

12TH வேதியியல்

12. கார்பனைனல் சேர்மங்கள் மற்றும் கார்பாக்சிலிக் அமிலங்கள்

1. பின்வருவனவற்றுள் எச்சேர்மத்தின் முன்னிலையில் அசிட்டோன் ஆனது அயோடின் (I₂) உடன் வினைப்பட்டு அயோடோபார்மை தருகிறது. (AIMPT 1995)

1. CaCO₃ 2. NaOH 3. KOH 4. MgCO₃ C₆H₅

2. அசிட்டோ நைட்ரிலை குளிர்ந்த அடர் - HCl உடன் பகுதியளவு நீராற்பகுத்தல் செய்வதால் கிடைப்பது. (AIMPT 1995)

1. அசிட்டிக் அமிலம் 2. அசிட்டமைடு
3. மெத்தில் சயனைடு 4. அசிட்டிக் அமில நீரிலி

3. $\text{CH}_3 - \underset{\text{H}}{\text{CH}} - \text{CH} = \text{CH}_2 + \text{HBr} \longrightarrow (\text{X})$
என்ற வினையில் X முதன்மையானது (AIPMT 2008)

1) $\text{CH}_3 - \underset{\text{Br}}{\text{CH}} - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_3$ 2) $\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \underset{\text{Br}}{\text{CH}} - \text{CH}_3$
3) $\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\text{CH}} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2\text{Br}$ 4) $\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\overset{\text{Br}}{\text{C}}} - \text{CH}_2\text{CH}_3$

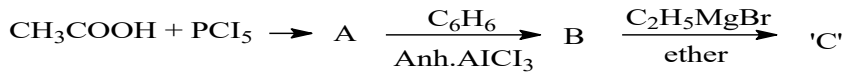
4. இரு வேறுபட்ட வினைகளின் வினைவேக மாநிலியின் k₁ மற்றும் k₂ மதிப்புகள் முறையே 10¹⁶.e^{-2000/T} மற்றும் 10¹⁵.e^{-1000/T} எந்த வெப்ப நிலையில் k₁=k₂. (AIPMT 2008)

1. 2000 K 2. 1000/ 2.303 K 3. 1000 K 4. 2000 / 2.303 K

5. $\text{CH}_3\text{CHO} + \text{HCN} \longrightarrow \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{CN} \xrightarrow{\text{H.OH}} \text{CH}_3\text{CH}(\text{OH})\text{COOH}$ மேற்கண்ட வினையில் ஒரு சீர்மை மையம் உருவாகிறது. கிடைக்கும் அமிலம். (AIMPT 2003)

1. D - மாற்றியம் 2. L - மாற்றியம்
3. 50% D + 50% L - மாற்றியம் 4. 20% D + 80% L - மாற்றியம்.

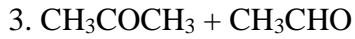
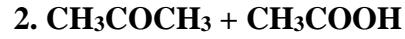
6. அசிட்டிக் அமிலத்துடன் நடைபெறக்கூடிய பின்வரும் வினையில் 'C' என்ற விளைபொருள் என்ன?



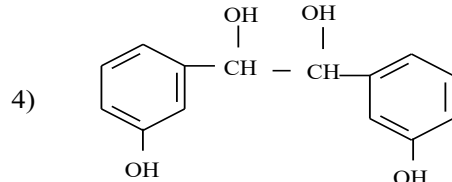
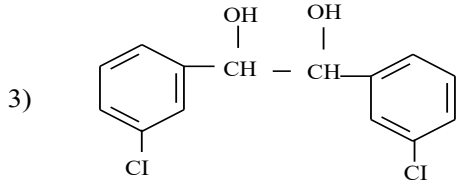
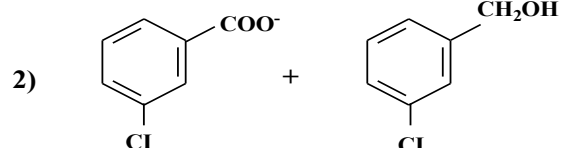
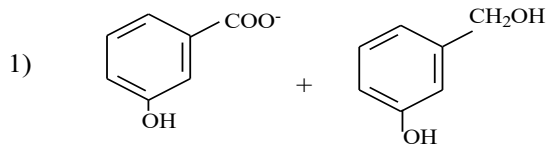
1) CH₃CH(OH)C₂H₅ 2) CH₃COC₆H₅
3) CH₃CH(OH)C₆H₅ 4) $\text{CH}_3 - \underset{\text{C}_2\text{H}_5}{\text{C}}(\text{OH})\text{C}_6\text{H}_5$

CH₃

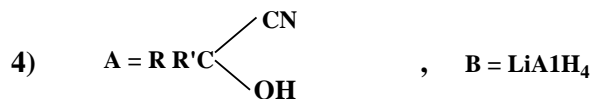
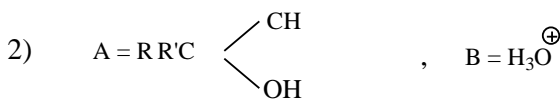
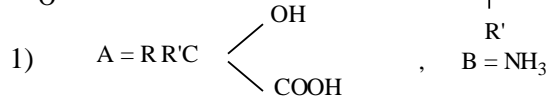
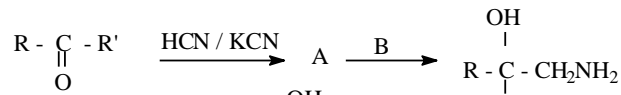
7. $\text{CH}_3 - \overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}} = \text{CH} - \text{CH}_3$ என்ற சேர்மம் KMnO_4 முன்னிலையில் NaIO_4 உடன் வினைபட்டு தரக்கூடிய விளைபொருள் எது? (AIMPT 2003)



8. m - குளோரோ பென்சால்டிஹைடு -ஐ 50% KOH கரைசலுடன் வினைபடுத்தும்போது கிடைக்கக்கூடிய விளைபொருள். (AIMPT 2003)



9. கொடுக்கப்பட்டுள்ள வினையில் A மற்றும் B என்ன? (AIMPT 2003)



10. அசிட்டிக் அமிலம் வலிமை குறைந்த அமிலமாக உள்ளது. ஏனெனில் (AIIMS 2001)

1. குறைந்த அளவில் அயனியாகிறது

2. நிலையற்றது

2. இது ஒரு கரிம அமிலம்

4. இவற்றில் எதுவும் இல்லை

11. பின்வருவனவற்றுள் எது அசிட்டால்டிஹைடின் மாற்றியம் (AIIMS 2001)

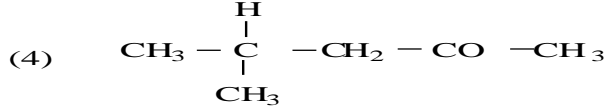
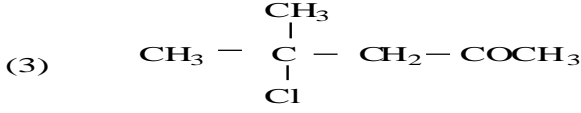
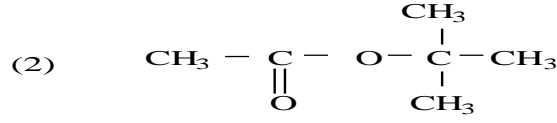
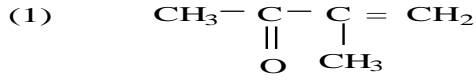
1. மெத்தில் ஆல்கஹால்

2. அல்லைல் ஆல்கஹால்

3. வினைல் ஆல்கஹால்

4. எத்தில் ஆல்கஹால்

12. 2-மொத்தில் புரோப்பீன் யை அசிட்டைல்குளோரை மற்றும் நீரற்ற ZnCl₂ முன்னிலையில் குடுபடுத்தும் போது கிடைப்பது (AIIMS 2001)



13. சாலிசிலிக் அமிலம் Zn தூளுடன் வினைபுரியும் போது கிடைப்பது (AIIMS 2001)

1. பென்சாயிக் அமிலம்
2. பென்சீன்
3. சாலிசிலால்டிஹைடு
4. பீனால்

14. டொலுவீனை CrO₃ மற்றும் (CH₃CO)₂O உடன் வினைப்படுத்தி பின்னர் நீர்த்த HCl அமிலத்துடன் நீராற்பகுப்பு அடையச் செய்யும் போது கிடைப்பது. (AIIMS 2008)

1. பென்சால்டிஹைடு
2. பென்சாயிக் அமிலம்
3. பீனால்
4. பினைல் அசிட்டால்டிஹைடு

15. பின்வரும் வினை இவ்வாறு



1. கிளைசன் - ஸ்கிமித் வினை
2. கோல்ப் -ஸ்கிமித் வினை
3. ஸ்கிமித் வினை
4. கோல்பின் வினை

16. கூற்று : (CH₃)₃CCOC(CH₃)₃ மற்றும் அசிட்டோன் இரண்டும் NaHSO₃ உடன் வினை மூலம் வேறுபடுத்தி அறியப்படுகிறது.

காரணம்: பை சல்பைட் சேர்க்கை வினையில் HSO₃⁻ கருக்கவர் காரணியாகும்.

(AIIMS 2008)

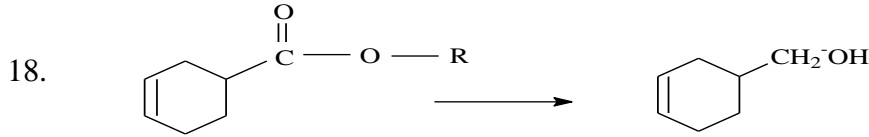
1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. காரணம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமாகும்.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம் அல்ல.
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

17. கூற்று : பென்சால்டிஹைடு, எத்தனாலை விட அதிகமாக கருக்கவர் தாக்குதலுக்கு உட்படுகிறது.

