12TH வேதியியல்

11. ஹைட்ராக்சி சேர்மங்கள் மற்றும் ஈதர்கள்

1. பின்வரும் வேதிவினையில் உருவாகும் கரிமச் சேர்மத்தின் IUPAC பெயரினைத் கருக (AIPMT MAIN 2012)

அசிட்டோன் $\xrightarrow[\text{ii } H_2O,\ H^+]{\text{i } C_2H_5MgBr \text{ உலர்ந்த ஈதர்}}$ விளைபொருள்

1. பென்டேன் - 2 – ஆல்
2. பென்டேன் - 3- ஆல்
3. **2 – மெத்தில் பியூட்டேன் - 2 – ஆல்**
4. 2 – மெத்தில் புரோப்பேன் - 2 – ஆல்

2. இணைமாற்றியத்தை கொண்டிருக்கும் சேர்மம் (AIPMT MAIN 2012)

1. C_3H_8O
2. C_3H_6O
3. **$C_4H_{10}O$**
4. C_5H_{12}

3. பின்வரும் ஈதர்களில் சூடான அடர் HI உடன் வினைப்படுத்தும்பொழுது மெத்தில் ஆல்கஹாலை உருவாக்குவது எது ? (AIPMT 2013)

1) $CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - O - CH_3$

2) $CH_3 - CH_2 - CH(CH_3) - O - CH_3$

3) $CH_3 - C(CH_3)_2 - O - CH_3$

4) $CH_3 - CH(CH_3) - CH_2 - O - CH_3$

4. புரோப்பீனை $(CH_3 - CH = CH_2)$ 1- புரோப்பனாலாக ஆக்ஸிஜனேற்றம் செய்ய கீழகண்டவற்றில் எந்த காரணி பயன்படுகிறது ? (AIPMT 1989)

1. $KMno_4$ (காரம்)
2. ஆஸ்மியம் டெட்ராக்சைடு (OSO_4 / CH_2Cl_2)
3. **B_2H_6 மற்றும் கார H_2O_2**
4. O_3 / zn

5. கீழ்கண்டவற்றுள் எந்த சேர்மம் லூகாஸ் காரணியுடன் உடனடியாக வினைபுரியும் (அறை வெப்பநிலையில்) (AIPMT 1989)

1. பியுட்டேன் - 1 – ஆல் 2. பியுட்டேன் - 2 – ஆல்

3. 2 – மெத்தில் புரோப்பேன் - 1 – ஆல் **4. 2 – மெத்தில் புரோப்பேன் - 2 – ஆல்**

6. ∴பீனால், $CHCl_3$ மற்றும் ஆல்கஹால் கலந்த KOH உடன் வெப்பப்படுத்தும் பொழுது சாலிசிலால் டிஹைடைத் தரும் வினை ? (AIPMT 1989)

1. ரோசன் மண்ட் ஒடுக்க வினை **2. ரீமர் - டீமன் வினை**

3. ∴பிரிடல் - கிராப்ட்ஸ் வினை 4. சோம்லெட் வினை

7. பின்வரும் வினையின் வரிசையில் (AIPMT PRE 01.04.12)

$$CH_3Br \xrightarrow{KCN} A \xrightarrow{H_3O^+} B \xrightarrow{LiAlH_4} C$$

கடைசி விளைபொருள் (C) எது?

1. அசிட்டால்டிஹைடு **2. எத்தில் ஆல்கஹால்**

3. அசிட்டோன் 4. மீத்தேன்

8. 3, 3 – டைமெத்தில் - 2 – பியூட்டனாலை, அடர் H_2SO_4 உடன் வெப்பப்படுத்தும் போது அதிக அளவு உருவாகும் முதன்மை விளைபொருள். (AIMPT 1995)

1. 2, 3 – டைமெத்தில் - 2 – பியூட்டீன்

2. 3, 3 – டைமெத்தில் - 2 – பியூட்டீன்

3. 2, 3 – டைமெத்தில் - 1 – பியூட்டீன்

4. சிஸ் மற்றும் டிரான்ஸ் 2, 3 – டைமெத்தில் - 2 – பியூட்டீன்

9. R – CH = CH_2 என்ற அல்கீன் B_2H_6 உடன் வினைப்பட்டு B-ஐத் தருகிறது. B ஆனது காரங்கலந்த H_2O_2 உடன் ஆக்சிஜனேற்றம் அடைந்து கீழ்க்கண்ட விளைபொருளைத்தருகிறது ? (AIMPT 1995)

1. $R – CH_2 – CHO$ **2. $R – CH_2 – CH_2 – OH$**

3. $R – C(CH_3) = O$ 4. $R – CH(OH) – CH_2(OH)$

10. கீழ்க்காண்பவற்றுள் எது நிலைச்சார்பு அல்ல ? (AIPMT 2008)

(I) q + w (II) q (III) w (IV) H – TS

1. (I), (II) மற்றும் (III) **2. (II) மற்றும் (III)**

3. (I) மற்றும் (IV) 4. (II) (III) மற்றும் (IV)

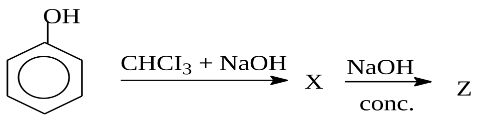
11. கிளிசராலை எதனுடன் நீர்நீக்கம் அடைய செய்யும்போது அக்ரோலின் கிடைக்கிறது. (AIIMS 2001)

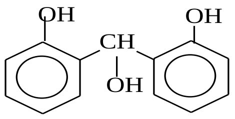
1. P_2O_5 2. $KHSO_4$ 3. Conc. H_2SO_4 **4. இவை அனைத்தும்**

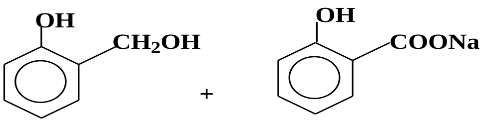
12. C_2H_5OH மற்றும் CH_3OH ஐ வேறுபடுத்துவது (AIIMS 2001)

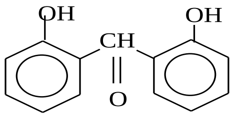
1. NH_3 ஆல்
2. HCl ஆல்
3. கரைதிறனால்
4. **அயோடோ ஃபார்ம் வினையால்**

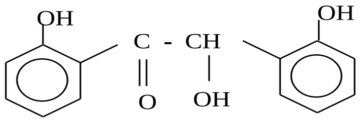
13. பின்வரும் வினையில் Z ஐ கண்டறிக. (AIIMS 2008)



1) 

2) 

3) 

4) 

14. கியூமின் செயல்முறை என்பது பீனால் தயாரிப்பதற்கான மிகவும் முக்கியமான முறையாகும். கியூமின் என்பது (AIIMS 2008)

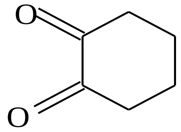
1. **ஐசோ புரொப்பைல் பென்சீன்**
2. எத்தில் பென்சீன்
3. வினைல் பென்சீன்
4. புரொப்பைல் பென்சீன்

15. பீனால் H_2SO_4 முன்னிலையில் தாலிக் அமில நீரிலி உடன் வெப்பப்படுத்தும்போது, கிடைக்கும் சூடான கலவையை NaOH ல் சேர்க்கும்போது உருவாகும் வினைபொருள் (AIIMS 2008)

1. அலிசரின்
2. மெத்தில் ஆரஞ்சு
3. ஃப்ளூரசின்
4. **பினாப்தலீன்**

16. HIO_4 உடன் 1,2 சைக்ளோ பென்Bன் டை ஆல் ஆக்ஸிஜனேற்றம் அடைந்து தருவது. (AIIMS 2008)

1) **HC - CH$_2$ - CH$_2$ - CH$_2$ - C - II** (with **||O** under the first and last carbons)

2) 

3) O = C - CH - CH$_2$ - CH$_2$ - C = O (with | OH under the first and last carbons)

4) none of these

17. கூற்று : பீனால், பென்சீனை விட அதிக அளவில் எலக்ட்ரான் கவர் பதிலீட்டு வினைக்கு உட்படுகிறது.

காரணம்: பீனாலில், இடைநிலை கார்போனியம் (நேர்) அயனி உடனிசைவால் அதிக நிலைப்பு தன்மை உடையது. (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.

18. கூற்று : 2-பியூட்டனாலை H_2SO_4 உடன் சூடுபடுத்தும் போது -1-பியூட்டின் மற்றும் 2-பியூட்டினை தருகிறது.

காரணம்: 2-பியூட்டனாலின் நீர்நீக்கம் செய்ட்ஸெ.ஃப் விதியை அடிப்படையாக கொண்டது. (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.

19. கூற்று : கனிம அமிலங்கள் முன்னிலையில் ஈதர்கள் காரங்களாக செயல்படுகிறது.

காரணம்: இதற்கு ஆக்சிஜனில் காணப்படும் தனித்த எலக்ட்ரான் இரட்டையே காரணமாகும்.

(AIIMS 2008)

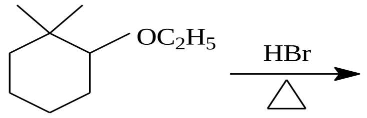
1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமாகும்.

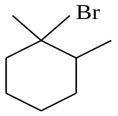
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம் அல்ல.

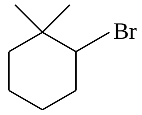
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு.

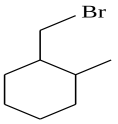
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

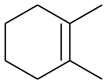
20. (AIIMS 27.05.2018 FN)



1. 

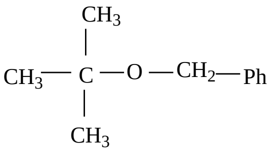
2. 

3. 

4. 

21. பின்வரும் ஈதர் தயாரித்தலில் உள்ள சரியான வினைபடு பொருளை எழுதுக.

(AIIMS 27.05.2018 FN)



1) $\mathbf{CH_3-C(CH_3)_2-\overset{-}{O}\overset{\oplus}{Na} + Ph-CH_2-Cl}$

2) $Ph-CH(Cl)-CH_2-CH_3 + CH_3-CH(\overset{-}{O}\overset{\oplus}{Na})-CH_3$

3) $CH_3-C(CH_3)_2-Cl + PhCH_2\overset{\ominus}{O}\overset{\oplus}{Na}$

4) $CH_3-C(CH_3)_2-\overset{-}{O}\overset{\oplus}{Na} + CH_3-Cl$

22. கீழ்க்கண்ட சேர்மங்களில் எது தானியங்கி இயந்திரங்களின் ரேடியேட்டர்களில் உறை எதிர் பொருளாக பயன்படுகிறது? (CBSE 2012)

1. எத்தில் ஆல்கஹால்
2. மெத்தில் ஆல்கஹால்
3. **கிளைக்கால்**
4. நைட்ரோ பீனால்

23. பின்வரும் வினையில் உருவாகும் சேர்மம் என்ன ? (CBSE PMT 2007)

$$CH_3-CH(CH_3)-CH_2-O-CH_2-CH_3 + HI \xrightarrow{\text{வெப்பப்படுத்துதல்}}$$

1) $CH_3-CH(CH_3)-CH_3 + CH_3CH_2OH$

2) $CH_3-CH(CH_3)-CH_2OH + CH_3CH_3$

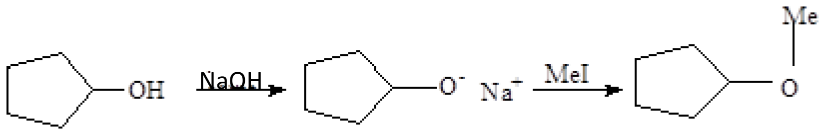
3) $\mathbf{CH_3-CH(CH_3)-CH_2OH + CH_3-CH_2-I}$

4) $CH_3-CH(CH_3)-CH_2-I + CH_3CH_2OH$

24. சிஸ்-சைக்ளோ பென்டா-1, 2 – டையாலை, ட்ரான்ஸ் மாற்றியத்திலிருந்து வேறுபடுத்தும் காரணி எது ? (AIPMT 2016)

1. **அசிட்டோன்**
2. ஓசோன்
3. MnO_2
4. அலுமினியம் ஐசோபுரப்பாக்சைடு

25. (AIPMT 2016)

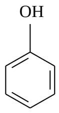
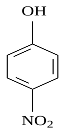
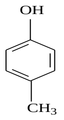
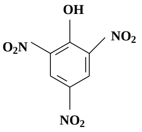


இந்த வினையின் பெயர் என்ன?

