AIIMS 2006)

1. $SOCl_2 : H_2O$ 2. $SO_2Cl_2 : alc.KOH$ 3. $Cl_2/h\nu : H_2O$ 4. $SOCl_2 : alc.KOH$

34. கூற்று: 2- பியூட்பின் உடன் HBr சேர்க்கும் போது 2 விதமான ஜசோமர்கள் உருவாகிறது.
காரணம்: 2- பியூட்பின் உடன் HBr சேர்க்கும் போது மான்கோனிகவ் விதி பின்பற்றுகிறது.

(AIIMS

2006)

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

35. பென்சீன் V_2O_5 மற்றும் காற்றின் முன்னிலையில் ஆக்சிஜனேற்றத்திற்கு உட்படுத்தும்போது கிடைப்பது ?

(AIPMT 2015)

1. பென்சாயிக் அன்ஹைட்ரைடு
2. மாலிக் அன்ஹைட்ரைடு
3. பென்சாயிக் அமிலம்
4. பென்சால்டிஹைடு

36. எத்தில் புரோமைடு , மெத்தில் புரோமைடு மற்றும் சோடியம் வினைபுரிந்து கிடைப்பது.....

(AIIMS 1998)

1. புரப்பேன்
2. பியூட்டேன்
3. ஈத்தேன்
4. மேற்கண்ட அனைத்தும்

37. மெத்தில் அயோடைடு மற்றும் n- புரப்பைல் அயோடைடை சோடியம் உலோகத்துடன் வினைபடுத்த

உருவாகும் கரிம விளைபொருளின் எண்ணிக்கை

(AIIMS 1998)

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

38. மேற்கண்ட வினாவில் அதிக விளைபொருளைத் தருவது எது?

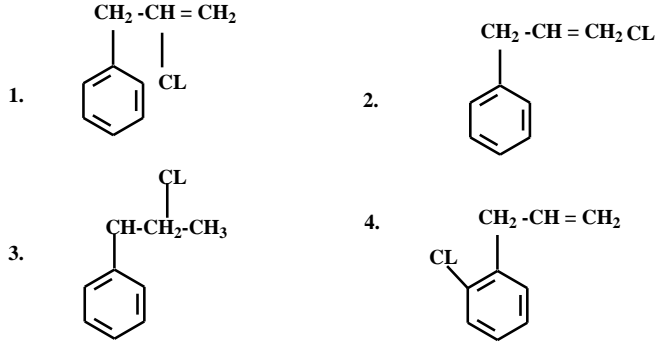
(AIIMS 1998)

1. ஹைக்கைல் அயோடைடு
2. சோடியம் புரப்பேன்
3. n- ஹைக்கேன்
4. n-பியூட்டேன்

39. உலோக சோடியத்துடன் நீரை சேர்க்கும் போது கிடைப்பது

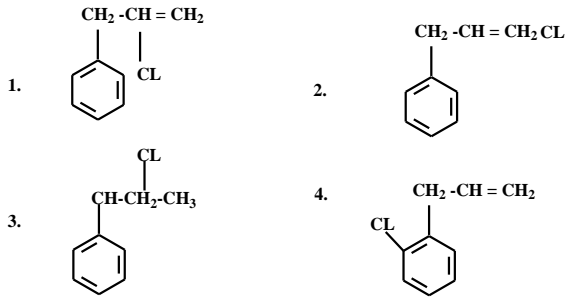
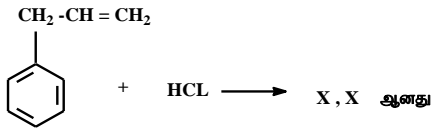
(AIIMS 1998)

1. ஹைட்ரஜன் மற்றும் சோடியம் ஹைட்ராக்சைடு
2. சோடியம் ஹைட்ரேட்
3. அக்ஸிஜன் மற்றும் சோடியம் ஹைட்ரைடு
4. நைட்ரஜன் மற்றும் சோடியம் ஹைட்ரைடு



40.

(AIIMS – 25.05.2019 AN)



41. கூற்று : 1,3 பியூட்டேன் ஆனது 1,3 ப்யூட்டைனைவிட குறைந்த இருமுனை திருப்புத் திறனை பெற்றுள்ளது

காரணம் : 1 ப்யூட்டைன் அதிக S பண்பை பெற்றுள்ளது (AIIMS – 25.05.2019 AN)

1. கூற்று காரணம் இரண்டும் சரி. காரணம் கூற்றிற்கு சரியான விளக்கம்
2. கூற்று காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று காரணம் இரண்டும் தவறு

42. கூற்று : டோலுபின் ($Cl_2/FeCl_3$ உடன் வினைபட்டு

p- ஐசோமரை முதன்மை விளைபொருளாக தருகிறது

காரணம் : ஆர்த்தோ - சோமரில் கொள்ளிட தடை உள்ளதால் முதன்மை விளைபொருள்
பாரா-ஐசோமராக உள்ளது (AIIMS 25.05.2019 AN)

1. கூற்று காரணம் இரண்டும் சரி. காரணம் கூற்றிற்கு சரியான விளக்கம்
2. கூற்று காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று காரணம் இரண்டும் தவறு

43. கூற்று : $(CH_3)_2CHCH_2CH_2CH(CH_3)CH_2CH_3$ என்ற ஹைட்ரோ கார்பனின் பெயர் 2,5-

டைமெத்தில் ஹெப்டேன் ஆகும். 3,6 – டைமெத்தில் ஹெப்டேன் இல்லை.

காரணம் : ஒரு சேர்மத்தின் நீண்ட சங்கிலித்தொடரில் இணைந்துள்ள அதிக பக்க

தொகுதிகளின் உள்ள கார்பன் அணுக்களுக்கு குறைந்த எண் அளிக்கப்படுகிறது.

(AIIMS 26.05.2019 AN)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் ஆகிய இரண்டும் சரியானவை. காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் ஆகிய இரண்டும் சரியானது. ஆனால் காரணமானது, கூற்றிற்கு
3. சரியான விளக்கம் இல்லை.
4. கூற்று சரி, ஆனால் காரணம் தவறு
5. கூற்று, காரணம் ஆகிய இரண்டும் தவறு.

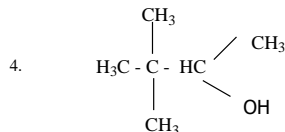
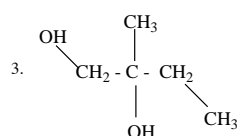
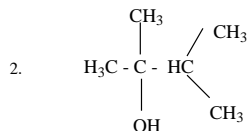
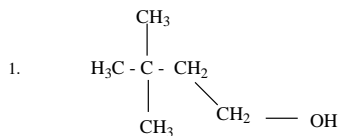
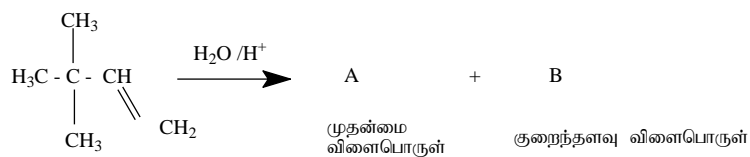
44. திரவ ஹைட்ரோ கார்பன்களை வாயு ஹைட்ரோ கார்பன்களின் கலவையாக மாற்றுவது

(AIPMT 2010)

1. ஆக்ஸிஜனேற்றம்
2. பிளத்தல்
3. குறைந்த அழுத்தத்தில் காய்ச்சி வடித்தல்
4. நீராற்பகுப்பு

45..கீழ்க்கண்ட வினையில், பெருமளவில் கிடைக்கும் (Major Pd+) விளைபொருள் எது?