காரணம்: பினைல் தொகுதியின் ஒட்டுமொத்த $-I$ மற்றும் $+R$ விளைவு, பென்சால்டிஹைடு-ல் உள்ள $C=O$ தொகுதியின் கார்பன் அணுவின் எலக்ட்ரான் அடர்த்தியை குறைக்கிறது.

(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.



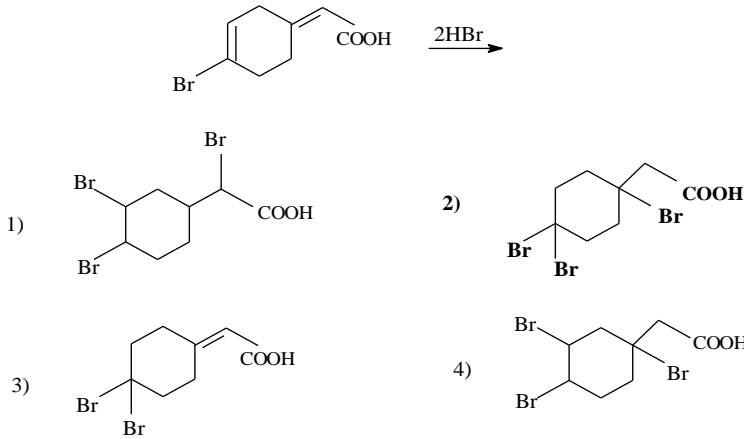
இந்த வினைக்கு உதவும் சரியான காரணியை தருக.

(AIIMS 27.05.2018 FN)

1. $Zn - Hg / HCl$
2. $LiAlH_4$
3. $NH_2 - NH_2 / OH^-$
4. சிவப்பு $P + HI$

19.

(AIIMS 27.05.2018 FN)



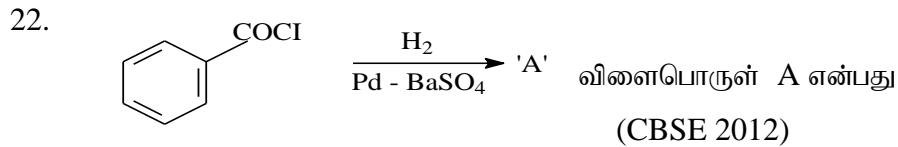
20. கூற்று : ஆல்டிஹைடானது ஈதரைவிட குறைந்த கொதி நிலையை உடையது.

காரணம் : ஆல்டிஹைடானது ஈதரைவிட குறைந்த முனைவுறுத்தும் திறன் உடையது.

(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.

21. $2\text{SO}_2(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2\text{SO}_3(\text{g})$ சமநிலை வினையின் குறிப்பிட்ட வெப்பநிலையில் சமநிலை மாறிலியின் மதிப்பு 278 என கொடுக்கப்பட்டுள்ளது. எனில் அதே வெப்பநிலையில் கீழ்க்கண்ட வினையின் சமநிலை மாறிலியின் மதிப்பு யாது? $\text{SO}_3(\text{g}) \rightleftharpoons \text{SO}_2(\text{g}) + \frac{1}{2}\text{O}_2(\text{g})$ (CBSE 2012)
1. 1.3×10^{-5} 2. 1.8×10^{-3} 3. 3.6×10^{-3} 4. 6.0×10^{-2}



1. $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$ 2. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}$ 3. $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$ 4. $\text{C}_6\text{H}_5\text{COCH}_3$

23. பின்வருவனவற்றுல் எச்சேர்மம் அயோடின் மற்றும் காரத்துடன் மஞ்சள் நிற வீழ்படிவை தருகிறது?

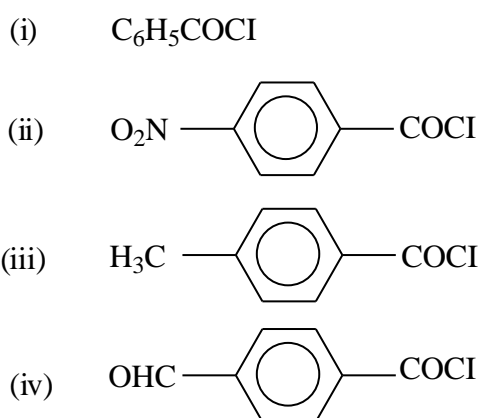
(CBSE 2012)

1. 2-ஹைட்ராக்ஸிபரப்பேன் 2. அசிட்டோ பீனான்
3. மெத்தில் அசிட்டேட் 4. அசிட்டமைடு

24. சிங்க் இரசக் கலவை மற்றும் அடர் HCl கலவையால் ஆல்ஹைடு மற்றும் கீட்டோனை ஹைட்ரோ கார்பனாக ஒடுக்கும் வினை. (CBSE PMT 2007)

1. கோப் ஒடுக்கம் 2. டவ் வினை
3. உல்ப்-கிஷ்னர் ஒடுக்கம் 4. கிளெமென்சன் ஒடுக்கம்

25. கீழ்க்கண்ட சேர்மங்களை கருதுக. (CBSE PMT 2007)



நீராற்பகுப்பில் சரியான வினைத்திறனின் இறங்கு வரிசை

1. (i) > (ii) > (iii) > (iv)
2. (iv) > (ii) > (i) > (iii)
3. (ii) > (iv) > (i) > (iii)
4. (ii) > (iv) > (iii) > (i)

26. கீழ்க்கண்ட சேர்மங்களில் எந்த வரிசை அமிலத்தன்மையின் அடிப்படையில் சரியான வரிசை
(CBSE PMT 2007)

1. $\text{FCH}_2\text{COOH} > \text{CH}_3\text{COOH} > \text{BrCH}_2\text{COOH} > \text{ClCH}_2\text{COOH}$

2. $\text{BrCH}_2\text{COOH} > \text{ClCH}_2\text{COOH} > \text{FCH}_2\text{COOH} > \text{CH}_3\text{COOH}$

3. $\text{FCH}_2\text{COOH} > \text{ClCH}_2\text{COOH} > \text{BrCH}_2\text{COOH} > \text{CH}_3\text{COOH}$

4. $\text{CH}_3\text{COOH} > \text{BrCH}_2\text{COOH} > \text{ClCH}_2\text{COOH} > \text{FCH}_2\text{COOH}$

27. பின்வருவனவற்றுள் எது 50% நீரிய சோடியம் ஹைட்ராக்சைடு உடன் சேர்ந்து அதற்குரிய
ஆல்கஹால் மற்றும் அமிலத்தை தருகிறது? (CBSE PMT 2007)

1) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}$

2) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO}$

3) $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{CH}_3$

4) $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CHO}$

28. ஆல்டால் குறுக்க வினையில் உருவாகும் சேர்மம் எது? (CBSE PMT 2007)

1. பீட்டா - ஹைட்ராக்ஸி ஆல்டிஹைடு (அ) பீட்டா ஹைட்ராக்சி கீட்டோன்

2. ஆல்பா - ஹைட்ராக்ஸி ஆல்டிஹைடு (அ) கீட்டோன்

3. ஆல்பா, பீட்டா நிறைவுறாத எஸ்டர்

4. பீட்டா ஹைட்ராக்ஸி அமிலம்

29. ஆல்பா கார்பனில் இணைந்துள்ள ஹைட்ரஜன் அணுவைக் கொண்டுள்ள கார்பனைல்
சேர்மங்களின் சரியான கூற்று எது? (AIPMT 2016)

1. ஆல்பா கார்பனில் இணைந்துள்ள ஹைட்ரஜன் அணுவைக் கொண்டுள்ள கார்பனைல்
சேர்மங்கள் ஒருபோதும் ஈனால்களுடன் சமநிலையில் இருப்பதில்லை

2. ஆல்பா கார்பனில் இணைந்துள்ள ஹைட்ரஜன் அணுவைக் கொண்டுள்ள கார்பனைல்
சேர்மங்கள் விரைவாக அதற்கு பொருத்தமான ஈனால்களுடன் இணைந்து சமநிலை
அடைகிறது. இம்முறைக்கு ஆல்டிகைடு கீட்டோன் சமநிலையாதல் என்று பெயர்

3. ஆல்பா கார்பனில் இணைந்துள்ள ஹைட்ரஜன் அணுவைக் கொண்டுள்ள கார்பனைல்
சேர்மங்கள் விரைவாக அதற்கு பொருத்தமான ஈனாலுடன் சமநிலை அடைகிறது. இதற்கு
கார்பனைல் ஏற்றம் என்று பெயர்.

4. ஆல்பா கார்பனில் இணைந்துள்ள ஹைட்ரஜன் அணுவைக் கொண்டுள்ள கார்பனைல்
சேர்மங்கள் விரைவாக அதற்கு பொருத்தமான ஈனாலுடன் சமநிலையை அடைகிறது.
இதற்கு கீட்டோ-ஈனால் இயங்கு சமநிலை மாற்றியம் என்று பெயர்.