1. **வில்லியம்சன் ஈதர் தொகுப்பு வினை**

2. ஆல்கஹால் உருவாகும் வினை
3. நீர் நீக்க வினை
4. வில்லியம்சன் ஆல்கஹால் தொகுப்பு வினை

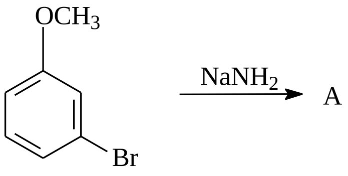
26. அதிக அமிலத்தன்மையுடைய சேர்மம் எது? (NEET 2017)

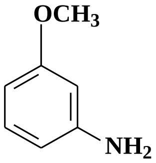
2) 
3) 
1) 
4) 

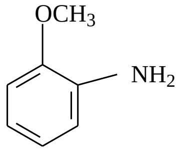
27. 1 : 1 விதத்தில் உள்ள ஆர்த்தோ மற்றும் பாரா நைட்ரோ பீனாலை பிரிக்க உதவும் சரியான முறை (NEET 2017)

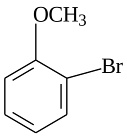
1. பதங்கமாதல்
2. வண்ணப்பிரிகை முறை
3. படிகமாக்கல்
4. நீராவி வாலைவடித்தல்

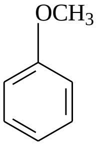
28. A வை அடையாளம் கண்டு வினையின் வகையினை தீர்மானிக்க. (NEET 2017)



1)  **மற்றும் பதிலீட்டு வினை**

2)  மற்றும் பதிலீட்டு வினை

3)  மற்றும் சின் பதிலீட்டு வினை

4)  மற்றும் சின் பதிலீட்டு வினை

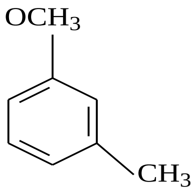
29. பினைல் மீத்தைல் ஈத்தரை HI உடன் சூடுபடுத்த கிடைப்பது (NEET 2017)

1. எத்தில் குளோரைடு
2. அயோடோ பென்சீன்
3. பீனால்
4. பென்சீன்

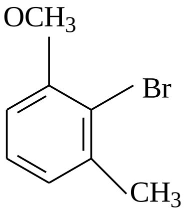
30. ஐசோ புரப்பைல் பென்சீன் நீர்த்த HCl முன்னிலையில் காற்றில் ஆக்சிஜனேற்றம் அடையும் போது (AIIMS 2006)

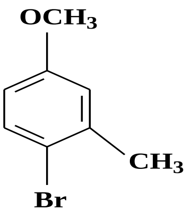
1. C_6H_5COOH
2. $C_6H_5COCH_3$
3. C_6H_5CHO
4. C_6H_5OH

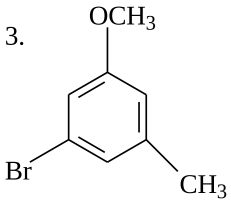
31. A என்ற சேர்மத்தின் ஒற்றை புரோமின் ஏற்றம் (Br_2 / $FeBr_3$. கிடைக்க கூடிய அதிகபட்ச விளை பொருள் எது ? (AIIMS 2006)

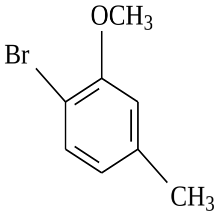


A

1.


2.


3.


4.


32. அதிகபட்ச விளைபொருள் உருவாகும் வினை (AIIMS 2006)

$CH_3CH(Cl)CH_2 - CH_2OH \xrightarrow{aq.KOH}$

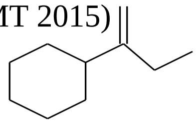
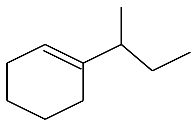
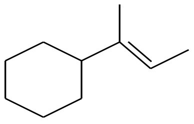
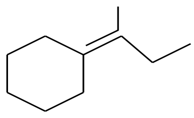
1. $CH_3-CH = CH - CH_2OH$
2. $CH_2 = CH - CH_2 - CH_2OH$
3. $CH_3-CH - CH_2$ (ring: CH—O—CH_2—CH_2)
   O — CH_2
4. **$CH_3 - CH(OH) - CH_2 - CH_2OH$**

33. பீனால் குளோரோபாம் உடன் நீர்த்த NaOH முன்னிலையில் வினைபுரியும்பொழுது கீழ்கண்ட தொகுதிகளில் எந்த தொகுதியை உருவாக்கும் ? (AIPMT 2015)

1. $-CH_2OH$
2. $-COOH$
3. $-CHCl_2$
4. **$-CHO$**

34. பின்வருவனவற்றுள் எது நீர்நீக்கம் செய்யப்பட்ட விளைபொருள் அல்ல ?

(AIPMT 2015)

1) 
2) 
3) 
4) 

35. லூகாஸ் காரணியில் உள்ளவை ? (AIIMS 1999)

1. நீரற்ற CU_2Cl_2

2. அடர் HCl +நீரற்ற $ZnCl_2$

3. Na NO_2 +நீர்த்த HCl

4. அமிலங்கலந்த $KMnO_4$

36. கிளிசரால் எதில் உபயோகப்படுவதில்லை ? (AIIMS 1996)

1. வெடிமருந்து

2. அழகு சாதன பொருட்கள்

3. சோப்புகள்

4. தீப்பெட்டிகள்

37. வினை வரிசையில் $CaC_2 \xrightarrow{H_2O} A \xrightarrow[HgSO4]{\text{dil Hg SO4}} B \xrightarrow{H_2/Ni} C$ என்பது (AIIMS 1996)

1. CH_3CHO

2. HCHO

3. C_2H_5OH

4. CH_3OH

38. தனிஈதர் என்பது டை எத்தில் ஈதர் அது ------------------- (AIIMS 1996)

1. வில்லியம்சன் தொகுப்பு முறையில் பெறப்படுகிறது.
2. தனி ஆல்கஹாலுடன் கலந்திருப்பது.
3. **முழுமையாக ஈரப்பதம் & பெர்ராக்ஸைடு இல்லாமல் இருப்பது.**
4. சிறிதளவு பெர்ராக்ஸைடுகளை கொண்டிருப்பது.

39. CO உள்ள சூழலில் வாழ்வது ஆபத்தானது ஏனெனில் (AIIMS 2012)

1. ஆக்ஸிஜனுடன் இணைந்து CO 2 உருவாவது.
2. திசுக்களின் உயிரியல் செயல்பாடுகளை குறைகிறது.
3. **ஹீமோகுளோபினுடன் சேர்ந்து ஆக்ஸிஜன் சேர்த்துக் கொள்ளுவதை தடுக்கிறது.**
4. இரத்தத்தினை உலரசெய்தல்

40. கீழ்கண்ட வினைக்கான KP/ Kc தொடர்பு யாது? (AIIMS 2012)

$CO_{(g)} + ½ O_2 \rightarrow CO_{2(g)}$

1. RT

2. 1/RT

3. $\sqrt[1]{RT}$

4. RT/2

41. +½ Vs $1/a^2$ வரைபடத்தாளில் உள்ள நேர் கோடு அமைப்பை கொண்ட $t_{½}$ Vs $1/a^2$ என்ற வினை வகையினை தீர்மானிப்பது எது ? (AIIMS 2012)

1. பூஜ்ய வகை

2. முதல் வகை

3. இரண்டாம் வகை

4. மூன்றாம் வகை

42. NH_4 Cl முன்னிலையில் $(NH_4)_2$ CO_3 யை சேர்க்கும்போது கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது வீழ்படிவினை உருவாக்க இயலாது ? (AIIMS 2012)

1. Mg   2. Ba   **3. Sn**   4. Sr

43. 60^0C மற்றும் 1 வளி மண்டலம் அழுத்தத்தில் N_2O_4 50% சிதைவடைந்து NO_2 யை தருகிறது எனில் K_P ------------- (AIIMS 2012)

1. 1.33 வளிமண்டலம்
2. 2 வளிமண்டலம்
2. 2.67 வளிமண்டலம்
4. 3 வளிமண்டலம்

44. கூற்று : எலெக்ட்ரான்கவர் பதிலீட்டு வினைகளில் பீனால் பென்சீனைவிட அதிக வினைதிறன் மிக்கது.

காரணம் : பீனாலில் உருவாகும் இடைநிலை கார்பன் நேர் அயனி உடனிசைவு பண்பினால் அதிக நிலைப்புத்தன்மையை பெறுகிறது. (AIIMS 2012)

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

45. (AIIMS 26.05.19 FN)

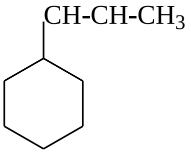
$$H-\overset{\overset{O}{||}}{C}-H + CH_3-CH=O \xrightarrow{\text{அடர் } NaOH}$$ விளைபொருட்களை கண்டறிக ?

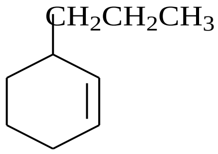
1. CH_3CO_2Na & CH_3OH,
2. $CH_3CH_2OH + CH_3OH$
3. CH_3CH_2OH & HCO_2Na
4. CH_3CO_2Na & HCO_2Na

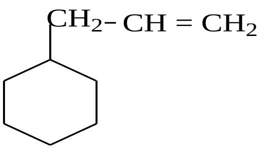
46. அசிட்டோன் மற்றும் மெத்தில் மெக்னீசியம் குளோரைடுக்கான வினையினை தொடர்ந்து நீராற்பகுத்தல் செய்தால் கிடைப்பது. (NEET 2020)

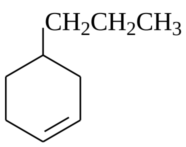
1. ஐசோபுரப்பைல் அல்கஹால்
2. ஈரிணைய பியூட்டைல் ஆல்கஹால்
3. மூவிணைய பியூடைல் ஆல்கஹால்
4. 4. ஐசோபியூட்டைல் ஆல்கஹால்

47. அல்கீனை ஓசோன்பகுப்பு செய்யும்போது மெத்தனால் ஒரு விளைப்பொருளாக கிடைக்கிறது. அதன் மூலக்கூறு வடிவமைப்பு யாது ? (NEET 2020)

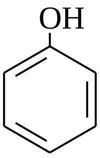
1. 

2. 

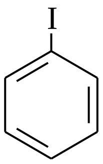
3. 

4. 

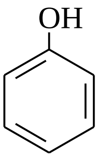
48. அனிசோல் HI உடன் பிளவுற்று தருவது ? (NEET 2020)

1. 

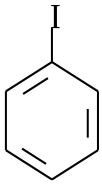
$+ CH_3 I$

2. 

$+ CH_3OH$

3. 

$+ C_2 H_5 I$

4. 

$+ C_2H_5OH$

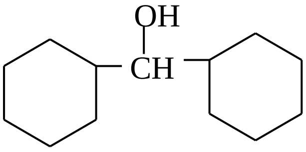
49. ஹைட்ரோ ஹாலஜன் நீக்க வினையில் 2 – புரோமோபெண்டேன் பெண்ட் - 2- யீனாக முதன்மை விளைபொருளாக மாற்றமடையும். இந்த விளைபொருள் எதன் அடிப்படையில் உருவாகிறது.

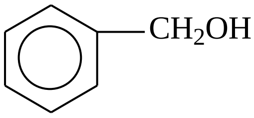
(NEET 2021)

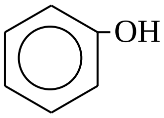
1. செயிட் செவ்விதி 2. ஹீண்ட்ஸ் விதி

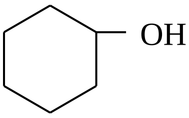
3. ஹாப்பமன் விதி 4. ஹக்கிள் விதி

50. கீழ் காண்பவற்றில் எது அதிக அமிலத் தன்மை உடையது. (CBSE PRELIMINARY 2010)

1· 

2· 

3· 

4· 

51. சைக்ளோ ஹெக்சனால் (I) அசிட்டிக் அமிலம் (II) 2,4,6 – டிரை நைட்ரோ பீனால் (III) மற்றும் பீனால் (IV) இவற்றின் அமிலத் தன்மையினை இறங்குவரிசையில் எழுதுக.