(AIPMT PRE 2012)



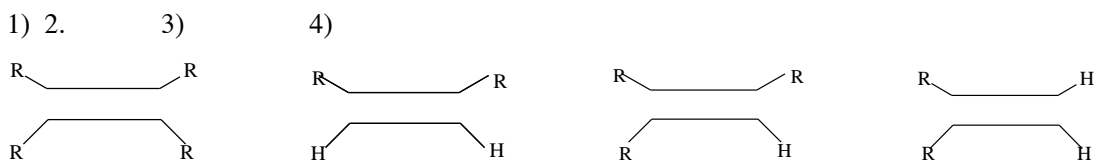
46. எலக்ட்ரான் கவர் நைட்ரோ ஏற்ற வினையில் அதிக வினைத்திறன் கொண்ட சேர்மம்.

(AIPMT PRE 2012)

1. பென்சீன் 2. பென்சோபிக அமிலம் 3. நைட்ரோ பென்சீன் 4. டொலுவீன்

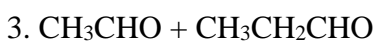
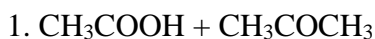
47. ஹைட்ரஜன் மற்றும் வினையூக்கிமுன்னிலையில் நடைபெறும் ஹைட்ரஜனேற்றவினையில் வேகமாக வினைபுரியும் ஆல்கீன் எது?

(AIPMT 2005)



48. கீழ்க்கண்டவினையின் விளைபொருள் :

(AIPMT 2005)



49. ஹைட்ரோகார்பன் (A) புரோமினுடன் பதிலீட்டு வினைபுரிந்து ஒரு ஆல்கைல் புரோமைடை உருவாக்குகிறது. அது உர்ட்ஸ் வினையில் நான்கு கார்பன் அணுக்களுக்கு குறைவான வாயுநிலை ஹைட்ரோ கார்பனாக மாற்றமடைகிறது. A என்பது (NEET 2018)

1. $\text{CH}\equiv\text{CH}$ 2. CH_4 3. $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$ 4. $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$

50. C_7H_8 என்ற சேர்மம் பின்வரும் வினைக்கு $\text{C}_7\text{H}_8 \xrightarrow{3\text{Cl}_2/\Delta} \text{A} \xrightarrow{\text{Br}_2/\text{Fe}} \text{B} \xrightarrow{\text{Zn}/\text{HCl}}$ உட்படுகிறது. (NEET 2018)

விளைபொருள் 'C' என்பது

1. m - புரொமோடொலுவீன்
2. p - புரொமோடொலுவீன்
3. 3 - புரொமோ - 2, 4, 6 - ட்ரைகுளோரோடொலுவீன்
4. O - புரொமோடொலுவீன்

51. CH_4 -யை முழுமையாக எரிக்கும் போது கிடைப்பவை எது? (AIIMS 1995)

1. $\text{CO} + \text{H}_2\text{O}$ 2. $\text{CO} + \text{H}_2$ 3. $\text{CO} + \text{N}_2\text{O}$ 4. $\text{CO} + \text{N}_2$

52. பிளாட்டினம் வினையூக்கி முன்னிலையில் ஹைட்ரோ கார்பன் A ஹைட்ரஜனுடன் சேர்ந்து n-ஹெக்சேனை தருகிறது. ஹைட்ரஜன் புரோமைடு A-யுடன் சேர்க்கும் போது ஹைட்ரஜனுக்கு பதிலாக ஒற்றை புரோமின் சேர்மத்தை தருகிறது. அப்படிக்களில் பின்வருவனவற்றுள் A என்பது எது? (AIPMT 1996)

1. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ 2. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$
3. $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ 4. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

53. $\text{CH}\equiv\text{CH} \xrightarrow{\text{O}_3/\text{NaOH}} \text{x} \xrightarrow{\text{ZnCH}_3\text{COOH}} \text{y, y ஆனது}$ (AIIMS 2000)

1. CH_3OH 2. CH_3COOH 3. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$ 4. $\text{CH}_2\text{OH}-\text{CH}_2\text{OH}$

54. எவ்வகை அல்கீன் புரோமின் உடன் எளிதாக வினைபுரியும் (AIIMS 2000)

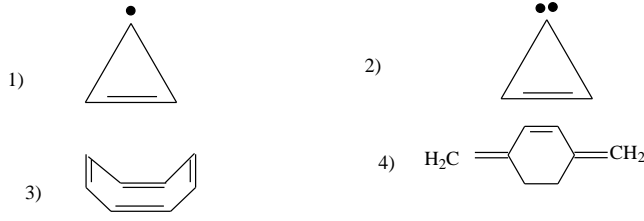
1. $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2$ 2. $\text{CH}\equiv\text{CH}$ 3. $\text{CH}_2=\text{CH}_2$ 4. $\text{CH}_3-\text{CH}_2-\text{CH}_3$

55. எந்த மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு உடைய சேர்மம் ஜிங்க் உடன் வினைபுரியும் போது எத்திலீனை கொடுக்கிறது? (AIIMS 2000)

1. $\text{CHBr}-\text{CHBr}$ 2. $\text{CHBr}_2-\text{CHBr}_2$ 3. $\text{CH}_2\text{Br}-\text{CH}_2\text{Br}$ 4. None

56. இயற்கையிலேயே அரோமேட்டிக் தன்மையுடைய சேர்மம் எது?

(AIIMS 2017)



57. கூற்று : பென்சீன், அயோடின் மோனோகுளோரைடு மற்றும் நீரற்ற $AlCl_3$ முன்னிலையில் வினைபுரிந்து அயோடோபென்சீனை தருகிறது

காரணம் : அயோடின் மோனோகுளோரைடு, நீரற்ற $AlCl_3$ உடன் வினைபுரிந்து உருவாகும் I^+ அயனி பென்சீன் வளையத்தை தாக்குகிறது (AIIMS 2017)

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

58. அல்கைனின் உருளை வடிவம் எதை குறிக்கிறது ?

(AIPMT 1997)

1. மூன்று சிக்மா $C - C$ பிணைப்புகள்
2. மூன்று π $C - C$ பிணைப்புகள்
3. இரண்டு சிக்மா $C - C$ பிணைப்புகள்
ஒரு π $C - C$ பிணைப்புகள்
4. ஒரு சிக்மா $C - C$ பிணைப்புகள்
இரண்டு π $C - C$ பிணைப்புகள்

59. கீழ்க்கண்ட எந்த வினை எளிதாக அதிக அளவில் ஹைட்ரோ காப்பனை தருகிறது ?