30. ஆல்டிஹைடுடன் ஓரிணைய அமீன் வினைபுரிந்து உருவாகும் விளைபொருள் (AIPMT 2016)

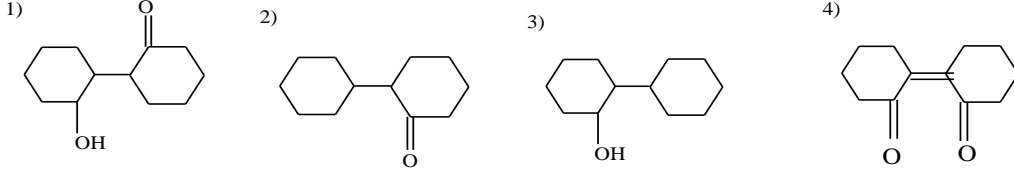
1. ஷிஃப் காரம்

2. கீட்டோன்

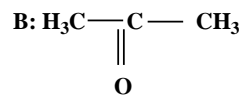
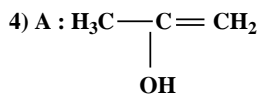
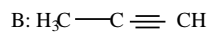
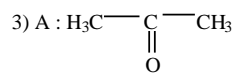
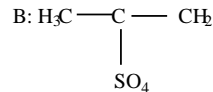
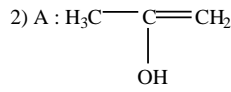
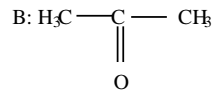
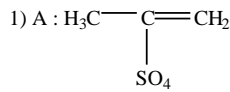
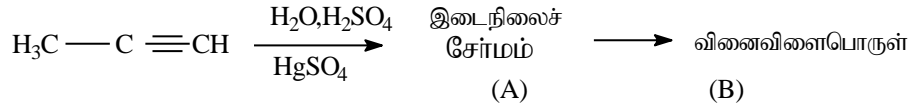
3. கார்பாக்சிலிக் அமிலம்

4. அரோமாடிக் அமிலம்

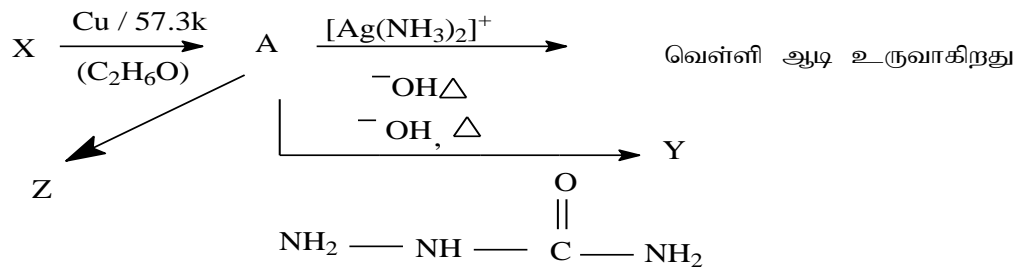
31. சைக்ளோ ஹெக்ஸனோன் ஆல்டால் குறுக்கவினைக்கு உட்பட்டு பின் சூடுபடுத்தும்போது பின்வரும் எந்த வினை விளைபொருள் உருவாகிறது? (NEET 2017)



32. கீழ்க்கண்ட வினையில் சரியான இடைநிலை சேர்மம், வினை விளை பொருளை குறிப்பிடு (NEET 2017)



33. பின்வரும் வினையில் A, X, Y, Z காண்க. (NEET 2017)

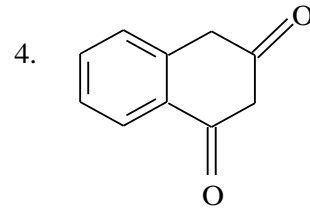
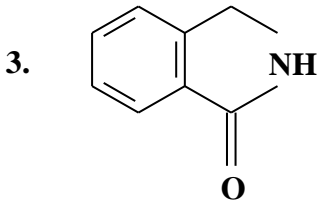
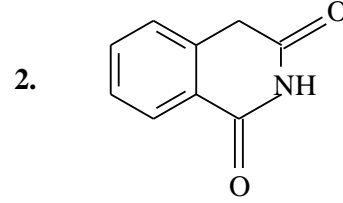
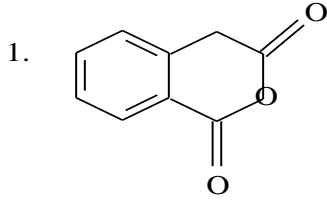
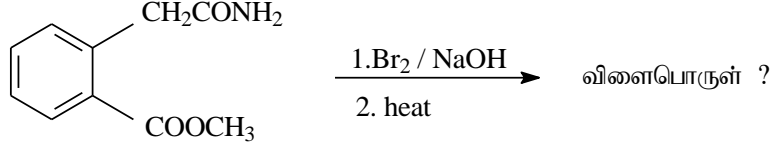


1. மீத்தாக்ஸி மீத்தேன், X - எத்தனாயிக் அமிலம், Y - அசிட்டேட் அயனி, Z - ஹைட்ரஜன்
2. A - மீத்தாக்ஸி மீத்தேன், X - எத்தனால், Y - எத்தனாயிக் அமிலம், Z - செமிகார்பாக்சைடு
3. A - எத்தனால், X - எத்தனால், Y - பியூட் - 2 - ஈனல், Z - செபி கார்ப்சோன்

4. A – எத்தனால் , X – அசிட்டால்ஹைடு, Y – பியூட்டனோன், Z – ஹைட்ரோசோன்

34.

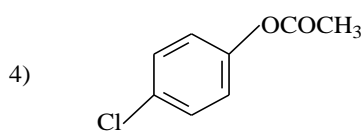
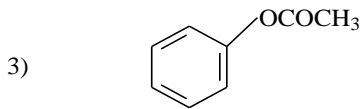
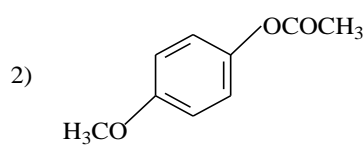
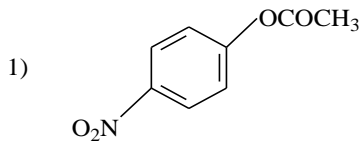
(AIIMS 2006)



35. காரநிலையில் கீழ்க்கண்ட எஸ்டர்களில் எளிதாக நீராற்பகுப்பு அடைவது எது ?

(AIPMT –

2015)



36. கார்பைனல் சேர்மங்கள் கருகவர் சேர்க்கை வினையை தொடர்ந்து நீர் நீக்க வினைக்காக கீழ்க்கண்ட எந்த காரணியுடன் வினைபுரிகிறது ?

(AIPMT – 2015)

1. கிரிக்னார்ட் காரணி
2. ஹைட்ராசின் குறைவான அமிலதன்மை முன்னிலையில்
3. ஹைட்ரோசயனிக் அமிலம்
4. சோடியம் ஹைட்ரஜன் சல்பைட்

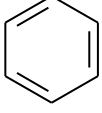
37. பட்டியல் I உடன் பட்டியல் II- யை பொருத்துக.

(AIPMT main 2012)

பட்டியல்

-I

a)

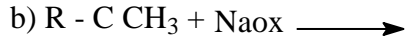


பட்டியல் -II

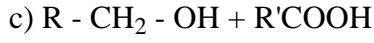
CO, HCl

நீரற்ற $AlCl_3/CuCl$

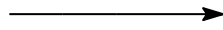
1. ஹெல் வோல்ஹார்டு செலன்ஸ்கி வினை



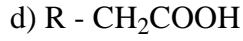
2. காட்டர்மன் - கோச் வினை



அடர் H_2SO_4



3. ஹாலோபார்ம் வினை



4. எஸ்டராக்குதல்

i) $X_2/$ சிவப்பு P

ii) H_2O

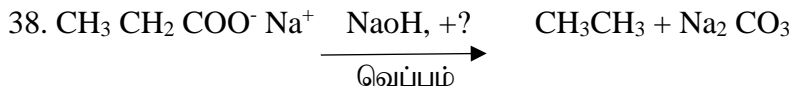
கீழ்கண்டவற்றுள் சரியான விடையை தேர்ந்தெடுக்கவும்

1 A - iii B - ii C - i D - iv

2 A - i B - iv C - iii D - ii

3 A - ii B - iii C - iv D - i

4 A - iv B - i C - ii D - iii



(AIPMT main 2012)

மேலே உள்ள வினையை கருத்தில் கொள்க. மேலும் அதில் விடுபட்ட காரணி / வேதிபொருள் - யை கண்டுபிடி .

1. சிவப்பு பாஸ்பரஸ்

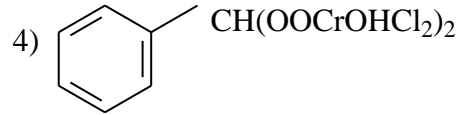
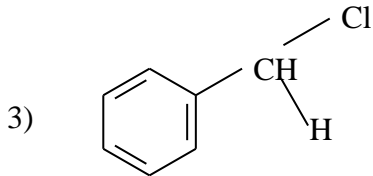
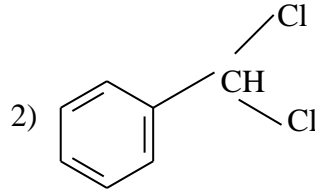
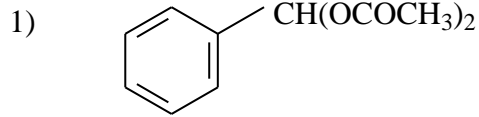
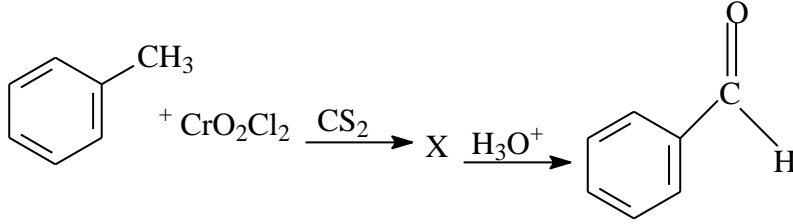
2. CaO

3. DIBAL - H

4. B_2H_6

39. கீழ்க்கண்ட வேதிவினையில் இடைநிலைச்சேர்மம் 'X' எது

(AIPMT main 2012)



40. கீழ்க்கண்ட பட்டியல் I மற்றும் II யை சரியாக பொருத்துக.