(CBSE PRELIMINARY 2010)

1. III > IV > II > I **2. III > II > IV > I** 3. II > III > I > IV 4. II > III > IV > I

52. கீழ்கண்ட தனிமங்களின் அமிலவரிசை (CBSE 2010)

1. பீனால் 2. மெத்தில் பீனால்

3. மெட்டா நைட்ரோ பீனால் 4. பாரா நைட்ரோ பீனால்

1. 4 > 3 > 1 > 2 2. 3 > 4 > 1 > 2

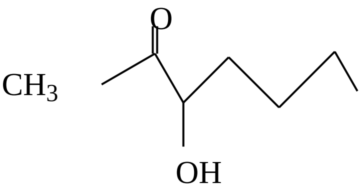
3. 1 > 4 > 3 > 2 4. 2 > 1 > 3 > 4

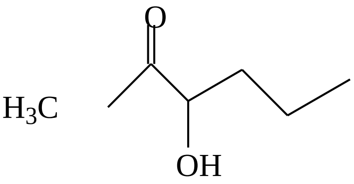
53. கிளிசரால் அதிகபடியான HI உடன் வினைபடுத்தும்போது, உருவாவது (CBSE 2010)

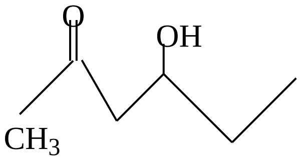
1. 2 – அயோடோ புரப்பேன் 2. அல்லைல் அயோடைடு

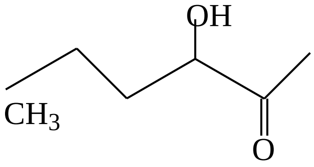
3. புரப்பீன் 4. கிளிசரால் ட்ரை அயோடைடு

54. கீழ்க்கண்ட சேர்மங்களில் எது மிக விரைவாக நீர் நீக்க வினைக்கு உட்படுகிறது.(CBSE 2010)

1. 

2. 

3. 

4. 

55. சில சேர்மங்கள் கீழே கொடுக்கப்பட்டுள்ளன. (CBSE 2010)

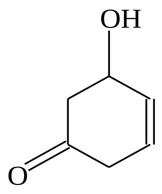
a. $CH_3\,CH_2\,OH$ b. $CH_3\,CO\,CH_3$

c. CH_3 - CHOH (with CH_3 on the CH carbon) d. CH_3OH

மேற்கண்ட சேர்மங்களில் அயோடின் கரைசல் மற்றும் NaOH உடன் வெப்பப்படுத்தும்போது அயோடோபார்ம் -ஐ தருபவை ?

1. a, c மற்றும் d 2. b மட்டும் **3. c, b மற்றும் c** 4. a மற்றும் b

56. (AIIMS 26.05.18 AN)



இச்சேர்மத்தின் IUPAC பெயர்

1. 5 – ஹைட்ராக்ஸி சைக்ளோஹெக்ஸ் - 3 - ஈன் - 1 – ஓன்

2. 3 – ஹைட்ராக்ஸி சைக்ளோஹெக்ஸ் - 5 - ஈன் - 1 – ஓன்

3. 8 – ஹைட்ராக்ஸி சைக்ளோஹெக்ஸ் - 3 - ஈன் - 1 – ஓன்

4. 7 – ஹைட்ராக்ஸி சைக்ளோஹெக்ஸ் - 5 - ஈன் - 1 – ஓன்

57. கூற்று : ஆர்த்தோ நைட்ரோ பீனால் ஆனது மெட்டா நைட்ரோ பீனாலைவிட அதிக அமிலத்தன்மை உடையது

காரணம் : ஆர்த்தோ நைட்ரோ பீனால் ஆனது மெட்டா நைட்ரோ பீனாலைவிட அதிக–I விளைவு

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

58.விலங்குகளின் கொழுப்பை காரக் கரைசலுடன் நீண்ட நேரம் கொதிக்க வைப்பது --------- என்று அழைக்கப்படுகிறது ? (AIIMS 1998)

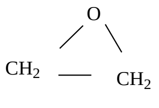
1. சோப்பாக்குதல் 2. கறை நீக்கம்

3. சுற்று சூழலியல் 4. உள்ளடங்கா தன்மை

59. (AIIMS – 25.05.2019 AN)

$$CH_2 = CH_2 \xrightarrow[\text{குளோரஸ் அமிலம்}]{\text{ஹைப்போ}} X \xrightarrow[CH2OH]{Y} CH_2OH$$

எனில் x மற்றும் y ஆகியன

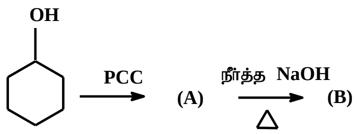
1.  மற்றும் வெப்பம்

2. CH_3CH_2Cl மற்றும் NaOH

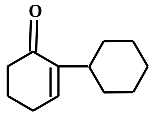
3. CH_3CH_2OH மற்றும் H_2SO_4

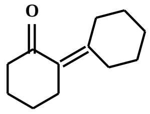
4. CH_2ClCH_2OH மற்றும் $NaHCo_3$

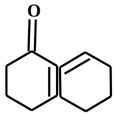
60. (AIIMS – 25.05.2019 AN)

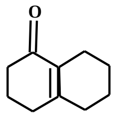


B என்பது

1. 

2. 

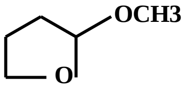
3. 

4. 

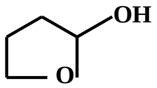
61. p மற்றும் m – நைட்ரோ பீனால்களைவிட O-நைட்ரோ பீனால் நீரில் குறைந்த அளவு கரைவது ஏன்? (AIIMS – 25.05.2019 AN)

1. m- மற்றும் p – நைட்ரோ பீனாலை விட O- நைட்ரோ பீனால் அதிக ஆவியாகும் தன்மையுடையது
2. **O- நைட்ரோபீனாலில் மூலக்கூறுக்குள் நிகழும் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு காணப்படுகிறது**
3. O- நைட்ரோபீனாலில் மூலக்கூறுகளுக்கிடையே நிகழும் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு காணப்படுகிறது
4. m – மற்றும் p - நைட்ரோ பீனால்களைவிட O- நைட்ரோ பீனால் குறைந்த உருகுவநிலையைப் பெற்றுள்ளது.

62. (AIIMS 25.05.2019 AN)



AND



மேற்கொண்டுள்ள சேர்மங்களை வேறுபடுத்தி அறியும் வினைக் காரணி

1. 1.2- 4 DNP (Brady வினைக்காரணி)
2. **டாலன்ஸ் காரணி**
3. லூகாஸ் காரணி
4. $NaHSO_3$

63. கூற்று: m – மீத்தாக்சி பீனாலை விட ∴பீனால் அதிக அமிலத் தன்மை உடையது.

காரணம் : $-OCH_3$ தொகுதியின் +I தூண்டல் விளைவு (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 சரியான விளக்கம இல்லை.
3. கூற்று சரி, ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று, காரணம் ஆகிய இரண்டும் தவறு.

64. கூற்று: கிளிசரால்டிஹைடு, Br_2 / H_2O உடன் வினைபுரிந்து சீர்மையற்ற சேர்மத்தை உருவாக்குகிறது. (AIIMS 26.05.2019 AN)

காரணம் : - CHO மற்றும் - CH_2OH இரண்டும் ஆக்ஸிஜனேற்றம் அடைகிறது

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

65. கூற்று: புரோப்பீன் பெராக்சைடு முன்னிலையில் HI உடன் வினைபுரிந்து 1-அயோடோபுரப்பேனை தருகிறது.

காரணம்: 1°- தனிஉறுப்பின் நிலைப்புத்தன்மை 2°- தனிஉறுப்பை விட குறைவு

(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 சரியான விளக்கம இல்லை.
3. கூற்று சரி, ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று, காரணம் ஆகிய இரண்டும் தவறு.

66. $CH_3\text{-}C\equiv CH \xrightarrow{2HBr} \xrightarrow{H2O}$ விளைபொருள

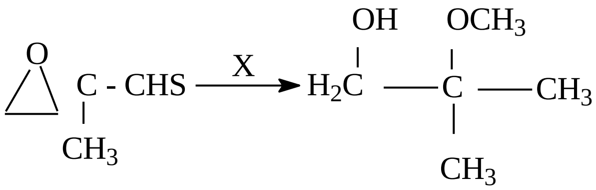
1. CH_3 - CH-CH_3 (| OH)

2. CH_3 - C-CH_3 (‖ O)

3. CH_3 - CH_2-C-H (‖ O)

4. CH_3 - CH-CH_2 (| OH | OH)

67. கீழ்க்கண்ட வினையில் X என்பது________________ (AIIMS 26.05.2019 AN)



1. CH_3 OH, H_2SO_4

2.CH_3OH $CH_3O^-Na^+$

3. H_2O / H_2SO_4அடுத்துCH_3OH

4. CH_3MgBr / ஈதர் அடுத்துH_3O^+

68. $H_2COH - CH_2OH$ – ஐ பெர் அயோடிக் அமிலத்துடன் வெப்பப்படுத்தும் போது கிடைக்கும் விளைபொருள் ?

(AIPMT 2009)

1. $2\ H_2C=O$

2. $2CO_2$

3. 2HCOOH

4. CHO – CHO

69. பின்வரும் வினையை எழுது (AIPMT 2009)

$$\text{எத்தனால்} \xrightarrow{PBr_3} X \xrightarrow{\text{alc KOH}} Y \xrightarrow[\text{(ii) } H_2O \text{ Heat}]{\text{(i) } H_2So_4 \text{ room remperature}} Z;$$

1. $CH_3 - CH_2 - OH$

2. $CH_2 = CH_2$

3. $CH_3CH_2 - O - CH_2CH_3$

4. $CH_3CH_2 - O - SO_3H$

70. கீழ்கண்டவற்றுள் உட்கரு பதிலீட்டு வினைஎது? (AIPMT 2009)

1. $RX + Mg \longrightarrow RMgX$

2. $RX + KOH \longrightarrow ROH + KX$

3.$2RX + 2\ Na \longrightarrow$ R-R + 2NaX

4. $RX + H_2 \longrightarrow$ RH + HX

71. சைக்ளோஹெக்ஸனால் (I), அசிட்டிக் அமிலம் (II), 2,4,6 – டிரை நைட்ரோ பீனால் (III) மற்றும் பீனால் (IV) ஆகியவை கொடுக்கப்பட்டுள்ளன. இவற்றில் அமில பண்பில் குறையும் வரிசையானது

(AIPMT 2010)

1.III > II > IV > I 2. II > III > I > IV **3. II > III > IV > I** 4. III > IV > II > I

72. டொலுயீன் Cl_2 உடன் $FeCl_3$ முன்னிலையில் x ஐயும் , ஒளியின் முன்னிலை வினையில் y ஐயும் தருகிறது. எனவே x மற்றும் Y யும் தருகிறது. எனவே x மற்றும் y யானது

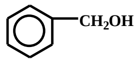
(AIPMT 2010)

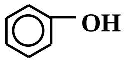
1. x= பென்சால் குளோரைடு, y=o- குளோரோ டொலுயீன்
2. x=m- குளோரோ டொலுயீன், y=p- குளோரோ டொலுயீன்

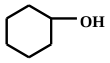
3. **x=0 மற்றும் p- குளோரோ டொலுயீன், y= டிரைகுளோரோ மெத்தில் பென்சீன்**

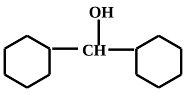
4. x= பென்சால் குளோரைடு, y=m- குளோரோ டொலுயீன்

73. பின்வரும் சேர்மங்களில் மிகவும் அமில தன்மை கொண்டது எது ? (AIPMT 2010)

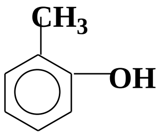
(1) 

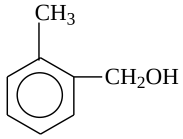
(2) 

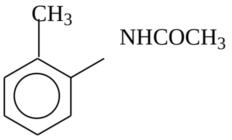
(3) 

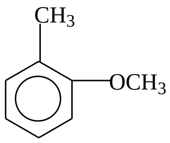
(4) 

74. எலக்ட்ரான் கவர் காரணியுடன் அதிக வினைதிறன் கொண்டது எது ? (AIPMT 2010)

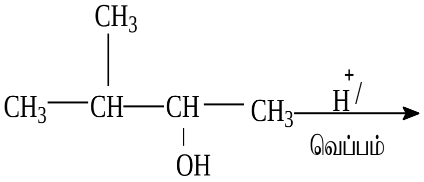
1. 

2. 

3. 

4. 

75. பின்வரும் வினைகளில் (AIPMT 2011)

a. 