(AIPMT 1997)

1. $R - COOK \xrightarrow[\text{மின்னாற்பகுப்பு}]{\text{ஆக்ஸிஜனேற்றம்}}$
2. $R - COO Ag \xrightarrow{I_2}$
3. $CH_3 - CH_3 \xrightarrow[h\nu]{Cl_2}$
4. $(CH_3)_2 C Cl \xrightarrow{C_2H_5-OH}$

60. வணிகரீதியில் உள்ள பெட்ரோலில் கீழ்க்கண்ட எந்த ஹைட்ரோகார்பன் அதிக அளவில் உள்ளது ? (AIPMT 1997)

1. கிளையுள்ள ஹைட்ரோ கார்பன்
2. நேர்க்கோட்டு சங்கிலி ஹைட்ரோ கார்பன்
3. நேர்க்கோடு, நிறைவுறா ஹைட்ரோ கார்பன்
4. டொலுவின்

61. n – பியூட்டேனின் அதிக நிலைப்புத்தன்மை அமைப்பு (AIPMT 1997)

1. திருகு படகு அமைப்பு
2. மறைநிலை அமைப்பு
3. இடைநிலை வச அமைப்பு
4. எதிர்வச அமைப்பு

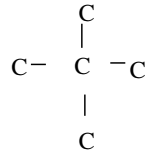
62. பின்வருவனவற்றுள் நீராற்பகுப்பின்போது புரோப்பைனை தருவது (AIIMS 2005)

1. Al_4C_3
2. Mg_2C_3
3. B_4C
4. La_4C_3

63. 3 – பினைல் புரப்பீனை HBr உடன் வினைப்படுத்த கிடைப்பது (முதன்மை விளைப்பொருள்) (AIIMS 2005)

1. $C_6H_5CH_2CH(Br)CH_3$
2. $C_6H_5CH(Br)CH_2CH_3$
3. $C_6H_5CH_2CH_2CH_2Br$
4. $C_6H_5CH(Br)CH = CH_2$

64. கீழ்க்காணும் கார்பன் சங்கிலியை இயலாது.



கொண்ட ஆல்கேன் இவ்வாறு பெயரிட

(AIIMS 1999)

1. 2-மெத்தில் ஜசோபியூட்டேன்
2. நியோபென்டேன்
3. 2,2 –டை-மெத்தில் புரோப்பேன்
4. டெட்ராமெத்தில் மீத்தேன்

65. அமில ஹைடிரஜன் கீழ்க்கண்டவற்றில் எதில் உள்ளது. (AIIMS 1999)

- 1.. அரீன்கள்
- 2.. ஈத்தைன்
- 3.. ஈத்தீன்
- 4.. ஈத்தேன்

66. n-ஹெப்டேன் வளையமாதலின் போது எதை கொடுக்கிறது? (AIIMS 1999)

1. டொலுவீன்
2. நாப்தலீன்
3. பென்சீன்
4. மேற்கண்ட அனைத்தும்

67. பெரிஸீயம் காற்பைடை நீராற்பகுக்கும் போது உண்டாவது ----- (AIIMS 1996)

1. அசிட்டிக் அமிலம் 2. மீத்தேன் 3. ஈத்தீன் 4. எதுவுமில்லை.

68. Cr^{2+} ன் காந்தத் திருப்புத்திறன் மதிப்பு கீழ்க்கண்ட எந்த அயனியுடன் எதனுடன் நெருங்கிய மதிப்பு பெற்றுள்ளது? (AIIMS 2012)


1. Fe^{2+} 2. Mn^{2+} 3. Co^{2+} 4. Ni^{2+}

69. இவ்விணையில் C என்பதுநீரில் கரையக் கூடியது.

A மற்றும் D யின் சரியான அமைப்பைத் தேர்வுசெய்க? (AIIMS 26.05.19 FN)

1. R. NH_2 , Ph - SO_2 - NR - $(C_2H_5)_2^+ I^-$
2. R. NH - R, Ph- SO_2 - NR_2 - C_2H_5
3. R-NH₂ - Ph-SO₂ - NR- I
4. R₂ NH, Ph-SO₂ - NR_2 - $(C_2H_5) I$

70. கூற்று : அரோமேட்டிக் சேர்மம்.

காரணம்  : அதில் 4 π எலக்ட்ரான்கள் உள்ளன. (AIIMS 26.05.19 FN)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி ஆனால் கூற்றுக்கு காரணம் சரியான விளக்கமாகும்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி ஆனால் கூற்றுக்கு காரணம் சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு

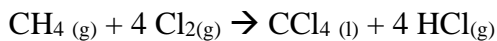
71. மூவிணைய பியுட்டைல் காற்போனியம் அயனி ஈரிணைய பியுட்டைல் காற்போனியம்

அயனியை விட அதிக நிலைப்பு தன்மை உடையதற்கு கீழ்க்கண்டவற்றில் எது காரணம்?

(NEET 2020)

1. CH_3 தொகுதிகளின் - I விளைவு 2. CH_3 தொகுதிகளின் +R விளைவு
3. CH_3 தொகுதிகளின் -R விளைவு 4. பிணைப்பில்லா உடனிடையினை

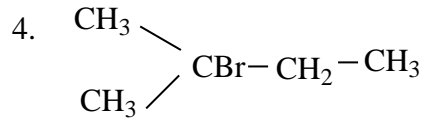
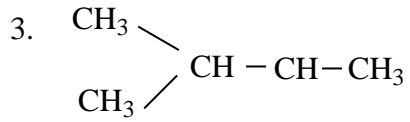
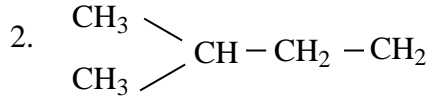
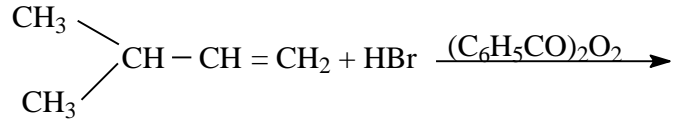
72. பின்வரும் விணையில் காற்போனியின் ஆக்ஸிஜனேற்ற எண் எவ்வாறு மாறுகிறது?



(NEET 2020)

1. +4 லிருந்து + 4 2. 0 லிருந்து + 4 3. -4 லிருந்து + 4 4. 0 லிருந்து - 4

73. கீழ்க்கண்ட வேதிவினையில் முதன்மை விளைப்பொருளைக் கண்டறிக (NEET 2021)



74. திரவ ஹைட்ரோகார்பன்களை வாயுநிலை ஹைட்ரோ கார்பன் கலவைகளாக மாற்றும் முறை

(CBSE PRELIMINARY 2010)

1. நீராற்பகுத்தல்

2. ஆக்ஸிஜனேற்றம்

3. பிளத்தல்

4. குறைந்த அழுத்தத்தில் வால்வடித்தல்

75. பகுதி I ல் உள்ள சேர்மங்களை பகுதி II ல் கொடுக்கப்பட்டுள்ள அதற்குரிய வினைகளுடன் பொருத்துக. (CBSE 2010)

பகுதி - I சேர்மம்	பகுதி - II வினைகள்
a. $\text{CH}_3 \text{CH}_2 \text{CH}_2 \text{CH}_2 \text{NH}_2$	i) கார நீராற் பகுத்தல்
b. $\text{CH}_3 \text{C} \equiv \text{CH}$	ii) KOH (ஆல்கஹால்) மற்றும் CHCl_3 உடன் அருவருக்கத்தக்க மணத்தை தருகிறது.
c. $\text{CH}_3 \text{CH}_2 \text{COOCH}_3$	iii) அம்மோனியம் கலந்த AgNO_3 உடன் வெண்ணிற வீழ்படிவைத் தருகிறது.
d. $\text{CH}_3 \text{CH}(\text{OH}) \text{CH}_3$	iv) லூகாஸ் வினையுடன் கலங்கல் தன்மை (5 நிமிடங்களுக்கு பிறகு)
1. a - ii, b - i, c - iv, d - iii	2. a - iii, b - ii, c - i, d - iv
3. a - ii, b - iii, c - i, d - iv	4. a - vi, b - ii, c - iii, d - i