(AIPMT 2011)

பட்டியல் - 1

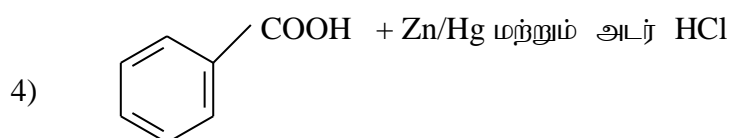
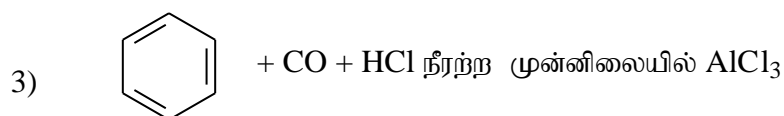
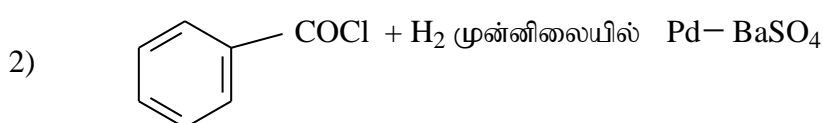
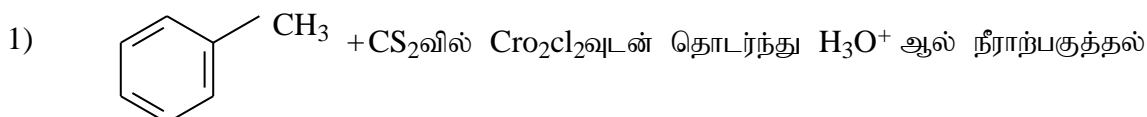
பட்டியல் - 2

- பென்சால்டிஹைடு
- தாலிக் அமிலநிரிலி
- பினைல் பென்சோயேட்
- மெத்தில் சாலிசிலேட்

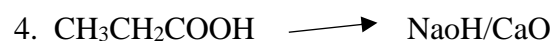
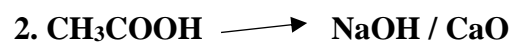
- பினைப்தாலீன்
- பென்சாயின் குறுக்க வினை
- விண்டர்கீரின் எண்ணெய்(Wintergreen Oil)
- பீர்ஸ் இடமாற்ற வினை

	A	B	C	D
1	II	I	IV	III
2	IV	I	III	II
3	IV	II	III	I
4	II	III	IV	I

41. கீழ்க்கண்டவற்றில் எந்தவினைமூலம் பென்சால்டிஹைடு தயாரிக்க இயலாது ? (AIPMT 2013)



42. பின்வருவனற்றுள் மீத்தேன் தயாரிக்கும் சமன்பாடு எது? (AIIMS 1997)



43. பென்சாயில் குளோரைடை pd /BaSO₄ முன்னிலையில் ஒருக்கும் பொழுது கிடைப்பது.

(AIIMS 1997)

1. பென்சீன்

2. பென்சால்டிஹைடு

3. பென்சாயிக் அமிலம்

4. பென்சாயில் சயனைடு

44. C₆H₅Y என்ற சேர்மம் ஒரு வினையில் வினைபுரிந்து அதிக அளவு (> 60%) m-மாற்றியம் தருகிறது. எனில் Y என்ற தொகுதி (AIIMS 1997)

1. – Cl

2. – OH

3. – NH₂

4. – COOH

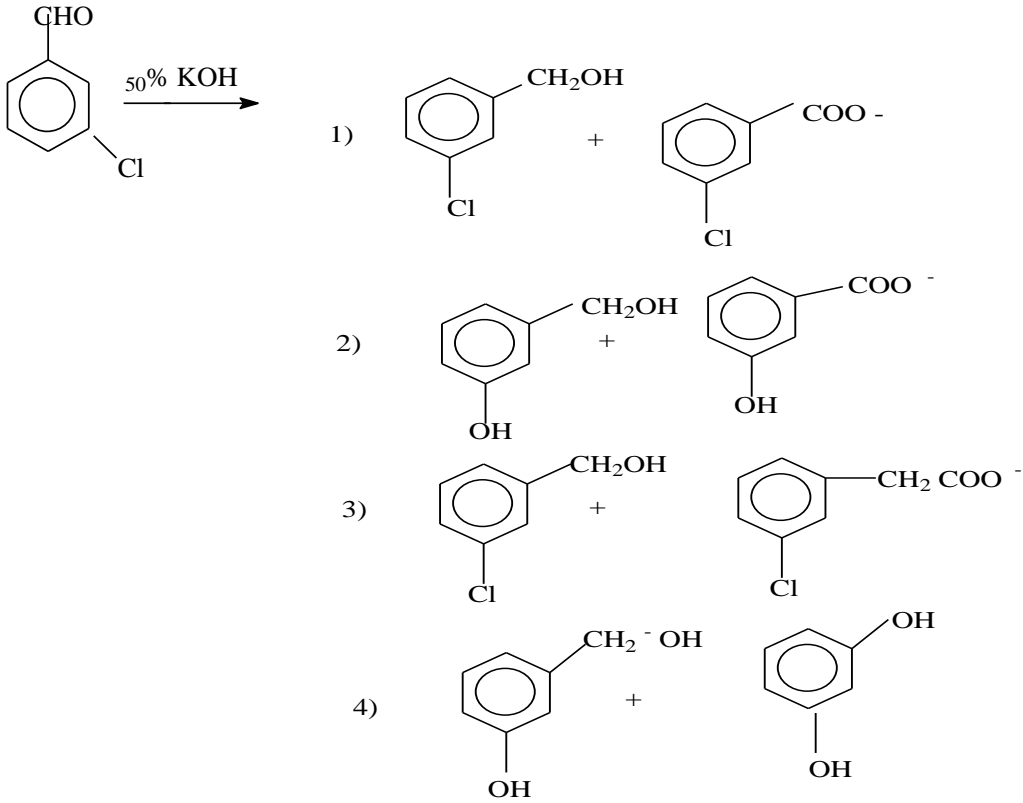
45. டிரைகுளோரோ அசிட்டிக் அமிலம் (A), டிரைபுளூரோ அசிட்டிக் அமிலம்(B), அசிட்டிக் அமிலம்(C), மற்றும் பார்மிக் அமிலம்(D) இவைகளின் அமில வலிமை குறைவை காட்டும் இறங்கு வரிசை எது. (AIPMT , PRE 01.04.2012)

1. $A > B > C > D$
3. $B > A > D > C$

2. $A > C > B > D$
4. $B > D > C > A$

46. கொடுக்கப்பட்டுள்ள வினையில் உருவாகும் விளைபொருளை கண்டறி.

(AIPMT -2012, PRE 01.04.2012)



47. பின்வரும் அமிலங்களில், எந்த அமிலம் ஒளிசுழற்சி மாற்றியத்தை காட்டுவதில்லை.

(AIPMT, PRE 01.04.2012)

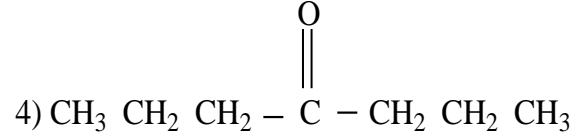
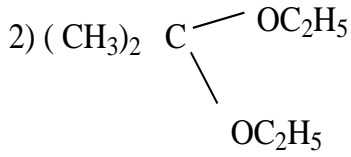
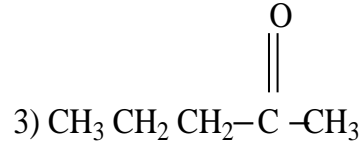
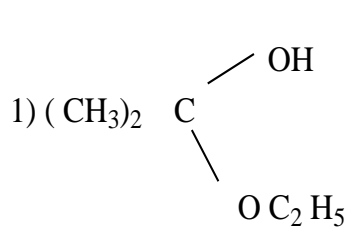
1. லாக்டிக் அமிலம்
2. டார்ட்டாரிக் அமிலம்
3. மெலியிக் அமிலம் (Maleic acid)
4. α - அமினோ அமிலம்

48. CH_3CHO மற்றும் $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CHO}$ ஆகியவற்றை வேதிமுறையில் பிரத்தறியும் சோதனை எது?

(AIPMT -2012, PRE 01.04.2012)

1. டாலன்ஸ் காரணி சோதனை
2. பெலிங் கரைசல் சோதனை
3. பெனடிக்ட் சோதனை
4. அயோடோ பாரம் சோதனை

49. ஹைட்ரோகுளோரிக் அமிலத்தின் முன்னிலையில், அசிட்டோன் அதிகளவு எத்தனாலுடன் வினைபட்டு கிடைக்கும் விளைபொருள். (AIPMT, PRRE 01.04.2012)



50. அசிட்டிக் அமிலத்தின் மற்றும் புரோப்பியானிக் அமிலங்களின் கால்சியம் உப்புக்களை உலர் வாலை வடித்தல் செய்யும்போது கிடைப்பது. (AIIMS 1999)

1. மெத்தில் எத்தில் கீட்டோன்
2. அசிட்டிக் அமிலம்
3. அசிட்டோன்
4. அசிட்டால்டைகைடு

51. கான்னிசரோ வினைக்கு உட்படுவது (AIIMS 1999)

1. பென்சால்டைகைடு
2. டிரைமெத்தில் அசிட்டால்டைகைடு
3. பார்மால்டைகைடு
4. இவைஅனைத்தும்.

52. ஆல்டைகைடு மற்றும் கீட்டோனை வேறுபடுத்தி அறிய உதவுவது (AIIMS 1999)

1. நிறைவுற்ற NaHSO_3 கரைசல்
2. 2,4 டை ஹைட்ரோபினைல் ஹைட்ரசீன்
3. டாலன்ஸ் காரணி
4. பேயரின் காரணி

53. கூற்று (A) : பார்மால்டைகைடு உள்ள நான்கு அணுக்களும் சம தளத்தில் உள்ளன. காரணம் (R) : பார்மால்டைகைடு உள்ள கார்பன் அணுவானது SP^3 இனக்கலப்புடையது.