A + B

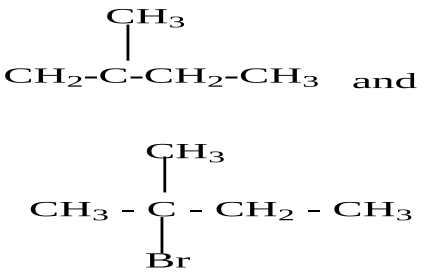
(மிகுதியளவு விளைபொருள்) (குறையளவு விளைபொருள்)

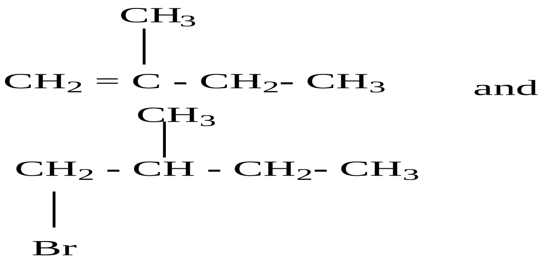
b. A $\xrightarrow{\text{H Br}}$ C + D

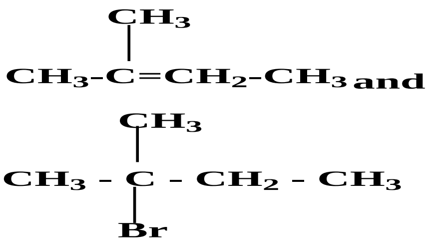
இருள் பெராக்ஸைடு இல்லாத சுழல்

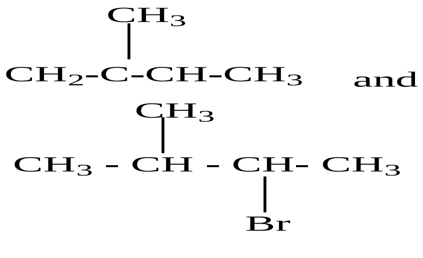
(மிகுதியளவு விளைபொருள்) (குறையளவு விளைபொருள்)

முதன்மை விளைபொருள் (A) மற்றும் (C) ஐ கண்டறிக

1. 

2. 

3. 

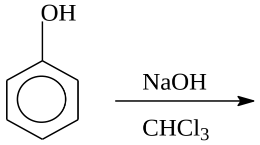
4. 

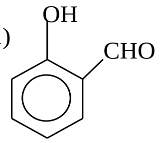
76. கீழ்கண்ட தொடர் வினையில் “C” இறுதி விளைபொருள் எது ? (AIPMT PRE 2012)

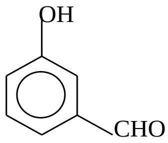
$CH_3BR \rightarrow A \xrightarrow{H_3O^+} B \xrightarrow{LiAlH_4} C$

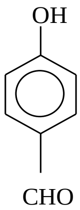
1. எத்தில் ஆல்கஹால்
2. அசிட்டோன்
3. மீத்தேன்
4. அசிட்டால் டிஹைடு

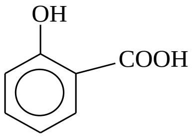
77.



1) 

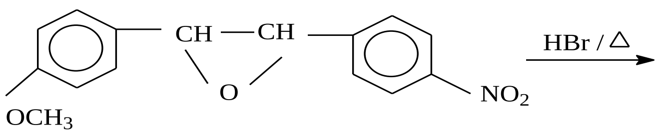
2) 

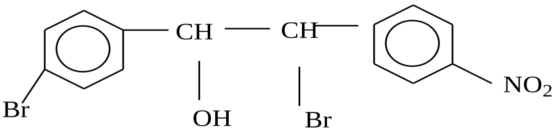
3) 

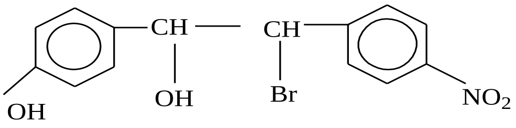
4) 

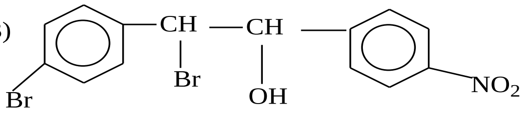
கொடுக்கப்பட்ட வினையின் இறுதி விளைபொருள் என்ன ? (AIIMS 27.05.2018 AN)

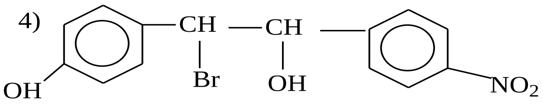
78. கொடுக்கப்பட்ட வினையின் விளைபொருளை கண்டறி. (AIIMS 27.05.2018 AN)



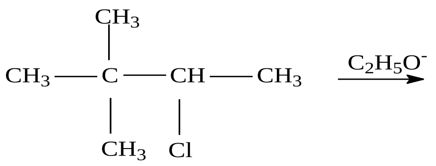
1) 

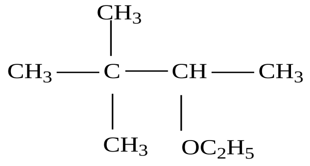
2) 

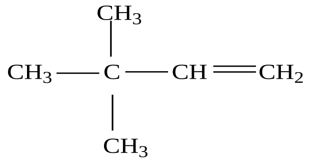
3) 

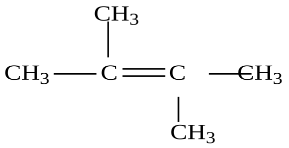
4) 

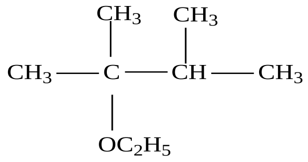
79. கீழ்கண்ட வினையின் முதன்மை விளைபொருள் (AIIMS 27.05.2018 AN)



1) 

2) 

3) 

4) 

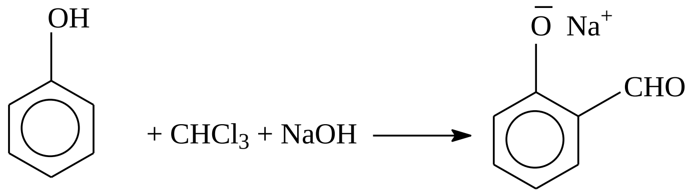
80. எத்திலீன் கிளைக்கால் எதிர் உறைதலுக்கு பயன்படுகிறது. இது நீரின் உறைநிலையை -2.4°C க்கு குறைக்கிறது 2L நீருக்கு தேவைப்படும் எதிர் உறைதலான கிளைக்கால் எவ்வளவு தேவைப்படும்? (AIIMS 27.05.2018 AN)

1. 16 Kg **2. 160 g** 3. 1.60 Kg 4. 16g

81. ஒரு சேர்மம் A, Na உடன் வினையுறும் போது B-யை தருகிறது. மற்றும் PCl_3 உடன் C-யை தருகிறது. B மற்றும் C ஒன்றாக வினைபுரிந்து டைஎத்தில் ஈதரை தருகிறது. A,B மற்றும் C –களின் வரிசை (NEET 2018)

1. C_2H_5OH, C_2H_6, C_2H_5Cl
2. C_2H_3OH, C_2H_5ONa, C_2H_3Cl
3. C_2H_5Cl, C_2H_6, C_2H_5OH
4. C_2H_5OH, C_2H_5Cl, C_2H_5ONa

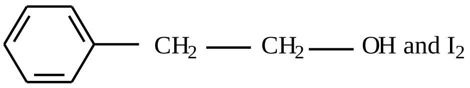
82. கொடுக்கப்பட்டுள்ள வினையில் எலக்ட்ரான் கவர் பொருளாக ஈடுபட்டுள்ளது எது? (NEET 2018)

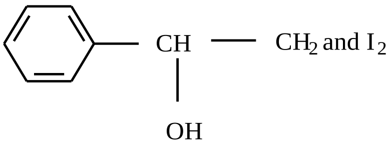


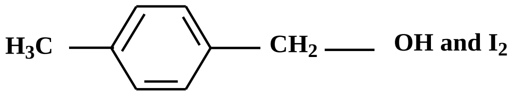
1. டை குளோரோமெத்தில் நேர் அயனி: ($^{(+)}CHCl_2$)
2. டைகுளோரோகார்பீன் ($:CCl_2$)
3. டைகுளோரோமெத்தில் எதிர் அயனி ($^{(-)}CHCl_2$)
4. பார்மைல் நேர் அயனி ($^{(+)}CHO$)

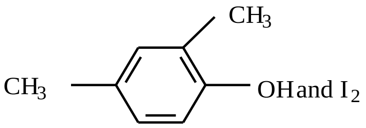
83. சேர்மம் A C_8H_{10} O ஆனது NaOI உடன் வினைப்புரிந்து [NaOH மற்றும் Y உடன் வினைபுரிந்து உருவானது] குறிப்பிடத்தக்க வாசனையுடன் கூடிய மஞ்சள் நிற வீழ்படிவை தருகிறது ?

(NEET 2018)

1) 

2) 

3) 

4) 

84. டைமெத்தில் ஈதரின் சரியான பிணைப்பு கோணம் எது? (AIIMS 1995)

1. 120^0 2. 109^0 3. 180^0 **4. 110^0**

85. கூற்று: பீனால் கோல்ப் வினைக்கு உட்படுகின்றது. ஆனால் எத்தனால் உட்படுவதில்லை

காரணம்: ஈத்தாக்சைடு அயனியை விட பீனாக்சைடு அயனி அதிக காரத்தன்மை கொண்டது

(AIIMS 1995)

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 இரண்டும் தவறு

86. கிளிசரால் பொட்டாசியம் ஹைட்ரஜன் சல்பேட் முன்னிலையில் வினைபடும் போது கிடைக்கும் விளைப்பொருள் (AIIMS 2000)

1. அக்ரால்டிஹைடு 2. அக்ரிலிக் அமிலம்

3. புரப்போன் 4. எத்தனால்

87. கூற்று: பீனால் கோல்ப் வினைக்கு உட்படுகிறது. ஆனால் எத்தனால் உட்படாது
காரணம்: ஈத்தாக்சைடு அயனியைவிட பீனாக்சைடு அயனி அதிக காரத் தன்மை உடையது
(AIIMS 2000)

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

88. கூற்று: 20ml நீருடன் 20ml எத்தனாலை கலக்கும் போது கிடைக்கும் கரைசலின் கனஅளவு 40ml விட குறைவு
காரணம்: நீர் மற்றும் ஆல்கஹால் மூலக்கூறுகளுக்கிடையே உருவாகும் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு ஒத்த மூலக்கூறுகளிடையே உருவாகும் ஹைட்ரஜன் பிணைப்பை விட குறைவு
(AIIMS 2000)

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

89. கூற்று: மூலக்கூறு எடை அதிகரிக்கும் போது நீரில் n-ஆல்கஹாலின் கரைதிறன் குறைகிறது
காரணம்: ஆல்கஹாலில் உள்ள ஹைட்ரோ கார்பன் பகுதியின் ஒப்புவிகிதம் அதன் மூலக்கூறு எடை அதிகரிப்பதால் நீருடன் அதிக ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு உருவாதற்கு சாதகமாகிறது
(AIIMS 2000)

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

90. கூற்று: கார்போனிக் அமிலம் பீனாலை விட அதிக அமிலத் தன்மை உடையது
காரணம்: பை கார்பனேட் அயனியானது இரண்டு சமமான அமைப்புகளை கொண்டுள்ளது. ஆனால் பீனாக்சைடு அயனியில் அவ்வாறு காணப்படுவதில்லை
(AIIMS 2000)

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

91. கீழ்கண்ட வினையில் (AIPMT 2007)

$$\begin{array}{l} \quad\;\; CH_3 \\ \quad\;\; | \\ CH_3-CH-CH_2-O-CH_2-CH_3 + HI \xrightarrow{\text{Heated}} \text{--------} \end{array}$$

கீழ்கண்ட எந்த சேர்மம் உருவாகும்

1.

$$\begin{array}{l} \quad\;\; CH_3 \\ \quad\;\; | \\ CH_3-CH-CH_2OH+CH_3-CH_2-I \end{array}$$

2.

$$\begin{array}{l} \quad\;\; CH_3 \\ \quad\;\; | \\ CH_3-CH-CH_2-I+CH_3CH_2OH \end{array}$$

3.

$$\begin{array}{l} CH_3-CH-CH_3+CH_3CH_2OH \\ \quad\;\; | \\ \quad\;\; CH_3 \end{array}$$

4.

$$\begin{array}{l} CH_3-CH-CH_2OH+CH_3CH_3 \\ \quad\;\; | \\ \quad\;\; CH_3 \end{array}$$