76. கீழ்க்கண்ட வினையில் விளைபொருள் X என்பது $\text{C}_6\text{H}_5 \text{CH}_2 \text{Br} \xrightarrow[2. \text{H}_3\text{O}^+]{1. \text{Mg, ஈதர்}} \text{X}$ (CBSE 2010)

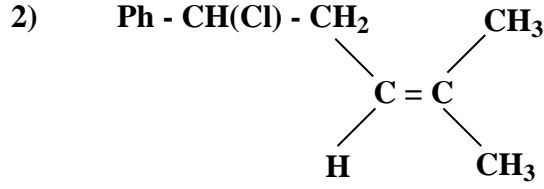
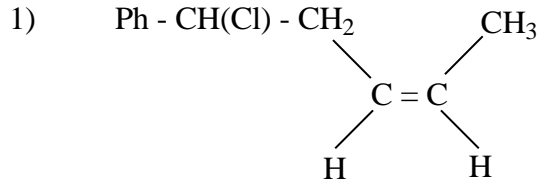
- | | |
|---|--|
| 1. $\text{C}_6\text{H}_5 \text{CH}_2 \text{OCH}_2 \text{C}_6\text{H}_5$ | 2. $\text{C}_6\text{H}_5 \text{CH}_2\text{OH}$ |
| 3. $\text{C}_6\text{H}_5 \text{CH}_3$ | 4. $\text{C}_6\text{H}_5 \text{CH}_2 \text{C}_6\text{H}_5$ |

77. $\text{S}_{\text{N}}1$ வினையின் வினைத்திறன் வரிசை (AIIMS 26.05.18 AN)

- | | |
|---|---|
| I. $\text{CH}_3 - \underset{\text{Cl}}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$ | II. $\text{Ph} - \underset{\text{Cl}}{\text{CH}_2} - \text{CH} - \text{CH}_3$ |
| III. $\text{CH}_3 - \underset{\text{OCH}_3}{\overset{\text{Cl}}{\text{C}}} - \text{CH}_3$ | IV. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{Cl}$ |

1. i > ii > iii > iv
2. ii > i > iii > iv
3. **iii > ii > i > iv**
4. iv > iii > ii > i

78. $\text{Ph} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH}_3 \longrightarrow \longrightarrow$ (AIIMS 26.05.2018 AN)



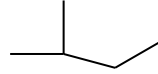
3. $\text{Ph} - \text{CH}_2 - \text{CH}(\text{Cl}) - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$

4. மேற்கண்ட எதுவுமில்லை

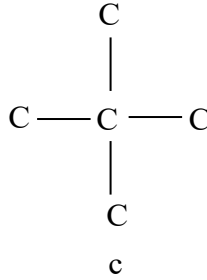
79. கீழ்க்கண்ட சேர்மங்களின் கொதிநிலையை இறங்கு வரிசையில் எழுதுக. (AIIMS 26.05.2018 FN)



a



b



c

1. $a > b > c$

2. $b > c > a$

3. $a > c > b$

4. $c > b > a$

80. கீழ்க்குறிப்பிட்டவற்றுள் பென்சீன் குறித்த சரியான கூற்று எது? (AIPMT 1992)

1. நிறைவுறா பென்சீன் எளிய சேர்க்கை வினைக்கு உட்படும்.
2. பென்சீன் மூலக்கூறில் இரண்டு வகையான C-C பிணைப்புகள் உள்ளது.
3. வளையத்தில் உள்ள π - எலட்ரானின் உள்ளடங்கா தன்மை.
4. ஒற்றை பதிலீட்டு வினையில் பென்சீன் 3 ஒத்த விளைபொருளை தருகிறது.

81. கீழ்க்கொடுக்கப்பட்டுள்ளவற்றில் எதில் C-C பிணைப்பு நீளம் குறைவு. (AIPMT 1992)

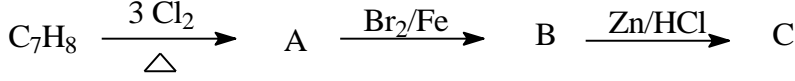
1. பென்சீன்
2. ஈத்தீன்
3. ஈத்தைன்
4. ஈத்தேன்

82. A என்ற ஹைட்ரோ கார்பன் புரோமினுடன் பதிலீட்டு வினையில் ஈடுபட்டு ஆல்கைல் புரோமைடை தருகிறது, இது உர்ட்ஸ் வினையின் மூலம் நான்கு கார்பனுக்கு குறைவான எண்ணிக்கை உள்ள வாயுநிலை ஹைட்ரோ கார்பனாக மாற்றம் அடைகிறது. எனில் A என்பது

(CBSE 2018 06.05.2018)

1. $\text{CH}\equiv\text{CH}$ 2. CH_4 3. $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$ 4. $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$

83. C_7H_8 என்ற சேர்மம் கீழ்க்கண்ட வினைக்கு உட்படுகிறது எனில் விளைபொருள் C என்பது



(CBSE 2018 06.05.2018)

1. m – புரோமோ டொலுவீன்
2. p – புரோமோ டொலுவீன்
3. 3 – புரோமோ 2,4,6 – ட்ரைகுளோரோ டொலுவீன்
4. 0 – புரோமோ டொலுவீன்

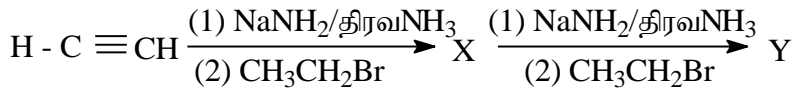
84. பின்வருவனவற்றுள் எந்த மூலக்கூறில் அணுக்களின் இனக்கலப்பு வரிசை இடமிருந்து வலமாக $\text{SP}^2, \text{SP}^2, \text{SP}, \text{SP}$ என கொண்டுள்ளது?

(CBSE 2018 06.05.2018)

1. $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{C}\equiv\text{CH}$ 2. $\text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$
3. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$ 4. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{C}\equiv\text{CH}$

85. பின்வரும் வினையில், X மற்றும் Y என்பவை யாவை ?

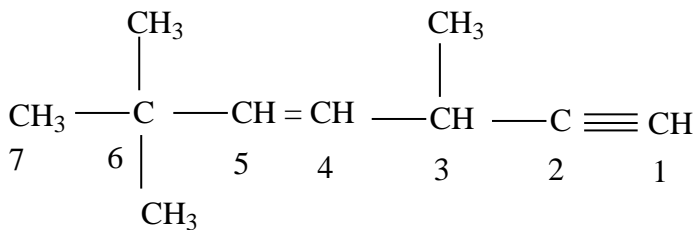
(CBSE 2016 P1)



1. x = 1 – பியூட்டைன் ; y = 3 – ஹெக்சைன்
2. x = 2 – பியூட்டைன் ; y = 3 – ஹெக்சைன்
3. x = 2 – பியூட்டைன் ; y = 2 – ஹெக்சைன்
4. x = 1 – பியூட்டைன் ; y = 2 – ஹெக்சைன்

86. $\text{C}_2, \text{C}_3, \text{C}_5$ மற்றும் C_6 ஹைட்ரோ கார்பனின் காணும் இனக்கலப்பு நிலை

(CBSE 2009)



கீழ்க்கண்ட வரிசையில்

1. $\text{sp}^3 \text{ sp}^2 \text{ sp}^2$ and sp 2. $\text{sp} \text{ sp}^2 \text{ sp}^2$ and sp
3. $\text{sp} \text{ sp}^2 \text{ sp}^3$ and sp^2 4. $\text{sp} \text{ sp}^3 \text{ sp}^2$ and sp^3

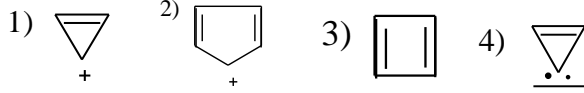
87. பென்சீன் நீரற்ற AlCl_3 முன்னிலையில் CH_3Cl வுடன் வினைபுரிந்து உண்டாகும் விளை பொருள்

(CBSE 2009)

1. குளோரோ பென்சீன்
2. பென்சைல் குளோரைடு
3. Xylene (ஐஜலின்)
4. டொலுவின்

88. கீழ்க்கண்டவற்றுள் அரோமேட்டிக் சேர்மம் எது?