(AIIMS 1999)

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

54. பென்சால்டிஹைடு, ஆல்கஹால் கலந்த KCN உடன் வினைபுரிவதால் கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது உருவாகிறது. (AIIMS 1996)

1. பென்சாயின்
2. பென்சைல் ஆல்கஹால்
3. பென்சாயிக்அமிலம்
4. எத்தில் பென்சோயேட்

55. அசிட்டிலீன் ஒசோனேற்றம் அடைவதால் தருவது. (AIIMS 1996)

1. HCHO
2. CH₃CHO
3. CHO – CHO
4. மேற்கண்ட எதுவுமில்லை

56. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது யூரோட்ரோபின் ----- (AIIMS 1996)

1. ஷெக்சா மெத்திலீன் டெட்ரமீன்
2. ஷெக்சா மெத்தில் -டை - அமீன்
3. ஹெக்சி மெத்திலின் ட்ரை அமீன்
4. இவற்றுள் எதுவுமில்லை.

57. கீழ்க்கண்டவற்றில் எது கைரல் மூலக்கூறு? (AIIMS 2012)

1. ஹெக்சேன்
2. n-பியூட்டேன்
3. மீத்தேன்
4. 2,3,4-டிரை எத்தில் ஹெக்சேன்

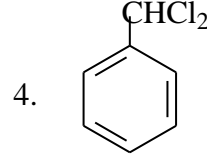
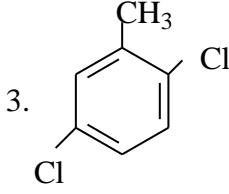
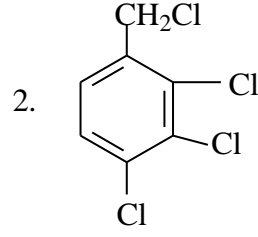
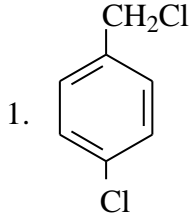
58. Zn²⁺/Zn க்கு E⁰ = 0.76 V எனில் Zn/Zn²⁺ (1M) / 2H⁺ (1M) / H₂ (1வளி) என்ற மின்கலத்தின் EMF யாது? (AIIMS 2012)

1. -0.76 v
2. 0.76 v
3. 0.38 v
4. -0.38 v

59. C₅Cl பொருள் மைய கனச்சதுரத்தை சார்ந்தது அலகுக் கூட்டின் விளிம்பிடை நீளம் 400 pm, எனில் அவற்றின் விளிம்பிடைத் தொலைவு யாது? (AIIMS 2012)

1. 400 pm
2. 800 pm
3. $\sqrt{3} \times 100 \text{ pm}$
4. $\frac{\sqrt{3}}{2} \times 400 \text{ pm}$

60. ஓர் அரோமேட்டிக் சேர்மம் C₇H₆Cl₂ (A), ஆல்கஹால் கலந்த AgNO₂ கரைசலுடன் சேர்த்து கொதிக்க வைக்கும் போது AgCl ஐ தருகிறது மற்றும் NaOH உடன் வினைபுரிந்து C₇H₇O மேலும் 'A' சேர்மத்தை ஆக்சிஜனேற்றம் செய்ய மோனோகுளோரோ பென்சாயிக் அமிலத்தை தருகிறது. எனில், சேர்மம் 'A' என்பது. (AIIMS 2012)



61. கூற்று (A) - 1, 2 - டைகுளோரோ ஈதேனில் ஒளிசுழற்றும் பண்பு உள்ளது.

காரணம் (R) - மீசோ அமைப்பு ஒளி சுழற்றும் பண்பு உள்ளது.

(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.

62. கூற்று (A) - ClF_3 , T - வடிவம் உடையது.

காரணம் (R) - இதில் இரு தனித்த எலக்ட்ரான் இணைகள் 180° கோணத்தில் அமைந்துள்ளது.

(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.

63. கூற்று (A) O_2 பாராகாந்தத் தன்மை உடையது.

காரணம் (R) இதில் ஒரு தனித்த எலக்ட்ரானை கொண்டுள்ளது.

(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.

64. (i) $\text{F}_3\text{C} - \text{COOH}$, (ii) $\text{CH}_3 \text{COOH}$, (iii) $\text{C}_6\text{H}_5 \text{COOH}$, (iv) $\text{CH}_3 \text{CH}_2 \text{COOH}$,

சரியான வரிசையின் PK_a மதிப்பு என்பது.

(AIIMS 26.05.19 FN).

1. $1 > 3 > 2 > 4$

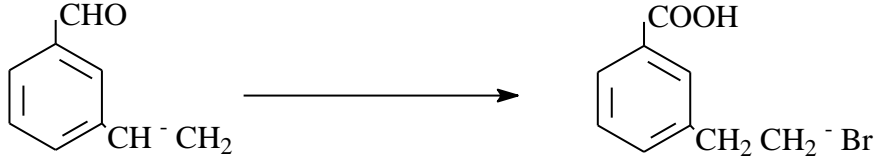
2. $4 > 2 > 3 > 1$

3. 4 > 3 > 2 > 1

4. 1 > 2 > 4 > 3

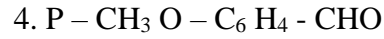
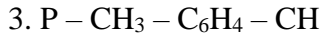
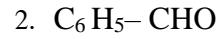
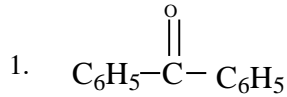
65. பின்வரும் மாற்றங்களின் சரியானகாரணி

(AIIMS 26.05.19 FN)



1. $\text{CH}_3 \text{ Mg Br, H}_3\text{O}^+, \text{I}_2/\text{NaOH, H-Br} / \text{R}_2 \text{ O}_2$
2. $\text{KMnO}_4 / \text{NaOH, HBr} / \text{R}_2 \text{ O}_2$
3. $\text{CH}_3\text{MgBr, KMnO}_4, \text{HBr}$
4. $\text{CH}_3\text{MgBr, H}_3\text{O}^+, \text{H-Br, I}_2/\text{NaOH}$

66.



உட்கரு சேர்ப்புவினையின் சரியான வரிசை.

(AIIMS 26.05.19 FN)

1. 2 > 1 > 3 > 4

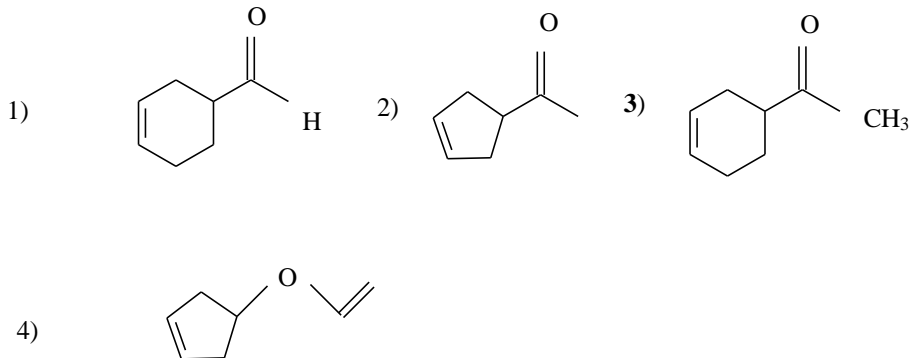
2. 4 > 3 > 2 > 1

3. 2 > 3 > 4 > 1

4. 4 > 2 > 3 > 1

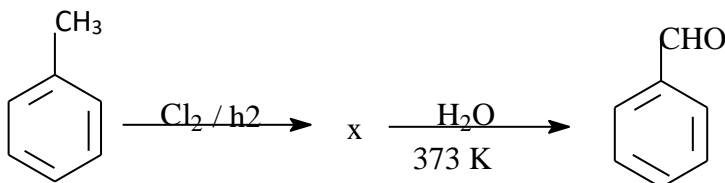
67. $\text{C}_7\text{H}_{10}\text{O}$ என்ற சேர்மம் $\text{CH}_3 \text{ Mg BrI}$ -யுடன் வினைப்பட்டு $\text{C}_8\text{H}_{10}\text{O}$ என்ற சேர்மத்தை தருகிறது. அமைப்பு A - ஆனது எந்த அயோடோபாம் ஆய்வுக்கு உட்பட்டுகிடைக்கும்?

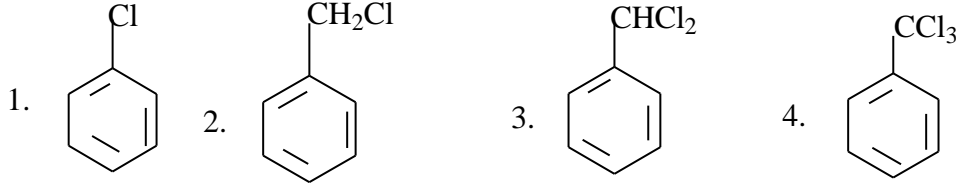
(AIIMS 26.05.19 FN)



68. கீழ்க்கண்ட வேதிவினை வரிசைகளில் சேர்மம் x ஐ கண்டறிக.