92. 5 நிமிடத்தில் ஒரு ஆல்கஹாலானது, லூகாஸ் வினைக்கு உட்படுகிறது. தி.வெ.அ நிலையில் 0.22கி கரிமச்சேர்மமானது, CH_3MgI உடன் வினைபுரிந்து 56 மிலி மீத்தேனை வெளிவிடுகிறது. அந்த ஆல்கஹாலின் அமைப்பானது (AIIMS 2017)

1) $$\begin{array}{l} CH_3-CH-CH_3 \\ \quad\;\; | \\ \quad\;\; OH \end{array}$$

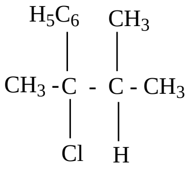
2) $$\begin{array}{l} (CH_3)_2CH-CH-CH_3 \\ \qquad\qquad | \\ \qquad\qquad OH \end{array}$$

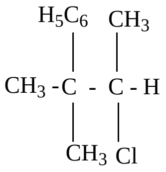
3) $$\begin{array}{l} CH_3-CH_2-CH-CH_3 \\ \qquad\qquad | \\ \qquad\qquad OH \end{array}$$

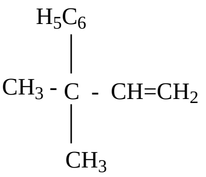
4) $$\begin{array}{l} (CH_3)_3C-CH-CH_3 \\ \qquad\qquad | \\ \qquad\qquad OH \end{array}$$

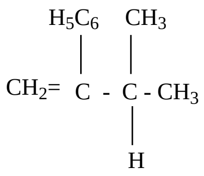
93. (AIIMS 2017)

இந்த வினையில் விளைபொருள் P என்பது

A) 

B) 

C) 

D) 

94. $(CH_3)_3COCH_3$ மற்றும் $CH_3OC_2H_5$ ஆனது ஹைட்ரோ அயோடிக் அமிலத்துடன் வினைப்படுகிறது. உருவாகும் விளைபொருட்கள் முறையே (AIIMS 2017)

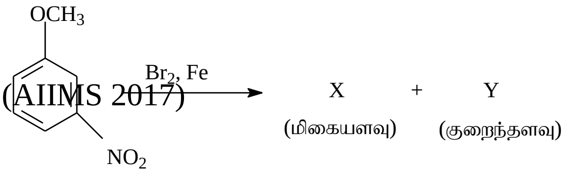
1. $(CH_3)_3Cl + CH_3OH$; $CH_3I + C_2H_5OH$

2. $(CH_3)_3Cl + CH_3OH$; $CH_3OH + C_2H_5I$

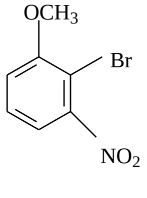
3. $(CH_3)_3COH + CH_3I$; $CH_3OH + C_2H_5I$

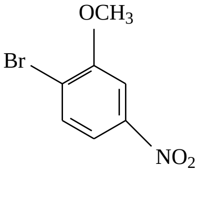
4. $CH_3I + (CH_3)_3COH$; $CH_3I + C_2H_5OH$

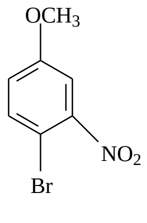
95. (AIIMS 2017)

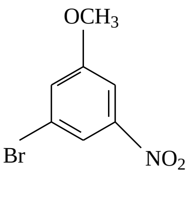


X-ஐ கண்டுபிடி

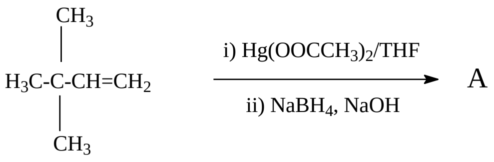
A) 

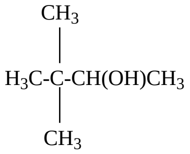
B) 

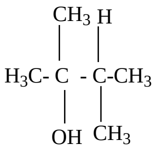
C) 

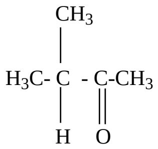
D) 

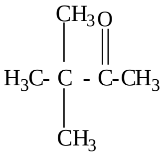
96. கீழ்கண்ட வினையில் சேர்மம் A-ஐ கண்டறிக (AIIMS 2017)



A) 

B) 

C) 

D) 

97. வில்லியம் தொகுப்புடன் வினைபுரியும் சேர்மங்களின் இறங்கு வரிசையை கண்டறிக (AIIMS 2017)

I) Me_3CCH_2Br II) CH_3CH_2-CH_2Br III) CH_2=CH-CH_2Cl IV) CH_3-CH_2-CH_2Cl

1. III > II > IV > I 2. I > II > IV > III **3. II > III > IV > I** 4. I > III > II > IV

98. கூற்று : பீனாலை 273K வெப்பநிலையில் புரோமின் நீருடன் வினைபடுத்தும் போது 2, 4, 6 – ட்ரை புரோமோ பீனால் உருவாகிறது

காரணம் : பீனால் ஒரு o, p – ஆற்றுப்படுத்தும் தொகுதி (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

99. அல்கனால் -லின் படிவரிசை சேர்மங்களிற்கான பொதுவான மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு (AIPMT 2006)

1. $Cn\ H_{2n}\ O_2$ 2. $Cn\ H_{2n}\ O$ 3. $Cn\ H_{2n+1}\ O$ **4. $\mathbf{Cn\ H_{2n+2}\ O}$**

100. CH_3 -O – CH $(CH_3)_2$ + HI → விளைபொருள், இவ்வினையின் முதன்மை கரிம விளைபொருள் எது ? (AIPMT -2006)

1. $CH_3OH + (CH_3)_2CHI$ 2. $ICH_2 - O - CH-(CH_3)_2$

3. $CH_3 - \underset{\substack{| \\ I}}{O} - C(CH_3)_2$ **4. $CH_3I + (CH_3)_2 - CH - OH$**

101. எவ்வினையில் கருக்கவர் சேர்க்கை வினை வேகமாக நடைபெறும் (AIPMT 2006)

1. $CH_3 - CH_2 - CH_2 - \overset{\overset{O}{||}}{C} - CH_3$ 2. $(CH_3)2\ C= O$

3. CH_2-CH_2- CHO **4. CH_3 –CHO**

102. எத்திலின் ஆக்சைடு கிரிகினார்டு வினைபொருளுடன் வினைபுரிந்து கிடைப்பது. (AIPMT 2006)

1. ஈரிணைய ஆல்கஹால் 2. மூவிணைய ஆல்கஹால்

3. வளைய புரப்பைல் ஆல்கஹால் **4. ஓரிணைய ஆல்கஹால்**

103. கீழ்க்கண்ட சேர்மங்களில் எது 'P-மெத்தில் டையசோனியம் குளோரைடுடன் வினபடுத்தும் போது P- கிரசாலை தருகிறது. (AIPMT 1999)

1. H_2O 2. H_3PO_2 3. HCOOH 4. C_6H_5OH

104. $CH_3 - O - CH(CH_3)_2 + HI \rightarrow$ விளைபொருள், இவ்வினையின் முதன்மை கரிம விளைபொருள் எது. (AIPMT 2006)

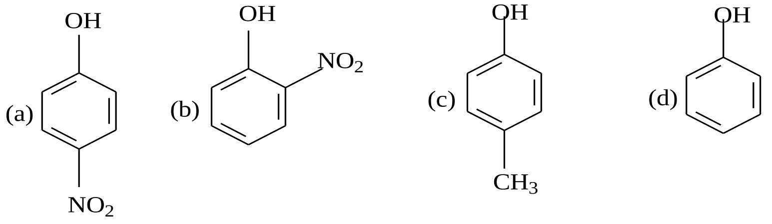
1. $CH_3OH + (CH_3)_2CHI$

2. $ICH_2 - O - CH-(CH_3)_2$

3. $CH_3 - O - \underset{\substack{| \\ I}}{C}(CH_3)_2$

4. $CH_3I + (CH_3)_2 - CH - OH$

105. அமிலத் தன்மையை வரிசைப்படுத்து (AIIMS 25.05.19 FN)



1. a > c > d > b **2. a > b > d > c** 3. a > b > c > d 4. d > c > b > a

106. கூற்று : பீனால் NaOH-ன் முன்னிலையில் CH_3I-உடன் வினைபுரிந்து மீத்தாக்சி பென்சீனை தருகிறது (AIIMS 25.05.19 FN)

காரணம் : பீனாலை விட பீனாக்சைடு சிறந்த கருக்கவர் பொருளாகும்

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

107. இந்த வினையில்

$$CH_2 = CH_2 \xrightarrow[\text{அமிலம்}]{\text{ஹைப்போகுளோரஸ்}} M \xrightarrow{R} \begin{array}{c} CH_2OH \\ | \\ CH_2OH \end{array}$$

M = மூலக்கூறுகள் R = வினைப்பொருள்

M மற்றும் R என்பது (AIPMT 1997)

1. $CH_3 - CH_2 - Cl$ மற்றும் NaOH

2. $CH_2 - Cl - CH_2 - OH$ மற்றும் நீரிய $NaHCO_3$

3. $CH_3 - CH_2 - OH$மற்றும் HCl

4. $CH_2 - CH_2$ (O பாலம்) மற்றும் வெப்பம்

108. குளோரோ பென்சீனிலிருந்து குளோரினை இடப்பெயர்ச்சி செய்து ∴பீனால் உருவாவதற்கு கடுமையான சூழல் தேவைப்படுகிறது. ஆனால் 2, 4–டை நைட்ரோ குளோரோ பென்சீனில் உள்ள குளோரின் எளிதில் இடப்பெயர்ச்சி அடைகிறது ஏனெனில் (AIPMT 1997)

1. ஆர்த்தோ மற்றும் பாரா இடங்களில் NO_2 வளையத்தில் எலக்ட்ரான் அடர்த்தியை அதிகரிக்கிறது
2. மெட்டா இடத்திலிருந்து எலக்ட்ரானை NO_2 ஏற்றுக்கொள்கிறது
3. மெட்டா இடத்திற்கு எலக்ட்ரானை NO_2 வழங்குகிறது
4. **ஆர்த்தோ மற்றும் பாரா இடத்திலிருந்து NO_2 எலக்ட்ரானை ஏற்றுக்கொள்கிறது**

109. அல்கைல் ஹேலைடு, ஆல்கஹாலாக மாற்றும் வினை (AIPMT 1997)

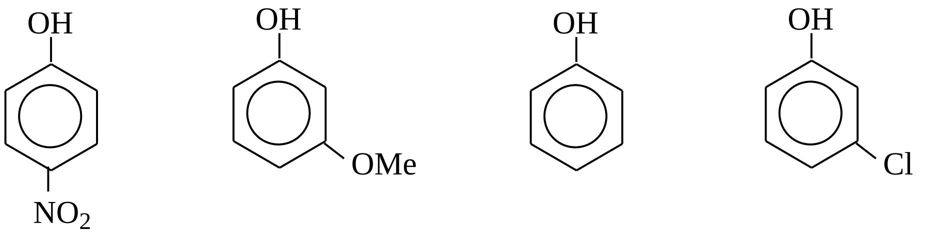
1. சேர்க்கை வினை **2. பதிலீட்டு வினை**
3. ஹைட்ரோ ஹேலோஜன் நீக்கவினை 4. நீக்க வினை

110. பின்வரும் வினையின் விளைபொருளை கண்டுபிடி

CH_3-CH_2-O-CH_2-CH_2-O-CH_2-C_6H_5+HI (அதிக அளவில்) (AIIMS 2011)

1. **HO-CH_2CH_2OH, $C_6H_5CH_2$-I,CH_3CH_2I** 2. C_6H_5CH2-OH, CH_3CH_2-I, I-CH_2CH_2-OH
3. I-CH_2CH_2-I, $C_6H_5CH_2$-I, CH_3CH_2-OH 4. HO-CH_2CH_2OH, $C_6H_5CH_2$ I, CH_3CH_2-OH

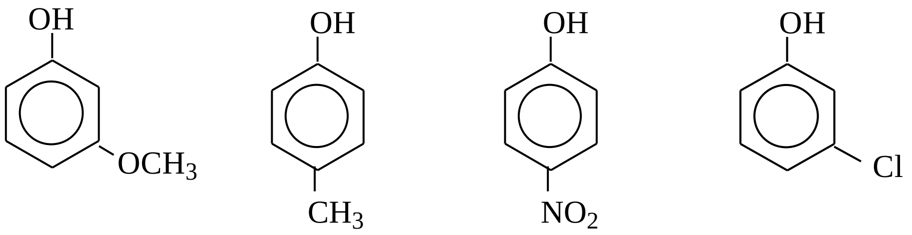
111. பின்வரும் மூலக்கூறுகளின் அரோமேட்டிக் எலக்ட்ரான் கவர் பதிலீட்டு வினைக்கான சரியான வினைதிறன் ஏறுவரிசை (AIIMS 2011)



(I) (II) (III) (IV)

1. I< IV < II< III
2. I< IV < III< II
3. I< III < II< IV
4. I< III < IV< II

112. pK_a –யின் சரியான இறங்குவரிசை (AIIMS 2011)



(I) (II) (III) (IV)

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

113. கூற்று: ஆல்கஹால்களில் நீர்நீக்கம் எப்பொழுதும் கார உடைகத்தில் நடைபெறும்.