(AIIMS 2004)



89. கூற்று: 2 - புரொமோ பியூட்டேன் சோடியம் ஈத்தாக்சைடு மற்றும் எத்தனாலுடன் வினைபட்டு 1 - பியூட்டின் அதிக விளைபொருளாக தருகிறது.

(AIIMS 2004)

காரணம் : 1 - பியூட்டின் ஆனது 2-பியூட்டனை விட நிலைப்புத்தன்மை அதிகம்.

1. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் தவறு

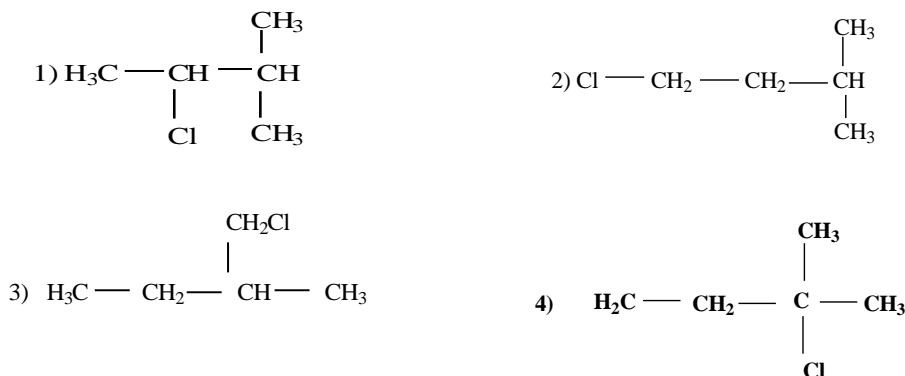
90. பென்ட்-2-யின்-4-ஐன் எனில் உள்ள சிக்மா (σ) மற்றும் பை (π) பிணைப்புகளின் எண்ணிக்கை

(NEET 2019)

1. 13 σ பிணைப்புகள் மற்றும் பிணைப்பு இல்லை
2. 10 σ பிணைப்புகள் மற்றும் 3 π பிணைப்புகள்
3. 8 σ பிணைப்புகள் மற்றும் 5 π பிணைப்புகள்
4. 11 σ பிணைப்புகள் மற்றும் 2 π பிணைப்புகள்

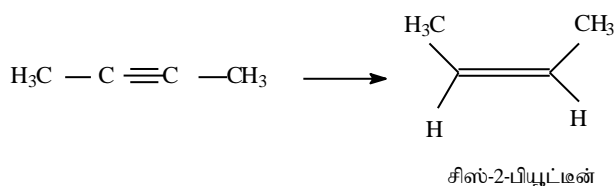
91. ஒரு ஆல்கீன் "A" O_3 மற்றும் $\text{Zn} - \text{H}_2\text{O}$ உடன் வினைபுரிந்து புரப்பனோன் மற்றும் எத்தனலை சமமோலார் விகிதத்தில் தருகிறது. ஆல்கீன் "A" உடன் HCl - ஐ சேர்ப்பதால் மிகுதியளவு விளை பொருளாக "B" கிடைக்கிறது. விளைபொருள் "B"-ன் அமைப்பு:

(NEET 2019)



92. பின்வரும் மாற்றத்திற்கு மிகத் தகுந்த காரணி:

(NEET 2019)



1. $\text{Hg}^{2+} / \text{H}^+, \text{H}_2\text{O}$

2. $\text{Na} / \text{நீர்ம NH}_3$

3. $\text{H}_2, \text{Pd} / \text{C. quinoline}$ 4) Zn / HCl

93. பென்சீன் மற்றும் ஐசோ பியூட்டிலீனை சல்பூரிக் அமிலத்துடன் வினைப்படும்போது கிடைப்பது

(AIIMS 2003)

1. ஐசோ - பியூட்டைல் பென்சீன்

2. டெர்ட் - பியூட்டைல் பென்சீன்

3. n- பியூட்டைல் பென்சீன்

4. வினை ஏதும் இல்லை

94. கீழ்க்கண்ட சேர்மங்களுள் குறைந்த C-H பிணைப்பு குறைந்த பிணைப்பு பிளவு ஆற்றல் உடையது?

(AIIMS 2003)

1. டொலுவின்

2. பென்சீன்

3. n - பென்டேன்

4. 2,2 - டை மீத்தைல் புரப்பேன்

95. கூற்று : சிஸ் - 1,3 டைஹைட்ராக்ஸி சைக்ளோ ஹெக்சேன் படகு வடிவமைப்பு கொண்டது. காரணம் : நாற்காலி வடிவத்தில் இரு ஹைட்ராக்ஸிஸ் தொகுதிகளுக்கிடையே ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு இல்லை.

(AIIMS 2003)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் உண்மையாக இருந்தால் மற்றும் காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமாக இருந்தால்

2. உறுதிப்பாடு மற்றும் காரணம் இரண்டும் உண்மையாக இருந்தால் மற்றும் காரணம் வலியுறுத்தலின் சரியான விளக்கம் அல்ல

3. வலியுறுத்தல் உண்மையாக இருந்தும் காரணம் பொய்யானது.

4. உறுதியோடு மற்றும் காரணம் இரண்டும் பொய்யாக இருந்தால்

96. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2 + \text{HBr} \xrightarrow{\text{ROOR(peroxide)}} (\text{X}) + (\text{Y})$ (அதிகம்) (குறைவு) எனில்

X மற்றும் Y முறையே.

(AIIMS 2015)

1. $\text{BrCH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2$ மற்றும் $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{CH} \text{Br} - \text{CH}_3$

2. $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{Br}$ மற்றும் $\text{Br} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH}_2$

3. $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{Br}$ மற்றும் $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{CH} \text{Br} - \text{CH}_3$

4. $\text{C}_2\text{H}_5 \text{CHBr} - \text{CH}_3$ மற்றும் $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{Br}$.