(NEET 2020)





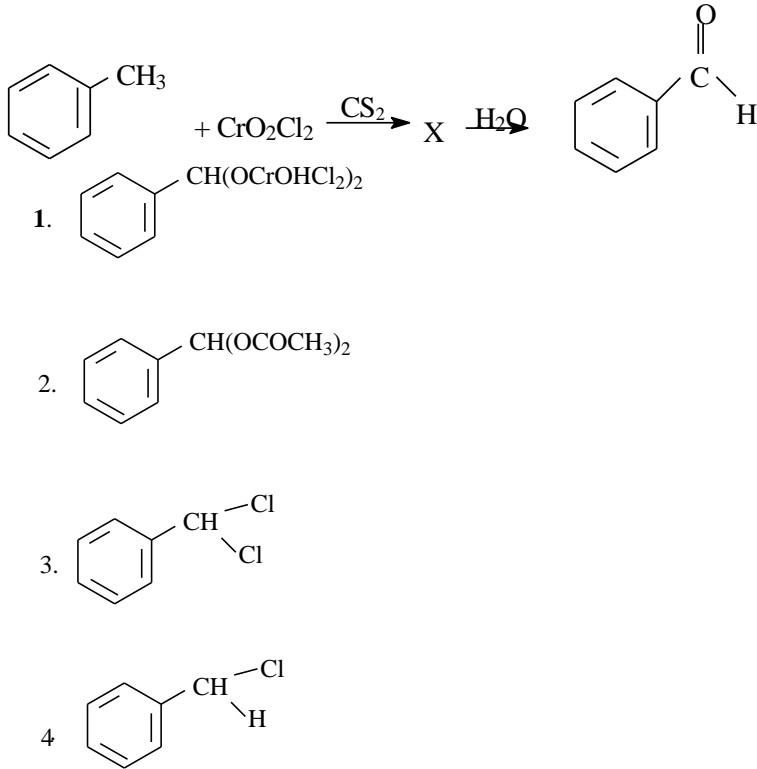
69. நீர்த்த NaOH முன்னிலையில் பென்சால்டிஹைடு மற்றும் அசிட்டோபீனோன் இடையே நடைபெறும் வினை (NEET 2020)

1. ஆல்டால் குறுக்கவினை
2. கான்னிசாரோ வினை
3. குறுக்க கான்னிசாரோ வினை
4. குறுக்கு ஆல்டால் குறுக்கம்

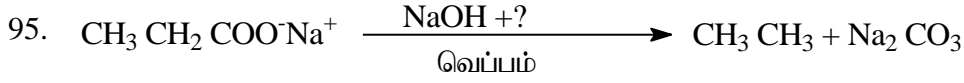
70. கீழே கொடுக்கப்பட்டுள்ள வினையில் உருவாகும் கரிமச் சேர்மத்தின் IUPAC பெயரை எழுது அசிட்டோன் வினைவிளைபொருள் - 2- ஆல் (NEET 2021)

1. 2- மெத்தில் புரப்பேன் - 2- ஆல் $\xrightarrow{\text{C}_2\text{H}_5\text{MgBr, உரிசாதினல்}}$
 2. பெண்டேன் - 2 ஆல்
 3. பெண்டேன் - 3 ஆல்
 4. 2- மெத்தில் பியூட்டேன் 2- ஆல்
- $\xrightarrow{\text{H}_2\text{O, H}^+}$

71. கீழ்க்கண்ட வேதிவினையில் உருவாகும் இடைநிலைச் சேர்மம் X என்பது. (NEET 2021)



72.



மேற்கண்ட வினையில் விடுபட்ட வினைபொருளை (அ) வேதி பொருளை கண்டறிக.

(NEET 2021)

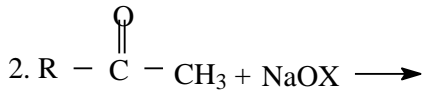
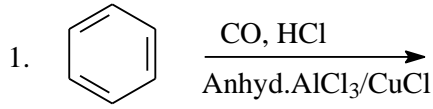
1. B_2H_6
2. சிவப்பு பாஸ்பரஸ்
3. CaO
4. டைபால் - H

73. பட்டியல் I-I பட்டியல் -II உடன் பொருத்தவும்

(NEET 2021)

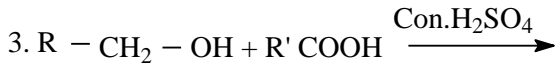
பட்டியல் - I

பட்டியல் - II

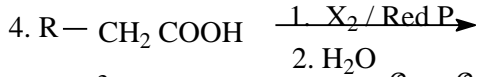


1. ஹெல்

- வோல்ஹார்ட் - ஜெலின்ஸ்கி வினை



2. கேட்டர்மேன் - கோச் வினை



3. ஹோலோபார்ம் வினை

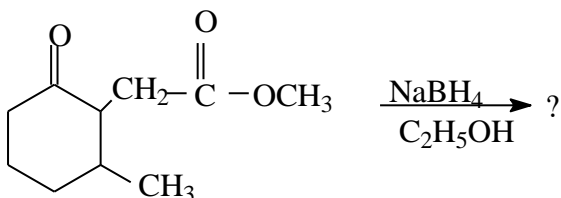
4. எஸ்ட்ராக்குதல்

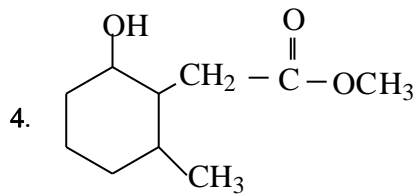
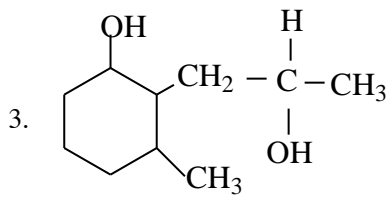
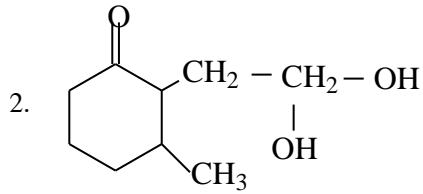
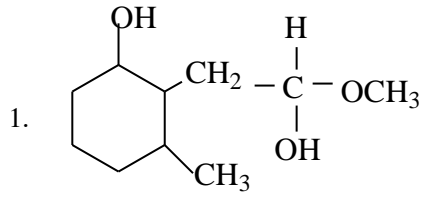
Choose the correct answer from the options given below.

1. a- (iv), (b) - (i), (c) - (ii), (d) - (iii)
2. a- (iii), (b) - (ii), (c) - (i), (d) - (iv)
3. a- (i), (b) - (iv), (c) - (iii), (d) - (ii)
4. **a- (ii), (b) - (iii), (c) - (iv), (d) - (i)**

74. கீழ்க்கண்ட வேதிவினையில் உருவாகும் விளைபொருள் யாது?

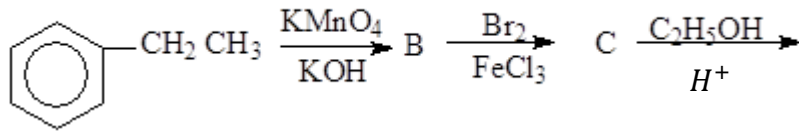
(NEET 2021)



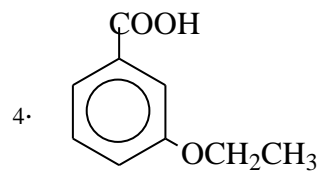
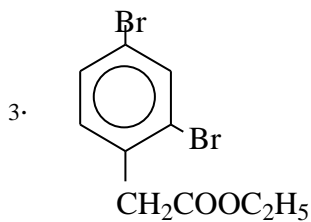
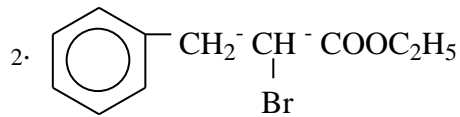
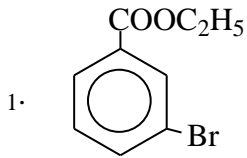


75. எத்தில் பென்சீன் கீழ்க்கண்டவாறு வினைபுரிந்து D-ஐ தருகிறது.

(CBSE PRELIMINARY 2010)



எனில் D-ன் அமைப்பு?



76. கீழ்க்காணும் வினைகளில் எது காற்பன் காற்பன் பிணைப்பை உருவாக்குவதில்லை?

(CBSE PRELIMINARY 2010)

1. பீரிடல் கிராஃப்ட்வினை
2. ரீமர் டீமன் வினை
3. கன்னிசாரோ வினை
4. உர்ட்ஸ் வினை

77. கீழ்க்காணும் வினைகளில் எது காற்பன் காற்பன் பிணைப்பை உருவாக்குவதில்லை?

(CBSE PRELIMINARY 2010)

1. பீரிடல் கிராஃப்ட்வினை
2. ரீமர் டீமன் வினை
3. கன்னிசாரோ வினை
4. உர்ட்ஸ் வினை

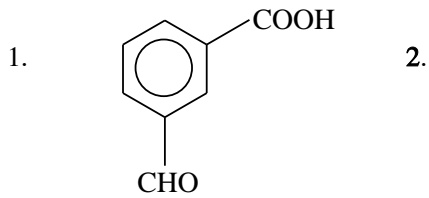
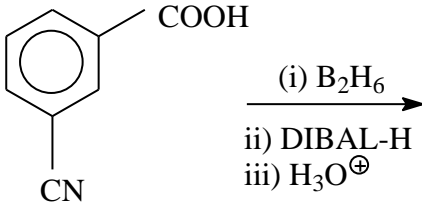
78. கொடுக்கப்பட்டுள்ள சேர்மங்களில் எதில் காற்பனைல் தொகுதியுடன் எதிர்பார்க்கும் அளவுக்கு கருக்கவர் தாக்கம் நடைபெறுகிறது.

(CBSE PRELIMINARY 2010)

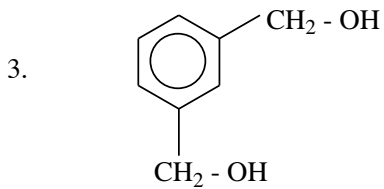
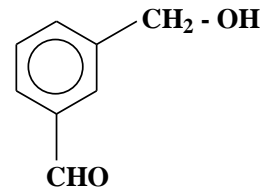
1. CH_3COCl
2. $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$
3. CH_3CONH_2
4. $\text{CH}_3\text{COOCOCH}_3$

79.