காரணம்: OH^- ஒரு சிறந்த வெளியேற்றப்படும் தொகுதி (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 மற்றும் காரணம் தவறு.
4. **கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.**

114. கூற்று: சீசல்ஸ் உப்பில் உள்ள Pt – ன் அணைவு எண் - ஐந்து

காரணம்: ஈத்தீன் ஓர் இரு முனை ஈனி. (AIIMS 26.05.2018 FN)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மேலும் காரணமானது கூற்றிக்கு 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.**

115. அதிக புரோமின் நீருடன் பீனால் வினைபுரிந்து கிடைப்பது. (AIPMT 1992)

1. m - புரோமோ பீனால்.
2. o மற்றும் p - புரோமோ பீனால்.
3. 2,4 - டைபுரோமோ பீனால்.
4. **2,4,6 - டிரை புரோமோ பீனால்.**

116. HBr எதனுடன் வேகமாக வினைபுரிகிறது. (AIPMT 1992)

1. 2 – மெத்தில் புரப்பேன் –1– ஆல்
2. 2 – மெத்தில் புரப்பேன் –2– ஆல்
3. புரப்பேன் –1– ஆல்
4. புரப்பேன் –2– ஆல்

117. தொழில்முறையில் மெத்தனால் எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது? (AIPMT 1992)

1. 900°c - வெப்பநிலையில் நீராவி முன்னிலையில் மீத்தேனை ஆக்ஸிஜனேற்றம் அடைய செய்யும்
போது
2. HCHO - யை $LiAlH_4$ முன்னிலையில் ஒடுக்கமடைய செய்யும் போது.
3. HCHO யை NaOH கரைசலுடன் வினைபடுத்தும் போது.
4. CO - யை H_2 மற்றும் ZnO/Cr_2O_3 முன்னிலையில் ஒடுக்கமடையச் செய்யும் போது.

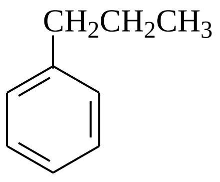
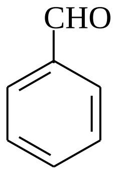
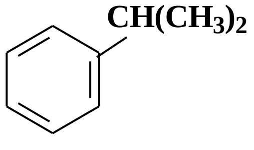
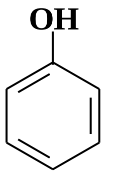
118. $C_5H_{11}OH$ என்ற ஓரிணைய ஆல்கஹாலில் உள்ள மாற்றியங்கள் எத்தனை? (AIPMT 1992)

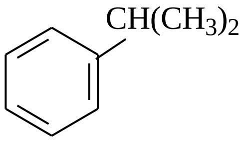
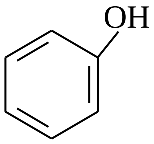
1.. 5
2. 4
3. 2
4. 3

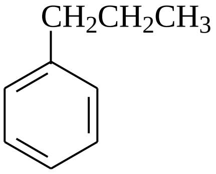
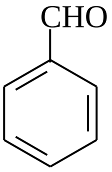
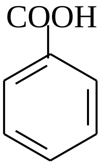
119. A என்ற சேர்மம் Na உடன் வினைபுரிந்து B யைத் தருகிறது, மற்றும் PCl_5 உடன் C யைத் தருகிறது. B மற்றும் C இணைந்து டை எத்தில் ஈதரைத் தருகிறது. A,B மற்றும் C வரிசை. (CBSE 2018 06.05.2018)

1. C_2H_5OH, C_2H_6, C_2H_5Cl
2. C_2H_5OH, C_2H_5ONa, C_2H_5Cl
3. C_2H_5Cl, C_2H_6, C_2H_5OH
4. C_2H_5OH, C_2H_5Cl, C_2H_5ONa

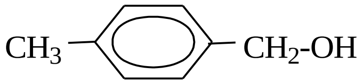
120. கீழ்கண்ட வினைவரிசையில் P, Q மற்றும் R என்ற முதன்மை விளைபொருட்களை காண்க. (CBSE 2018 06.05.2018)

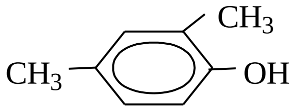
	P	Q	R
1.			CH_3CH_2OH
2.			**CH_3COCH_3**

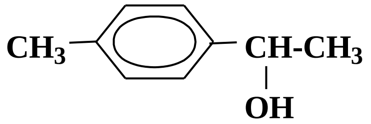
3.   $CH_3CH(OH)CH_3$

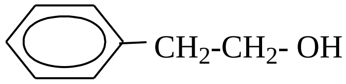
4.   

121. சேர்மம் A ஆனது $C_8H_{10}O$, NaOI யுடன் (இது சேர்மம் Y, NaOH உடன் வினைபுரிவதால் உருவாகிறது) வினைபட்டு ஒரு வித மணம் உடைய மஞ்சள் நிற வீழ்படிவை உருவாக்குகிறது. எனில் அந்த சேர்மமானது.
(CBSE 2018 06.05.2018)

1.  மற்றும் I_2

2.  மற்றும் I_2

3.  **மற்றும் I_2**

4.  மற்றும் I_2

122. பின்வருவனவற்றுள் வளைய - பென்ட் - 1,2 - டை - ஆல் -ன் சிஸ் மற்றும் டிரான்ஸ் மாற்றியங்களை வேறுபடுத்தி அறிய உதவும் காரணி எது ? (CBSE 2016 P1)

1. அசிட்டோன்

2. ஓசோன்

3. MnO_2

4. அலுமினியம் ஐசோ புரோப்பாக்சைடு

123. அடர் H_2SO_4 மற்றும் HNO_3 பயன்படுத்தி பென்சீனை நைட்ரோ ஏற்றம் செய்யும் வினையை கருத்தில் கொள்க. இவ்வினையில் அதிகளவு $KHSO_4$ –ஐ கலவையில் சேர்க்கும்போது நைட்ரோ ஏற்ற வினையின் வேகமானது, (CBSE 2016 P1)

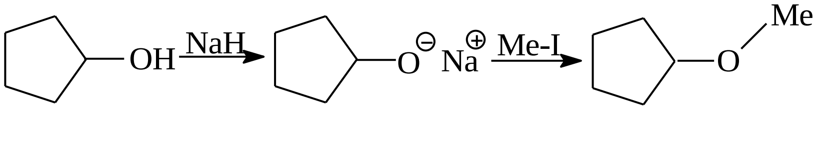
1. வேகமாக நடைபெறும்

2. மெதுவாக நடைபெறும்

3. எவ்வித மாற்றமில்லை

4. இருமடங்காகும்

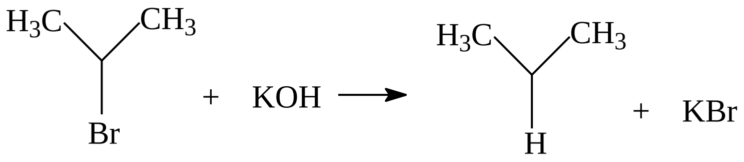
124. கொடுக்கப்பட்டுள்ள வினையினை எவ்வகை வினையாக வகைப்படுத்தலாம்? (CBSE 2016 P1)

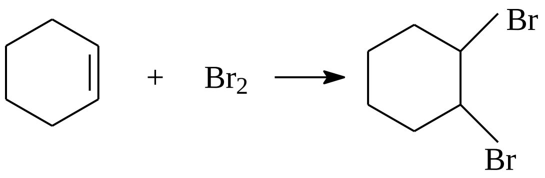


1. **வில்லியம்சன் ஈதர் தொகுப்பு வினை**
2. ஆல்கஹால் உருவாதல் வினை
3. நீர்நீக்க வினை
4. வில்லியம்சன் ஆல்கஹால் தொகுப்பு வினை

125. கொடுக்கப்பட்டுள்ள வினையில் சரியானது எது ? (CBSE 2016 P1)

(1) $CH_3CH_2CH_2Br + KOH \longrightarrow CH_3CH = CH_2 + KBr + H_2O$

(2) 

(3) 

1. (a) மற்றும் (b) நீக்க வினைகள் மற்றும் (c) சேர்க்கை வினை
2. **(a) நீக்கவினை (b) பதிலீட்டு வினை மற்றும் (c) சேர்க்கை வினை**
3. (a) நீக்கவினை(b) மற்றும் (c) -ஆனது பதிலீட்டு வினைகள்
4. (a) பதிலீட்டு வினை (b)&(c) சேர்க்கை வினைகள்

126. பின்வரும் வினைகளை கருதுக (CBSE 2009)

$$\text{எத்தனால்} \xrightarrow{PBr_3} X \xrightarrow[\text{}]{\text{ஆல்கஹால் } KOH} Y \xrightarrow[\text{(ii) } H_2O \text{ வெப்பம்}]{\text{(i) } H_2SO_4 \text{ Room Temp}} Z$$

இதில் z என்பது

1. $CH_3 – CH_2 – O – CH_2 – CH_3$
2. $CH_3 – CH_2 – O – SO_3H$
3. **$CH_3 – CH_2 – OH$**
4. $CH_2 = CH_2$

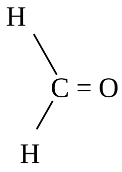
127. நீர்ம மெத்தனா வாயு ஆக மாற்றும் போது எதிர் கொள்ளப்படவேண்டிய அதிகபட்ச இம்மாற்றத்தை கடந்த ஆதிக்கம் பெற்ற மூலக்கூறுகளுக்கு இடைப்பட்ட விசை (அ) பிணைப்பு எது? (CBSE 2009)

1. இருமுனை - இருமுனை கவர்ச்சி விசை
2. சகப்பிணைப்பு
3. லண்டன் பிரிகை விசை
4. **ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு**

128. H_2COHCH_2OH பெர் அயோடிக் அமிலம் கொண்டு வெப்பப்படுத்த கிடைப்புத (CBSE 2009)

1. 2HCOOH.

2. $\begin{array}{c} CHO \\ | \\ CHO \end{array}$

3. 2 

4. 2 CO_2

129. இரண்டு பிணைப்பிடம் கொண்ட நியுக்ளிக் அமிலத்தின் காரம் (AIIMS 2004)

1. தையமின்
2. சைட்டோசைன்
3. குவானைன்
4. **அடினைன்**

130. $RCH_2OH \longrightarrow RCHO$ ஆக மாற்ற ஆகச்சிறந்த காரணி எது? (AIIMS 2004)

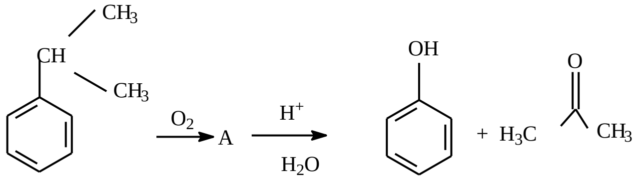
1. $KMnO_4$
2. CrO_3
3. $K_2Cr_2O_7$
4. **PCC (பிரிடின் குளோரோ குரோமேட்)**

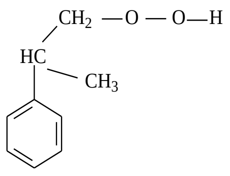
131. கூற்று : $C_6H_5CH_2OCH_3$ ஐ HI உடன் வெப்பப்படுத்தும் போது உருவாகும் அதிகளவு விளைபொருட்கள் $C_6H_5CH_2I$ மற்றும் CH_3OH (AIIMS 2004)

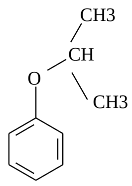
காரணம் : பென்சைல் நேரயணி, மெத்தில் நேரயணியை விட அதிக நிலைப்புத்தன்மை உடையது.