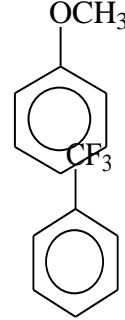
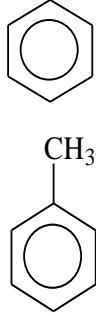
97. கூற்று : எலக்ட்ரான் கவர் பதிலீட்டு வினையில் குளோரோ பென்சீன், பென்சீனை விட அதிக வினைத்திறன் கொண்டது.
காரணம் : உடனிசைவு தன்மை கார்பன் நேர்மின் அயனியின் நிலைப்பு தன்மையைக் குறைக்கிறது. (AIIMS 2016)
1. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி, மேலும் காரணமானது கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமாகும்.
 2. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி, ஆனால் காரணமானது கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமல்ல.
 3. கூற்று சரி, காரணம் தவறு.
 4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.
98. கூற்று : ஈத்தேனின் எதிரெதிர் வசஅமைப்பின் ஆற்றல் 12.5 KJ mol^{-1} . இது மறைத்தல் வச அமைப்பை விட நிலைப்புத் தன்மை அதிகமுடையது.
காரணம் : அறை வெப்பநிலையில் ஈத்தேனின் ஒரு வச அமைப்புகளையும் பிரிக்க இயலாது. (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.
99. A என்ற வளையவெற்றிடக்கார்பனில் அனைத்து கார்பன் மற்றும் ஹைட்ரஜன் அணுக்களும் ஒரே தளத்தில் உள்ளது. அனைத்து C-C பிணைப்பும் ஒரே நீளமும் கொண்டது. அந்த பிணைப்பு நீளம் 1.54 \AA விட குறைவாகவும், 1.34 \AA ஐவிட அதிகமாகவும் உள்ளது. எனில் C-C-C பிணைப்பு கோணமானது? (AIPMT 1988)
1. $109^\circ 28'$
 2. 100°
 3. 180°
 4. 120°
100. சரியான அமிலத்துவ தன்மையின் ஏறுவரிசை எது? (AIPMT 1994)
1. H_2O , C_2H_2 , H_2CO_3 , பீனால்
 2. C_2H_2 , H_2O , H_2CO_3 , பீனால்
 3. பீனால், C_2H_2 , H_2CO_3 , H_2O
 4. C_2H_2 , H_2O , பீனால், H_2CO_3
101. அடுத்துள்ள கார்பன் அணுவற்றக்கிடப்பட்ட அதிகளவு தொலைவு உள்ளது எது?(AIPMT 1994)
1. பென்சீன்
 2. ஈத்தீன்
 3. பியூட்டேன்
 4. ஈத்தைன்
102. தனி உறுப்பு மீத்தேன் குளோரினேற்றத்தில் சங்கிலி தொடர் ஆரம்ப நிலை நிகழ்வது (AIPMT 1994)
1. குளோரின் தனி உறுப்பு
 2. ஹைட்ரஜன் குளோரைடு
 3. மெத்தில் உறுப்பு
 4. குளோரோ மெத்தில் உறுப்பு

103. கீழ்க்கண்ட சேர்மத்தில் குறைந்த கொதிநிலை உள்ளது எது?

(AIPMT 1994)

1. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
2. $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH} - \text{CH}_2\text{CH}_3$
3. $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH} - \text{CH}=\text{CH}_2$
4. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

104. கீழ்க்கண்டசேர்மங்களின் எலக்ட்ரான் கவர் பதிலீட்டுவினையின் ஏறு வரிசை (AIMPT 2000)



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

3. **I < IV < III < II**
4. **II < III < I < IV**

105.நிலைப்புத்தன்மையின் சரியான வரிசை

(AIMPT 2000)

1. 1 - பியூட்டின் > டிரான்ஸ் - 2 - பியூட்டின் > சிஸ் - 2 - பியூட்டின்
2. டிரான்ஸ் - 2 - பியூட்டின் > 1 - பியூட்டின் > சிஸ் - 2 - பியூட்டின்
3. டிரான்ஸ் - 2 - பியூட்டின் > சிஸ் - 2 - பியூட்டின் > 1 - பியூட்டின்
4. சிஸ் - 2 - பியூட்டின் > டிரான்ஸ் - 2 - பியூட்டின் > 1 - பியூட்டின்

106. 2- பியூட்டினில் வடிவமாற்றம் உண்டாகக் காரணம்

(AIMPT 2000)

1. இரட்டைப்பிணைப்பினால் சுழற்சிதடையாதல்.
2. இரட்டைப்பிணைப்பின் தடையற்றசுழற்சி.
3. ஒற்றைப்பிணைப்பின் தடையற்றசுழற்சி.
4. சீர்மையற்றகார்பன் (கைரல் கார்பன்)

107. ஈத்தேனின் மறைத்தல் வச அமைப்பின் பிணைப்புசுழற்ச்சிக் கோணம்

(AIMPT 2000)

1. 0°
2. 120°
3. 60°
4. 180°

108. மிக குறைந்த C - C பிணைப்பு நீளத்தை உடையது

(AIPMT 1991)

1. வைரம்
2. ஈத்தேன்
3. பென்சீன்
4. அசிட்டிலீன்

109. சேர்மம் 'X' என்பதில் காணப்படும் அனைத்து பிணைப்புகளின் கோணமும் $109^{\circ} 28'$ ஆகும்.

எனில் 'X' என்பது

(AIPMT 1991)

1. குளோரோ மீத்தேன்
3. அயோடோ ஃபார்ம்

2. கார்பன் டெட்ரா குளோரைடு
4. குளோரோ ஃபார்ம்

110. ஒரு சேர்மம் Na NH_2 - உடன் வினைபட்டு சோடியம் உப்பைத் தருகிறது. அந்த சேர்மம் எது?

(AIPMT 1993)

1. C_2H_2

2. C_6H_6

3. C_2H_6

4. C_2H_4

111. திரவ அம்மோனியா கலந்த சோடியத்துடன் 2-பீயூட்டைனை ஒருக்கும் போது கிடைக்கும் முக்கிய

வினைபொருள்

(AIPMT 1993)

1. சிஸ் - 2 - பியூட்டின்
3. வினை இல்லை

2. டிரான்ஸ் - 2 - பியூட்டின்
4. n - பியூட்டேன்

112. $\text{R} - \text{CH}_2 - \text{CCl}_2 - \text{R} \xrightarrow{\text{வினைக்காரணி}} \text{R} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{R}$ இங்கு வினைக்காரணி எது?

(AIPMT 1993)

1. Na

2. $\text{HCl} / \text{H}_2\text{O}$

3. $\text{KOH} / \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

4. Zn / ஆல்கஹால்

113. பென்சீனின் பல்இன கெக்குலே அமைப்பைக் குறிக்கும் சரியான குறியீடு எது? (AIPMT 1993)

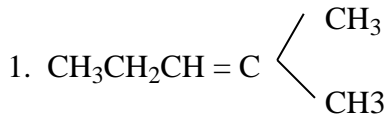
1. \rightleftharpoons

2. \rightarrow

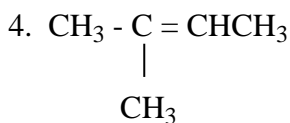
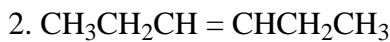
3. \equiv

4. \leftrightarrow

114. எந்த ஆல்கீனை ஓசோனேற்றம் செய்ய இச்சேர்மம் $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ and $\text{CH}_3\text{C}(\text{O})\text{CH}_3$ கிடைக்கும்?