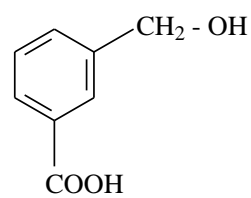
(AIIMS 26.05.18 AN)



2.

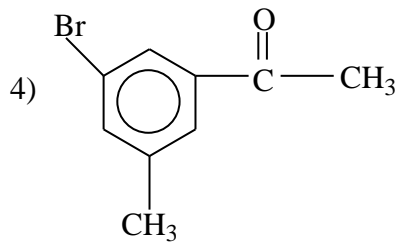
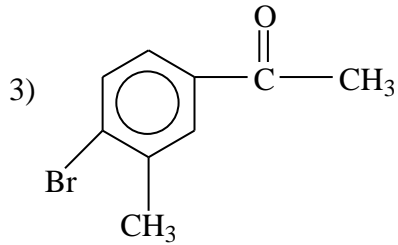
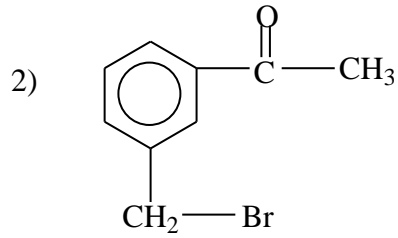
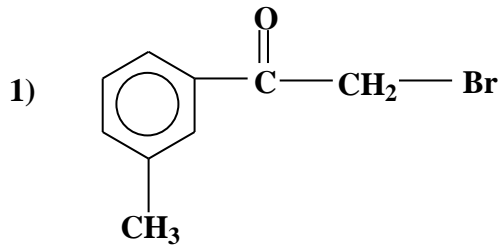
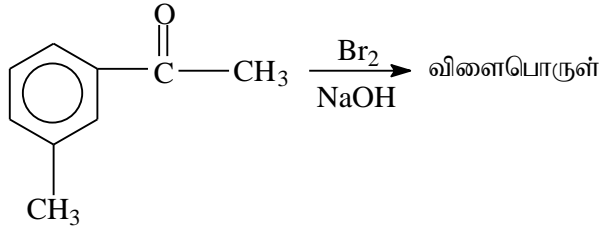


4.



80.

(AIIMS 26.05.18 AN)



81. குறைந்த கார்பன் எண்ணிக்கை (lower) உடைய கார்பாக்சிலிக் அமிலத்தில் இருந்து அதற்கு அடுத்த அதிக கார்பன் எண்ணிக்கை உடைய கார்பாக்சிலிக் அமிலமாக மாற்ற பயன்படும் வினை

(AIIMS 26.05.18

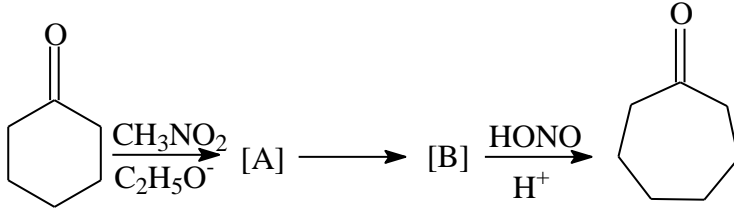
AN)

1. கர்டியஸ் வினை
2. பேயர் - வில்லிகர் வினை

3. டார்ஷன்கிளைசிடிக் எஸ்டர் தயாரித்தல் (Darzensglycidic synthesis)

4.ஆர்ன்ட்-ஐஸ்டெர்ட் தயாரித்தல் (Arndt-Eistert synthesis)

82.



மேற்கண்ட மாற்றத்தில்
ஈடுபடக்கூடிய வினை எது ?
(AIIMS 26.05.18 AN)

1. டயசோ ஆக்கல் மாற்றியமைத்தல் (Diazotisation rearrangement)
2. டயசோ ஆக்கல் மற்றும் ராபின்சன் வளையமாக்கல்
3. ஆல்டால் குறுக்கவினை மற்றும் டயசோஆக்கல் வினை
4. டயசோ ஆக்கல் மற்றும் பினக்கால் வகை மாற்றியமைத்தல்

83.கீழ்க்கண்டவற்றில் நீராற்பகுத்தலின் சரியான அதிகரிக்கும் வரிசை AIIMS 26.05.18 AN

1. $\text{CCl}_4 < \text{MgCl}_2 < \text{AlCl}_3 < \text{SiCl}_4 < \text{PCl}_5$
2. $\text{PCl}_5 < \text{MgCl}_2 < \text{AlCl}_3 < \text{SiCl}_4 < \text{CCl}_4$
3. $\text{PCl}_5 < \text{SiCl}_4 < \text{MgCl}_2 < \text{AlCl}_3 < \text{CCl}_4$
4. மேற்கண்ட எதுவும் இல்லை

84.புரப்பனேலில் , HCN உடன் அமில முன்னிலையில் நீராற்பகுக்கும் போது கிடைக்கும் விளைப்பொருள் (AIIMS 1998)

1. புரப்பனாயிக் அமிலம்
2. 1- பியூட்டைல் அமின்
3. α - ஹைட்ராக்சி பியூட்டனாயிக் அமிலம்
4. மேற்கண்ட அனைத்தும்

85. கிரிக்னார்டு காரணியானது (CH_3MgBr) ஆல்கஹாலுடன் வினைபுரிந்து பின்னர் அமில முன்னிலையில் நீராற்பகுக்கும் போது கிடைக்கும் விளைப்பொருள் (AIIMS 1998)

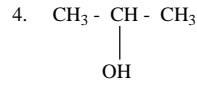
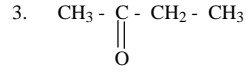
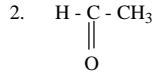
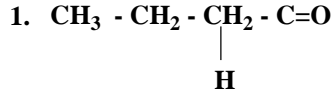
1. ஈரிணைய (அல்லது) முவிணைய ஆல்கஹால்
2. ஆல்டிஹைடு
3. கீட்டோன்
4. மேற்கண்ட எதுவுமில்லை

86. NaOH முன்னிலையில் அசிட்டால்ஹைடு தருவது (AIIMS 1998)

1. 3-ஹைட்ராக்சி பியூட்டனால் விளைப்பொருளை தரும்
2. அசிட்டிக் அமிலமாக மாறும்
3. எத்தில் அசிட்டேட் உருவாகும்
4. மேற்கண்ட எதுவுமில்லை

87. கீழ்க்கண்ட சேர்மங்களில் அயோடோபார்ம் வினைக்கு NaOH+ I₂ உட்படாதது (மஞ்சள் நிற வீழ்படிவு இல்லை) எது?

(AIIMS 1998)



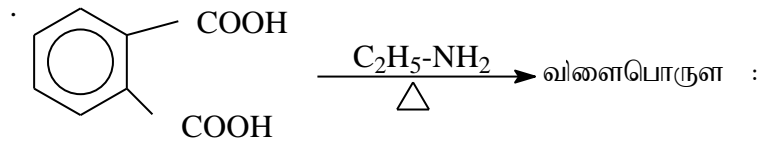
88. கூற்று: கருக்கவர் பதிலீட்டு வினைகளில். அமில நீரிலியானது எஸ்டரை விட அதிக வினைத்திறன் மிக்கது.

(AIIMS 26.05.2019 AN)

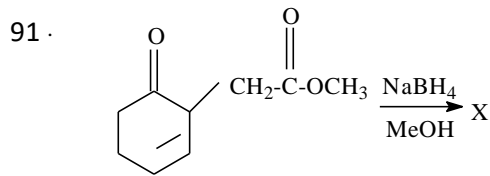
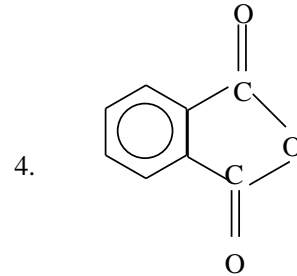
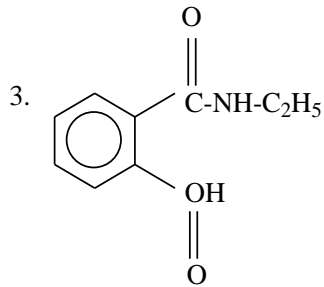
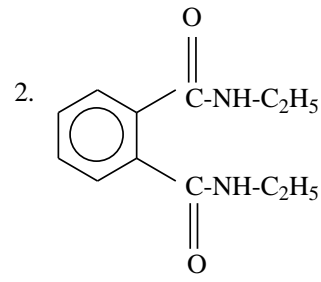
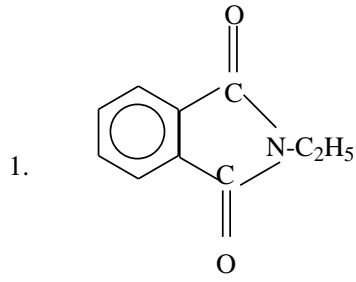
காரணம் : RO⁻ ஐ விட R.COO⁻ சிறந்த வெளியேறும் தொகுதி ஆகும்

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

89..

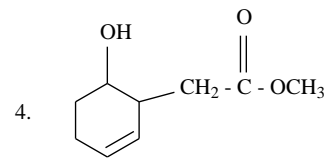
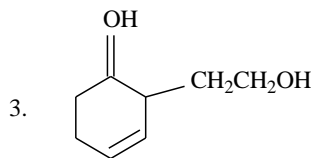
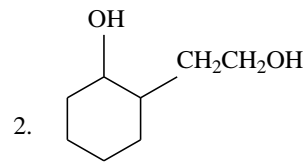
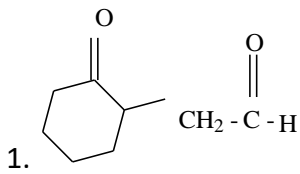


(AIIMS 26.05.2019 AN)



என்கிற வினையில் X என்பது _____

(AIIMS 26.05.2019 AN)



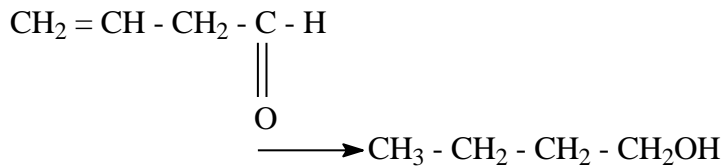
91. கால்சியம் அசிட்டேட்டை வெப்பப்படுத்தும் பொழுது கிடைப்பது என்ன?