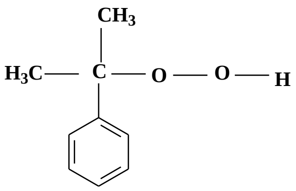
1. **கூற்று மற்றும் காரணம் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம்**
2. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் தவறு

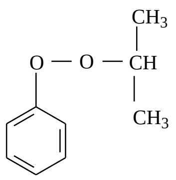
132. பின்வரும் வினையின் இடைநிலைப் பொருள் A-ன் அமைப்பு: (NEET 2019)



1) 

2) 

3) 

4) 

133. புரப்பேனிலிருந்து புரப்பேன் -1- ஆலை தயாரிக்கப் பயன்படுவது (AIIMS 2003)

1. H_2O/H_2SO_4 2. $Hg(OA3)_2$\ H_2O in $NaBH_4$

3. B_2H_6 in H_2O_2 4.CH_3CO_2H/H_2SO_4

134. அல்கைல்ஹேலைடை உலர்ந்த Ag_2Oஉடன் வெப்பப்படுத்தும் போது உருவாவது.

(AIIMS 1994)

1.டைஎத்தில் ஈதர் 2. எஸ்டர் 3. பென்சின் 4.கீட்டோன்

135. எத்தில் ஆல்கஹாலின் அமிலத்தன்மை எதனுடன் வினைபடும்போது வெளிப்படுகிறது.

(AIIMS 1994)

1.ஹைட்ரஜன் அயோடைடு 2. அசிட்டிக் அமிலம்

3.சோடியம் உலோகம் 4. மேற்கண்ட அனைத்தும்

136. 2 - பியூட்டனாலின் நீர்நீக்க வினையில் முதன்மை அளவு விளைபொருளாக உருவாகும். 2-பியூட்டீன் பின் வருவனவற்றுள் எதனைச் சார்ந்து உள்ளது. (AIIMS 1994)

1.பிளாஸ் விதி 2. ஹுக்கல் விதி

3.மார்க்கோனிகாவ் விதி **4.செயிட்செப் விதி**

137. C_2H_5OHமற்றும் CH_3OH -ஐ வேறுபடுத்தி அறிய உதவுவது எது? (AIIMS 1994)

1.H_2O 2. HCl **3. I_2+KOH** 4. NH_3

138. கீழ்க்கண்டவற்றுள் பேயர் காரணி என அழைக்கப்படுவது எது? (AIIMS 1994)

1.காரம் கலந்த$KMnO_4$ கரைசல் 2.நிறைவுற்ற $KMnO_4$ கரைசல்

3.அமிலம் கலந்த $KMnO_4$ கரைசல் 4.நடுநிலை $KMnO_4$ கரைசல்

139. கூற்று : கனிம அமிலங்களின் முன்னிலையில் ஈதர்கள் காரங்களைப் போல செயல்படும்.

காரணம் : ஆக்சிஜனின் மீது தனித்த எலக்ட்ரான் இரட்டை உள்ளதால். (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.

140. <u>கூற்று</u> : எத்தனாலின் கொதிநிலை டைஎத்தில் ஈதரை விட அதிகம்.

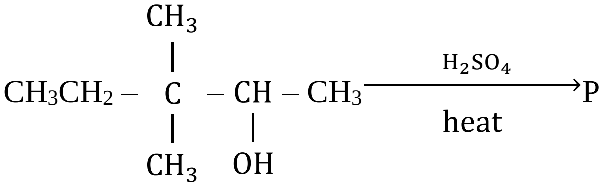
காரணம் : எத்தனாலில் உள்ள மூலக்கூறுகள், மூலக்கூறுகளுக்கு இடைப்பட்ட ஹைட்ரஜன் பிணைப்பால் பிணைக்கப்பட்டுள்ளன. ஆனால் டை எத்தில் ஈதரில் அது சாத்தியமல்ல (AIIMS 1994)

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

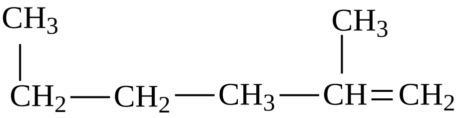
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் காரணமானது கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல.

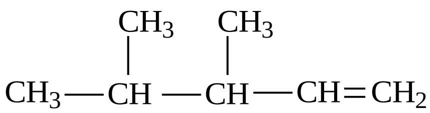
3. கூற்று சரி, ஆனால் காரணம் தவறு.

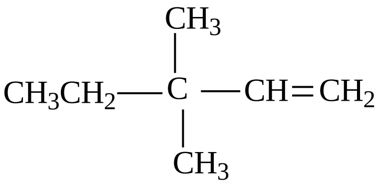
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

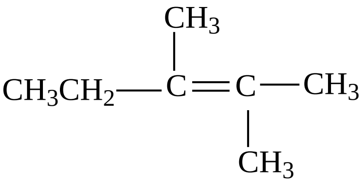
141.  P (முதன்மை விளைபொருள்)

மேற்கண்ட வினையின் முதன்மை வினைபொருள் எது? (AIIMS 2015)

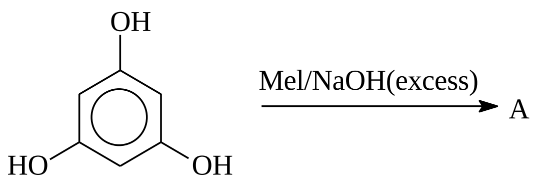
1. 

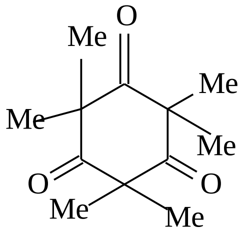
2. 

3. 

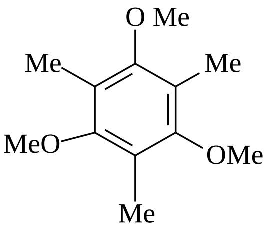
4. 

142. கீழ்கண்ட வினையில் விளைபொருள் ‘A’ யை கண்டறிக. (AIIMS 2015)

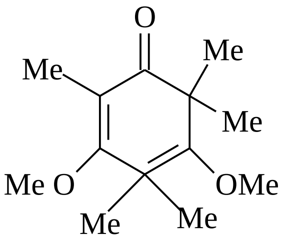




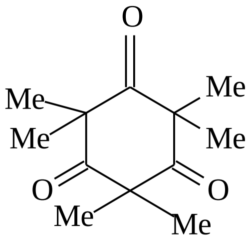
1.



2.



3.



4.

143. கூற்று : 100^0C வெப்பநிலையில் மூவினையைபியூட்டைல் மெத்தில் ஈதர்,HI உடன் வெப்பப்படுத்தும் போது மெத்தில் அயோடைடு மற்றும் மூவினையைபியூட்டைல் ஆல்கஹால் தருகிறது.

காரணம் : S_N2வினை வழிமுறை மூலம் நடைபெறுகிறது. (AIIMS 2015)

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

144. கூற்று : எத்தனாலை விட பீனாலின் அமிலத் தன்மை அதிகம். .

காரணம் : பீனாக்சைடு அயனி உடனிசைவினால் அதிக நிலைப்புக் கொண்டது.

(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, காரணம தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

145. பீனால் (குளோரோபார்ம்) $CHCl_3$, ஆல்கஹால் கலந்த KOH உடன் வெப்பப்படுத்தும் போது சாலிசிலால்டிஹைடைத் தரும். (AIPMT 1988)

1. ரோசமண்ட் வினை
2. ரீமர்-டீமன் வினை
3. பிரீடர் கிரா.்.ப்ட் வினை
4. சோமலட் வினை

146. சோடியம் பீனாக்சைடு எத்தில் அயோடைடுடன் வெப்பப்படுத்தும் போது கிடைப்பது (AIPMT 1988)

1. பீனடோல்
2. எத்தில் பினைல் ஆல்கஹால்
3. பீனால்
4. இவற்றில் எதுவும் இல்லை

147. லூகாஸ் காரணி என்பது (AIPMT 1988)

1. அடர் HCl மற்றும் நீரற்ற $ZnCl_2$
2. அடர் HNO_3 மற்றும் நீரற்ற $ZnCl_2$
3. அடர் HCl மற்றும் நீரேற்றிய $ZnCl_2$
4. அடர் HNO_3 மற்றும் நீரேற்றிய $ZnCl_2$

148. புரப்பீனை 1-புரப்பனாலாக மாற்றஉதவும் காரணி (AIMPT 2000)

1. $H_2O – H_2SO_4$
2. $Hg(OAc)_2$, $NaBH_4 / H_2O$
3. $B_2H_6 – H_2O_2$, OH^-
4. Aq. KOH

149. எத்தில் ஆல்கஹால் மற்றும் பீனால் ஆகியவற்றின் அயனிகளின் நிலைப்புத்தன்மையை பொறுத்துகீழ்க்கண்ட கூற்றுகளில் சரியானது எது? (AIMPT 2000)

1. ∴பீனாக்சைடு அயனிகளில் உள்ள π –எலக்ட்ரான்களின் உள்ளடங்கா தன்மை.
2. ஈத்தாக்சைடு அயனிகளில் உள்ள எலக்ட்ரான்களின் உள்ளடங்காதன்மை.
3. எத்தில் மற்றும் ∴பினைல் தொகுதிகளின் தூண்டல் விளைவு.
4. ∴பீனாக்சைடு அயனியில் உள்ள π – எலக்ட்ரான்களின் உள்ளடங்கும் தன்மை.

150. ஓரினைய ஆல்கஹாலை வினையூக்கி முன்னிலையில் ஹைட்ரஜன் நீக்கம் செய்யும் போது உருவாகும் சேர்மம் (AIPMT 1993)

1. ஆல்டிஹைடு
2. கீட்டோன்
3. ஆல்கீன்
4. அமிலம்

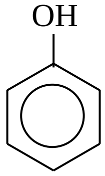
151. கீழே கொடுக்கப் பட்டவற்றுள் எது ஆக்சிஜனேற்ற வினையில் கீட்டோனைத் தருகிறது? (AIPMT 1993)

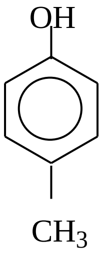
1. ஓரினைய ஆல்கஹால்
2. ஈரினைய ஆல்கஹால்
3. மூவினைய ஆல்கஹால்
4. இவை மூன்றும்

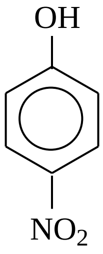
152. எத்தனால் மற்றும் டை மெத்தில் ஈதர் ஆகியவை வினை செயல் தொகுதி மாற்றிங்கள். எத்தனாலின் கொதி நிலையானது டை-மெத்தில்-ஈதரின் கொதிநிலையை விட அதிகரிக்க காரணம் ? (AIPMT 1993)

1. எத்தனாலில் உள்ள H-பிணைப்பு
2. டை-மெத்தில்-ஈதரில் உள்ள H-பிணைப்பு
3. எத்தனாலில் உள்ள CH_3 தொகுதி
4. டை-மெத்தில்-ஈதரில் உள்ள CH_3 தொகுதி

153. பின்வருவனவற்றுள் சரியான அமிலத் தன்மை வரிசை (AIPMT 2001)

(I) 

(II) 

(III) 

1. I > II > III
2. III > I > II
3. II > III > I
4. I > III > II

154. பின்வரும் கூற்றில் எது சரியானது (AIPMT 2001)

1. எந்த ஒரு ஆல்டிஹைடும் ஒடுக்க வினையில் ஈரிணைய ஆல்கஹாலை கொடுக்கும்
2. தாவர எண்ணெய் கந்தக அமிலத்துடன் வினைபுரிந்து கிளிசரினை கொடுக்கும்
3. எத்தனால் (C_2H_5OH) அயோடின் NaOH-உடன் வினைபுரிந்து அயோடோ.ஃ.பாம் கிடைக்கும்
4. சுக்ரோஸ் NaCl உடன் வினைபுரிந்து கிடைப்பது தலைகீழ் சர்க்கரை

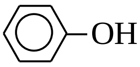
155. எந்த வினைப்பொருள், n-புரப்பைல் ஆல்கஹாலை ஐசோபுரப்பைல் ஆல்கஹாலிருந்து வேறுபடுத்த பயன்படும் ? (AIPMT 2002)

1. PCl_5
2. ஒடுக்கம்
3. பொட்டாசியம் டை குரோமேட்டை பயன்படுத்தி ஆக்சிஜனேற்றம் அடைதல்
4. ஓசோனேற்றம்

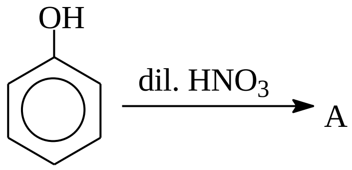
156. பீனாலுடன் $CHCl_3$ மற்றும் NaOH ஆகியவை வினைப்புரிந்து உருவாக்கும் வினைப்பொருள் (AIPMT 2002)

1. பென்சால்டிஹைடு
2. சாலிசிலால்டிஹைடு
3. சாலிசிலிக் அமிலம்
4. பென்சாயிக் அமிலம்

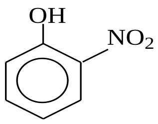
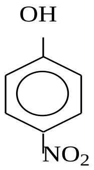
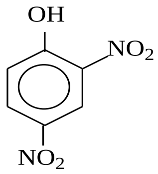
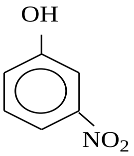
157. பின்வருவனவற்றுள் அதிக வினைபுரியும் திறனுடையது ? (A

1. 