(AIPMT 2001)



115. அல்கீனிலிருந்து ஆல்கஹால் தயாரிக்கும் முறையில் பயன்படும் Al_2O_3 எந்த வலிமையான காரணி (AIPMT 2001)

1. Al_2O_3 துளைத்தன்மை
2. வெப்பநிலை
3. அடர்
4. புறப்பரப்பு Al_2O_3

116. $CH_3CH_2CHCl_2$, $NaNH_2$ – உடன் வினைப்படுத்தும் போது கிடைக்கும் வினைப்பொருள் (AIPMT 2002)

1. $CH_3 - CH = CH_2$
2. $CH_3 C \equiv CH$
3. $CH_3CH_2CH \begin{matrix} \swarrow NH_2 \\ \searrow NH_2 \end{matrix}$
4. $CH_3CH_2CH \begin{matrix} \swarrow Cl \\ \searrow NH_2 \end{matrix}$

117. 2- புரோமோ பென்டேன் எத்தனால் கலந்த KOH உடன் வினைபட்டு கிடைக்கும் வினைப்பொருள் (AIPMT 1998)

1. டிரான்ஸ் - 2 - பென்டீன்
2. சிஸ் -2 - பென்டீன்
3. 1- பென்டீன்
4. மேற்கண்ட எதுவுமில்லை.

118. அறைவெப்பநிலையில் Hg^{2+} அயனி முன்னிலையில் அசிட்டிலின் அசிட்டிக் அமிலத்துடன் வினைபுரிந்து கிடைப்பது (AIIMS 2002)

1. எத்தில் அசிட்டேட்
2. அசிட்டால்டிஹைடு
3. வினைல் அசிட்டேட்
4. மெத்தில் அசிட்டேட்

119. பென்சின் மற்றும் மெத்தில் குளோரைடு ஆகியவற்றிலிருந்து டொலுயீன் தயாரிப்பதற்கு பின் வருவனவற்றுள் எந்த வினைவேகமாற்றி பயன்படுகிறது? (AIIMS 2002)

1. Ni
2. நீரற்ற $AlCl_3$
3. Pd
4. Pt

120. $HC \equiv CH \xrightarrow{\text{பலபடியாதல்}} X \xrightarrow{+Cl_2/\text{சூரியஒளி}} Y$. இவ்வினையில் Y என்பது (AIIMS 2002)

1. குளோரோபிரின்
2. ட்ரைகுளோரோ அசிட்டால்டிஹைடு
3. பாலிவைனைல் குளோரைடு
4. பென்சீன் ஹெக்சா குளோரைடு.

121. ஆர்சனிக் III குளோரைடானது கீழ்க்கண்ட எதுவுடன் வினைபுரிந்து அதிக நச்சுத்தன்மை நிறைந்த லூயிசைட் கிடைக்கிறது (AIIMS 2002)

1. எத்திலீன்
2. பாஸ்ஜீன்
3. அசிட்டிலீன்
4. பாஸ்பீன்

122. ஈத்தேனில் உள்ள மொத்த வச அமைப்புகளின் எண்ணிக்கை (AIIMS 2002)

1. முடிவில்லா 2. 2 3. 3 4. 4

123. $C_6H_6 \xrightarrow[V_2O_5]{\text{ஆக்சிஜனேற்றம்}} X$ இதில் X என்பது (AIIMS 2002)

1. மலீயிக் நீரிலி 2. அசிட்டிக் அமிலம்
3. புரப்பேனோயிக் அமிலம் 4. சக்சினிக் அமிலம்

124. டெட்ரா புரோமோ மீத்தேன் துத்தநாகத்தின் மீது வினைபுரிந்து கொடுப்பது (AIIMS 2002)

1. எத்தில் புரோமைடு 2. ஈத்தேன் 3. எத்தீன் 4. ஈத்தைன்

125. A : ஆந்தரசீன் மற்றும் பினாந்தரீன் ஆகியவை மாற்றியங்கள் ஆகும் (AIIMS 2002)

R : இவை இரண்டும் 14π எலக்ட்ரான்களை பெற்றுள்ளன.

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

126. A : மண்ணெண்ணெய் நீரில் மிதக்கும் (AIIMS 2002)

R : ஹைட்ரோ கார்பன்கள் நீரில் நன்கு கலக்காது

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

127. பியூட்-1-ஜன் சூடான காரம் கலந்த $KMnO_4$ முன்னிலையில் ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யும் பொழுது

கிடைக்கக் கூடியது.

(AIIMS 2014)

1. $CH_3CH_2CH_2COOH$ 2. CH_3CH_2COOH
3. $CH_3CH_2COOH + CO_2 + H_2O$ 4. $CH_3CH_2COOH + HCOOH$

128. கூற்று : வச அமைப்புகளை பிரிப்பது சாத்தியமில்லை (AIIMS 2014)

காரணம் : வச அமைப்புகளின் நிலை ஆற்றல் வேறுபாடு புறக்கணிக்க தக்க அளவு சிறியது..

1. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி மற்றும் காரணம் கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டுமே தவறு.

129. கூற்று : PbO முன்னிலையில் Pd/CaCO₃ உடன் கட்டுப்படுத்தப்பட்ட ஹைட்ராஜன் ஏற்ற வினையில் ப்யூட்டைன், சிஸ்-பியூட்டனைத் தருகிறது.

காரணம் : பரப்புக் கவரப்பட்ட ஹைட்ராஜனைக் கொண்ட உலோகத்தின் மேற்பரப்பில் ஹைட்ராஜனேற்ற வினை நடைபெறுகிறது. (AIIMS 2014)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி மற்றும் காரணம் கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டுமே தவறு.

130. பெராக்சைடு முன்னிலையில் புரப்பீன் HBr – உடன் வினைபுரிந்து தருவது (AIPMT 2004)

1. 3- புரோமோபுரப்பீன்.
2. அல்லைல் புரோமைடு.
3. n-புரப்பைல் புரோமைடு.
4. ஐசோபுரப்பைல் புரோமைடு.

131. குளோரோபிக்ரின் கீழ்க்கண்ட எந்த வினையில் பெறப்படுகிறது? (AIPMT 2004)

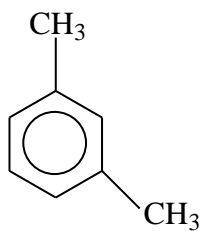
1. குளோரோபென்சீனுடன் நைட்ரிக் அமிலம்.
2. பிக்ரிக் அமிலத்துடன் குளோரின்
3. குளோரோஃபார்முடன் நைட்ரிக் அமிலம்.
4. கார்பன் டெட்ராகுளோரைடுடன் நீராவி.

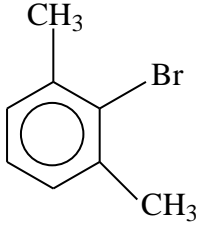
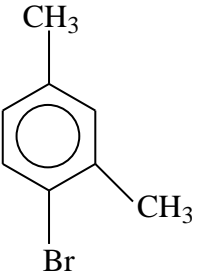
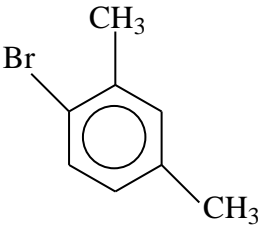
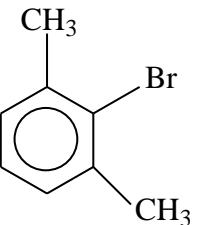
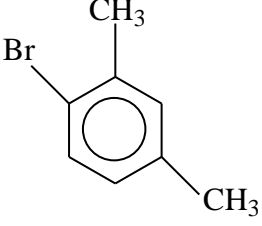
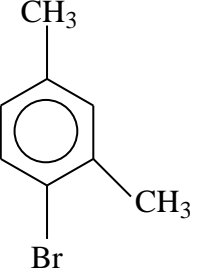
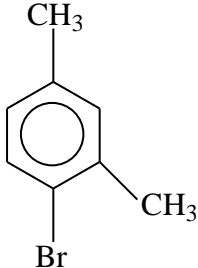
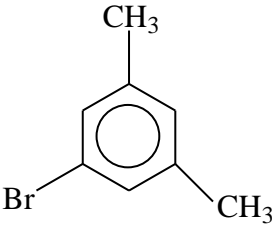
132. கீழ்க்கண்டவினைகளில் நீர்நீர் AICl₃ - ஐ வினைவேக மாற்றியாக பயன்படுத்தி எத்தில் பென்சீனை தயாரிக்கும் வினை. (AIPMT 2004)

1. CH₃ CH = CH₂ + C₆H₆
2. CH₂ = CH₂ + C₆H₆
3. CH₃- CH₃+ C₆H₆
4. CH₃ CH₂OH + C₆H₆

133. கீழ்க்கண்டுள்ள கரிமச்சேர்மத்தை FeBr_3 முன்னிலையில் Br_2 உடன் வினைப்படுத்த கிடைப்பது யாது?

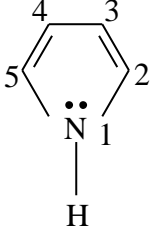
(AIPMT 04.05.2014)



- 1)  and 
- 2)  and 
- 3)  and 
- 4)  and 

134.பிரீரோலில் எலெக்ட்ரான் அடர்த்தி எந்த இடத்தில் அதிகம் ?

(CBSC 2016 P-II)



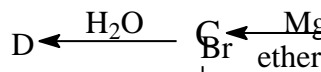
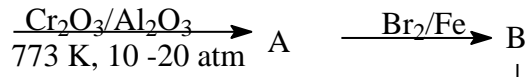
1. 2 மற்றும் 3 2. 3 மற்றும் 4 3. 2 மற்றும் 4 4. 2 மற்றும் 5

135.கீழ்க்கண்ட சேர்மங்களில் எச்சேர்மம் முதலில் HBr உடன் வினைபட்டு பின் நீக்கல் வினைக்கு உட்படுதல் அல்லது நேரடியாக நீக்கல் வினைக்கு உட்படுதல்மூலம் புரப்பீலினை தருவதில்லை

(CBSC 2016 P-II)

1. $\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} - \text{CH}_2 \\ \diagdown \quad \diagup \\ \text{C} \\ \diagup \quad \diagdown \\ \text{H}_2 \end{array}$
2. $\text{H}_3\text{C} - \text{C}(\text{H}_2) - \text{CH}_2\text{OH}$
3. $\text{H}_2\text{C} = \text{C} = \text{O}$
4. $\text{H}_3\text{C} - \text{C}(\text{H}_2) - \text{CH}_2\text{OH}$

136. $\text{CH}_3(\text{CH}_2)_4\text{CH}_3$
இங்கு D என்பது



(A11MS 2009)

- 1.
- 2.
- 3.
- 4.

137.பின்வரும் இரண்டு ஆல்கீன்களுக்கு எத்தனை வடிவ மாற்றியங்கள் சாத்தியம் (A11MS 2009)

(i) $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$ (II) $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} = \text{CH} = \text{CH} - \text{Cl}$

1. 4 மற்றும் 4 2. 4 மற்றும் 3 3. 3 மற்றும் 3 4. 3 மற்றும் 4

138.கூற்று: நீர்த்த கார $KMnO_4$ கரைசலுடன் சிஸ் - 2 - பியூட்டின் மீசோ - 2- 3- பியூட்டேன்டயால்

ஐ தருகிறது.

காரணம்: ஆல்கீன்களுடன் நீர்த்த கார $KMnO_4$ கரைசல் டிரான்ஸ் சேர்க்கை வினையை தருகிறது.

(A11MS 2009)

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

139.சங்கிலிதொடர் மாற்றவினைப்பொருள்

(AIIMS 2007)

1. CCl_4
2. CH_4
3. O_2
4. H_2

140. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எத் தொகுதி பென்சீனில் சல்போனேற்றத்தை நிகழ்த்துகிறது. (AIIMS 2007)

1. H_2SO_2
2. SO_3
3. HSO_3^-
4. SO_2^-

141.கூற்று(A) : அசிட்டிலின் சோடாமைடுடன் வினைபுரிந்து சோடியம் அசிட்டிலைடு மற்றும் அம்மோனியாவையும் தருகிறது

காரணம் (R):அசிட்டிலினில் காணப்படும் SP இனக்கலப்புக்கார்பன் அனு அதிக எலக்ட்ரான் கவர்திறன் உடையது.

(AIIMS 2007)

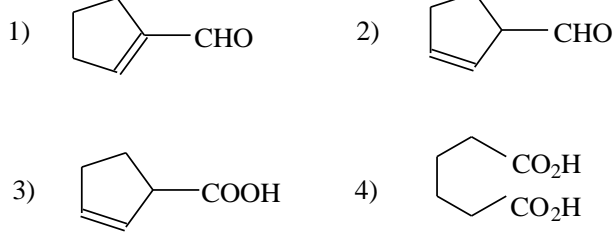
1. கூற்று (A) மற்றும் காரணம் (R) இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் (R) ஆனது கூற்று (A) க்கான சரியான விளக்கம்
2. கூற்று (A) மற்றும் காரணம் (R) இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் (R) ஆனது கூற்று (A) க்கான சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று(A) சரி மற்றும் காரணம் (R) தவறு
4. கூற்று(A) மற்றும் காரணம் (R) இரண்டும் தவறு

142. $CH_3 - \underset{\substack{| \\ CH_3}}{CH} - CH = CH_2 + HBr \longrightarrow (X)$

என்ற வினையில் X முதன்மையானது

- 1) $CH_3 - \underset{\substack{| \\ Br}}{CH} - \underset{\substack{| \\ CH_3}}{CH} - CH_3$
- 2) $CH_3 - \underset{\substack{| \\ CH_3}}{CH} - \underset{\substack{| \\ Br}}{CH} - CH_3$
- 3) $CH_3 - \underset{\substack{| \\ CH_3}}{CH} - CH_2 - CH_2Br$
- 4) $CH_3 - \underset{\substack{| \\ CH_3}}{C} - \overset{\substack{Br \\ |}}{C} - CH_2CH_3$

143.வளைய ஹெக்சீனை ஓசோனாற் பகுப்பு செய்து ஜிங்க் தூள் மற்றும் நீருடன் வினைப்பட செய்யும்போது சேர்மம் E கிடைக்கிறது. சேர்மம் E நீர்த்த KOH உடன் வினைப்பட்டு Fஐ தருகிறது. சேர்மம் F ஆனது (AIIMS 2010)



144.கூற்று : பியூட்-2 -ஈன் -ஐ விட 2,3-டைமெத்தில்பியூட் -2 -ஈன் அதிக நிலைப்புத் தன்மை கொண்டது

காரணம் : 2,3-டைமெத்தில்பியூட் -2-ஈன் 6 பிணைப்பில்லா உடனிசைவு (Hyper conjugation)

அமைப்பைக்கொண்டுள்ளது. ஆனால் பியூட்-2-ஈன் 12 பிணைப்பில்லா உடனிசைவு அமைப்பைக்கொண்டுள்ளது (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