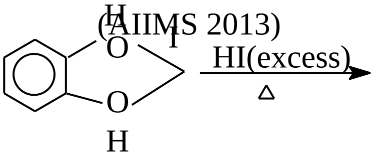
2. CH_3OH
3. C_2H_5OH
4. C_3H_7-OH

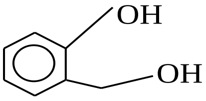
158. 

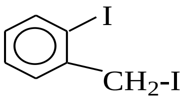
முதன்மை விளைப் பொருள் யாது?

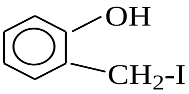
1. 
2. 
3. 
4. 

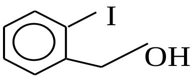
(AIIMS 2013)

159. 

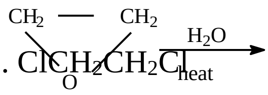
1.  + CH_2I_2

2.  +HCHO

3.  + 1 - CH_2-OH

4.  + I_2 + CH_3OH

160. கீழ்கண்ட எந்த வினையில் எத்திலீன் கிளைக்கால் உருவாவது இல்லை? (AIIM

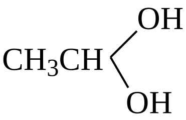
1. 
2. $ClCH_2CH_2Cl \xrightarrow[heat]{OH^-}$

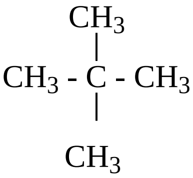
3. HO-CH_2-CH_2-OCH_3 $\xrightarrow[heat]{OH^-}$

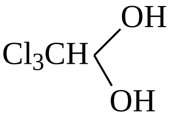
4. $CH_2 = CH_2 \xrightarrow[KMnO_4]{olkaline}$

161. ஒரு சேர்மத்தின் இரண்டு O-H தொகுதி ஒரு கார்பன் அணுவில் இணைக்கப்படும் போது நிலைப்பு தன்மை அற்றது. ஆனால் கீழ்க்கண்டவற்றில் நிலைப்புத் தன்மையுள்ளது எது ?

(AIIMS 2013)

1. 

2. 

3. 

4. None of the these

162. கூற்று : அரைல் சல்போனிக் அமிலம் உயர் வெப்பநிலையில் சோடியம் ஹைட்ராக்ஸைடு உடன் வினைபுரிந்து பீனாலை தருகிறது.

காரணம் : இந்த வினை எலக்ட்ரான் கவர் பதிவீட்டு வினை ஆகும். (AIIMS 2013)

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

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

3. கூற்று சரியானது ஆனால் காரணம் தவறாக இருந்தால்

4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறாக இருந்தால்

163. வில்லியம்சன் தொகுப்பு முறையில் ஈத்தாக்சி ஈத்தேன் எவ்வாறு தயாரிக்கப்படுகிறது?

(AIIMS 2014)

1. சோடியம் ஈத்தாக்சைடை எத்தில் புரோமைடுடன் வெப்பப்படுத்தும் பொழுது

2. சூடான அலுமினா மீது எத்தனாலை செலுத்தும் போது

3. எத்தில் ஆல்கஹாலை அதிகளவு அடர் H_2SO_4 உடன் 430 to 440K வெப்பப்படுத்தும் போது

4. எத்தனாலை உலர் Ag_2O உடன் வெப்பப்படுத்தும் போது

164. பின்வருவனவற்றுள் எந்த வினைக் காரணி பீனால் மற்றும் பென்சாயிக் அமிலத்தை வேறுபடுத்தி அறிய உதவுகிறது ? (AIIMS 2014)

1. நடுநிலை $FeCl_3$

2. நீர்த்த NaOH

3. டாலன்ஸ் காரணி

4. மாலிக் காரணி

165. கூற்று : மூவிணைய அமீன் வினையூக்கி முன்னிலையில் ஆல்கஹால் $SOCl_2$ உடன் வினைபுரிகிறது.

காரணம்: மூவிணைய அமீன் துணைப் பொருளான HCl உடன் வினைபுரிந்து வினையை ஊக்கப்படடத்தப்படுகிறது (AIIMS 2014)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமாகும்

2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல

3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு

4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டுமே தவறு.

166. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது கார்போனைல் சேர்மமாக ஆக்ஸிஜனேற்றம் அடைய இயலும் ? (AIPMT 2004)

1. O - நைட்ரோபீனால்
2. பீனால்
3. 2- மெத்தில் - 2 - ஹைட்ராக்ஸி புரப்பேன்
4. 2-ஹைட்ராக்ஸி புரப்பேன்

167. ட்ரைகிளிசரைடுகளை நீராற்பகுத்து உயர்கொழுப்பு அமிலங்கள் மற்றும் கிளிசரால் கிடைக்க செய்யும் என்சைம் ? (AIPMT 2004)

1. லிப்பேஸ்
2. சைமேஸ்
3. பெப்சின்
4. மால்ட்டேஸ்

168. கீழ்கண்டவற்றுள் வெப்பப்படுத்தும் பொழுது காரம் கலந்த அயோடினுடன் மஞ்சள் நிற வீழ்படிவை தராதது எது ? (AIPMT 2004)

1. $CH_3CH_2CH(OH)CH_3$
2. CH_3OH
3. CH_3CH_2OH
4. $CH_3\text{-}CH(OH)CH_3$

169. பின்வரும் இணைகளில் அனிசோலை உருவாக்கும் இணை எது ? (AIPMT 04.05.2014)

1. CH_3CHO, RMgX
2. C_6H_5OH, NaOH, CH_3I
3. C_6H_5OH, நடுநிலையான $FeCl_3$
4. $C_6H_5\text{-}CH_3$, CH_3COCl, $AlCl_3$

170. பின்வரும் வினையில் Z ஐ காண்க. (AIPMT 04.05.2014)

$$CH_3\,CH_2\,CH = CH_2 \xrightarrow{HBR/H_2O_2} Y \xrightarrow{C_2H_5ONa} Z$$

1. $CH_3 - (CH_2)_3 - O - CH_2CH_3$
2. $(CH_3)_2CH_2 - O - CH_2CH_3$
3. $CH_3(CH_2)_4 - O - CH_3$
4. $CH_3CH_2 - CH\,(CH_3) - O - CH_2CH_3$

171. கூற்று: ஈதர்களை சோடியம் கம்பிகளைப் பயன்படுத்தி உலர்த்தலாம் (A11MS 2009)

காரணம்: ஈதர்கள் சோடியத்துடன் வினை புரியாது

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 மற்றும் காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு

172. ஹைட்ரோ அயோடிக் அமிலத்துடன் $CH_3OC_2H_5$ மற்றும் $(CH_3)_3C\text{-}OCH_3$ ஐ வினைபடுத்தப்படுகிறது. உருவாகும் விளைப்பொருட்கள் (AIIMS 2007)

1. $CH_3I + HO\,C_2H_5 : (CH_3)_3\,C\text{-}I + HOCH_3$

2. $CH_3OH + C_2H_5 I$; $(CH_3)_3Cl + HOCH_3$

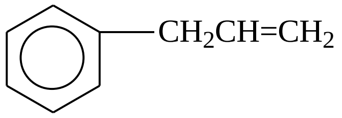
3. $CH_3OH + C_2H_5$; $(CH_3)_3$ C-OH + CH_3I

4. $CH_3I + HOC_2H_5$; CH_3 I + $(CH_3)_3$ – C – OH

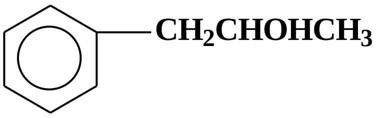
173. புரப்பீன், ஹைட்ரோபோரேற்றம் மற்றும் ஆக்சிஜனேற்றம் அடைந்து தருவது (AIIMS 2007)

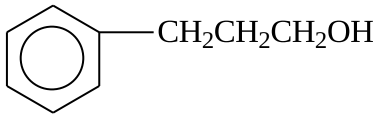
1. $CH_3CH_2CH_2OH$ 2. CH_3 CH OH CH_3

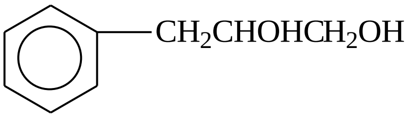
3. CH_3 CHOH CH_2 OH 4. CH_3 CH_2 CHO

174. 

பாதரசமாக்குதல் (Mercuration) பாதரசம் நீக்கலுக்கு (Demercuration) பின் உருவாகிறது ? (AIIMS-2007)

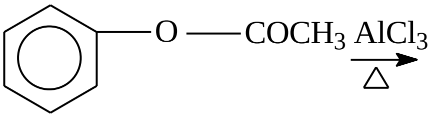
1. 

2. 

3. 

4. இவற்றில் ஏதுமில்லை

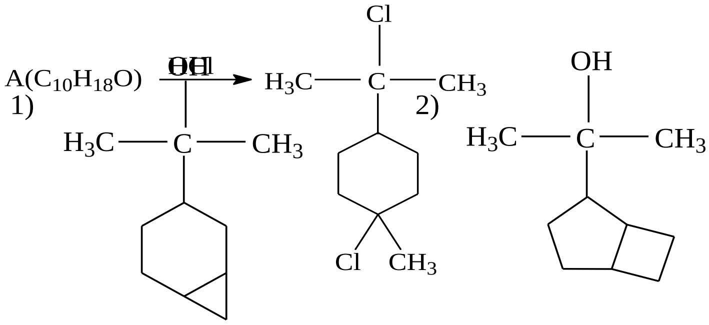
175. கிடைக்கும் விளைப்பொருட்கள் (AIIMS 2007)

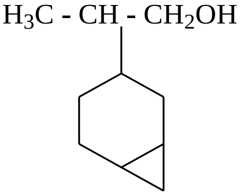


1. o - விளைப்பொருள் 2. m - விளைப்பொருள்

3. o,மற்றும் p -விளைப்பொருள்கள் 4. o, m, p - விளைப்பொருள்

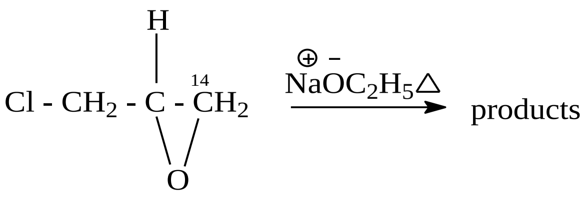
176. நிறைவுறாத்தன்மையின்படி (Degree of unsaturation) மதிப்பு A=2 மற்றும் இதில் இரட்டை பிணைப்பு, முப்பிணைப்பு எதுவும் இல்லை ? (AIIMS 2010)

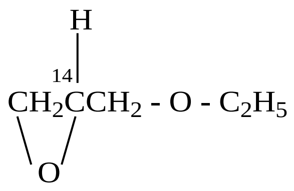


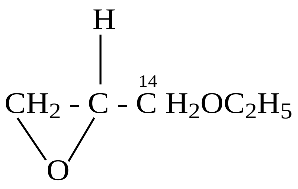
3) 

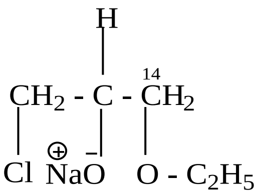
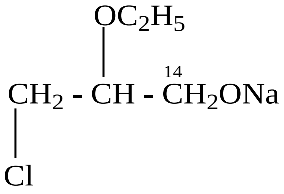
4) None of these

177. பின்வரும் வினையில் முதன்மை விளைபொருள் (Major product) (AIIMS 2010)



1) 

2) 

3) 

4)