(AIIMS 26.05.2019 AN)

- 1.. அசிட்டிக் நீரிலி
3. அசிட்டால்மிகைடு

2. அசிட்டோன்
4. எத்தில் ஆல்கஹால்

92. கீழ்க்கண்ட மாற்றத்திற்கான தகுந்த ஒடுக்கும் கரணியை நேர்ந்தெடு (AIIMS 26.05.2019 AN)



1. $\text{LiAlH}_4 / \text{H}_2\text{O}$ 2. $\text{NaBH}_4 / \text{H}_2\text{O}$ 3. $\text{Na} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 4. $\text{B}_2\text{H}_6 / \text{H}^+$

93. கூற்று: கார்பனைல் தொகுதியில் உள்ள இரட்டை பிணைப்பானது ஆல்கின்களில் உள்ள இரட்டை

பிணைப்பை விட அதிக ஆற்றலுடையது.

காரணம்: கார்பனைல் தொகுதி sp^2 இனக்கலப்பு உடையது.

(AIIMS 26.05.2019 AN)

AN)

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.

94. கூற்று: வளைய ஹெக்ஸ் - 2, 4- டையீன் - 1 - ஒன் சேர்மத்தின் ஈனால் அமைப்பானது

கீட்டோ அமைப்பை விட அதிக நிலைப்புத்தன்மை உடையது. (AIIMS - 2019 - May 26 AN)

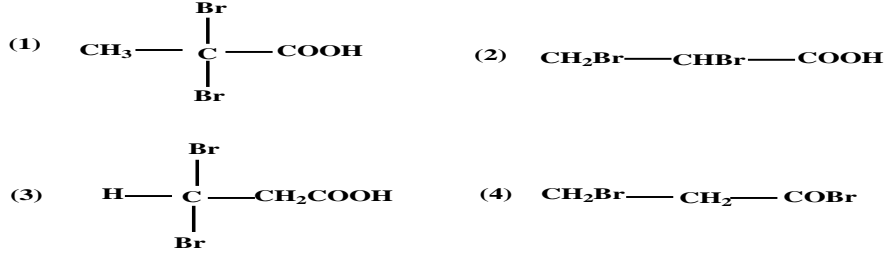
காரணம்: கீட்டோ அமைப்பானது α - ஹைட்ரஜன் அணுவைக் கொண்டுள்ளது.

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.

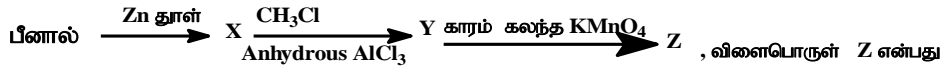
95. பென்சீன் நீரற்ற AlCl_3 முன்னிலையில் CH_3Cl உடன் வினைபுரிந்து கிடைக்கும் விளைபொருள் (AIPMT 2009)

1. சைலின்
2. டொலுவின்
3. குளோரோபென்சீன்
4. பென்சைல் குளோரைடு

96. புரப்பியானிக் அமிலம் Br_2 / P உடன் வினைபுரிந்து டை புரோமோ விளைபொருள் கிடைப்பான் அமைப்பு (AIPMT 2009)

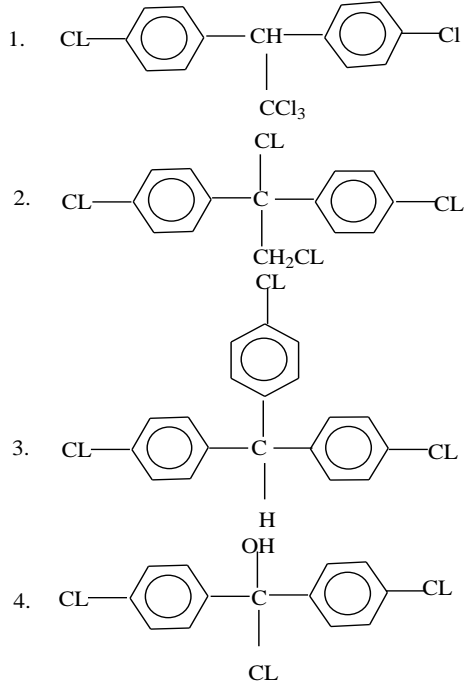


97. கீழ்காணும் வினையை எழுது (AIPMT 2009)

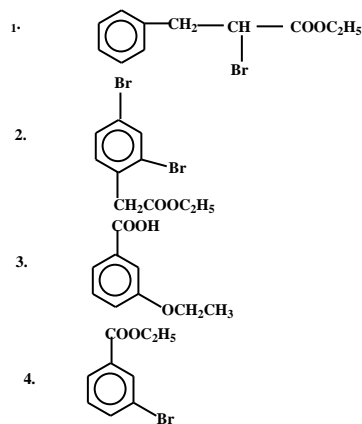
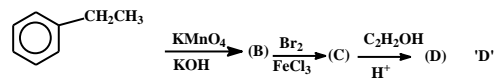


1. பென்சீன் 2. டொலுவின் 3. பென்சால்புறைடு 4. பென்சாயிக் அமிலம்

98. டிரைகுளோரோ அசிட்டால்புறைடு CCl_3CHO ஆகியன குளோரோ பென்சீனுடன் H_2SO_4 முன்னிலையில் வினைபுரிந்து கிடைப்பது



99. ஒரு தொடர் வினையில் எத்தில் பென்சீன் விளைப்பொருள் D ஐ தருகிறது (AIPMT 2010)



100. கொடுக்கப்பட்டுள்ள சேர்மங்களில் அதிகபட்சமாக கார்பனைனல் தொகுதி கருகவர் தாக்குதலுக்கு உட்படுவது (AIPMT 2010)

1. $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ 2. CH_3CONH_2 3. $\text{CH}_3\text{COOCOCH}_3$ 4. CH_3COCl

101. கீழ்க்கண்ட வினைகளில் கார்பன் - கார்பன் பிணைப்பு உருவாக்காத வினை எது?(AIPMT 2010)

1. ரீமர் - டீமன் வினை
2. கான்னி சாரோ வினை
3. ஊட்ஸ் வினை
4. ப்ரீடல் கிராப்ட் வினை

102. கீட்டோனில் கிளம்மன்சன் ஒருக்க வினை நிகழும்போது கீழ்க்கண்டவற்றில் எதன் முன்னிலையில் நடைபெறுகிறது, (AIPMT 2011)

1. H_2 மற்றும் pt வினையூக்கி
2. கிளைக்காலுடன் KOH
3. Zn-Hg உடன் HCl
4. Li Al H₄

103. CH_3CHO மற்றும் $\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}$ யை வேறுபடுத்தி அறிய உதவும் சோதனை எது?

(AIPMT PRE 2012)

1. பெலிங்ஸ் கரைசல் சோதனை
2. பெனிடிக் சோதனை
3. அயோடோபாம் சோதனை
4. டாலன்ஸ் காரணி சோதனை

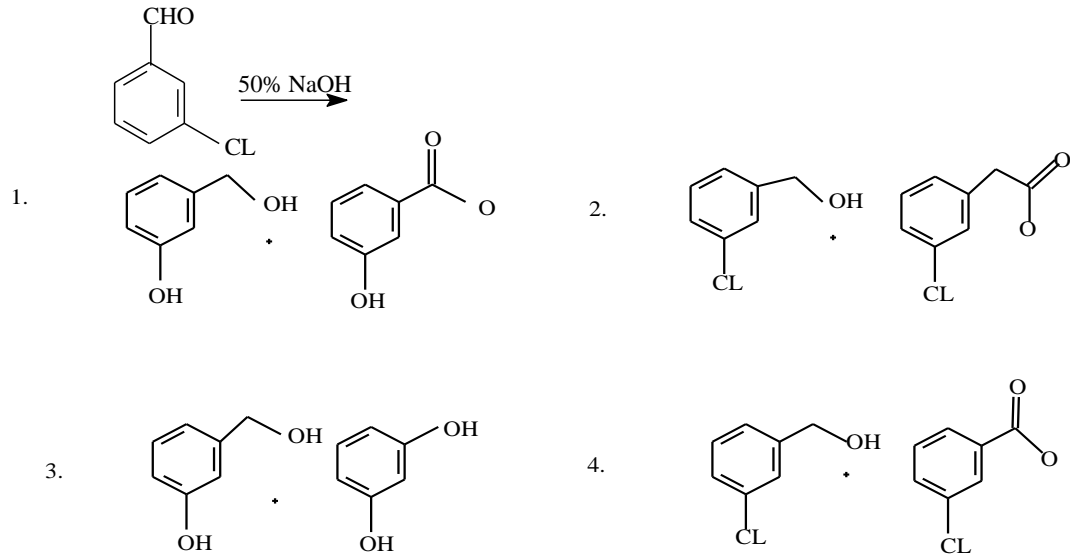
104. ட்ரெ குளோரோ அசிட்டிக் அமிலம் (A) ட்ரைபுளோரோ அசிட்டிக் அமிலம் (B) அசிட்டிக் அமிலம் (C) மற்றும் பார்மிக் அமிலம் (D) ஆகியவற்றின் அமில லிமையின் சரியான இறங்கு வரிசை.

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

105.

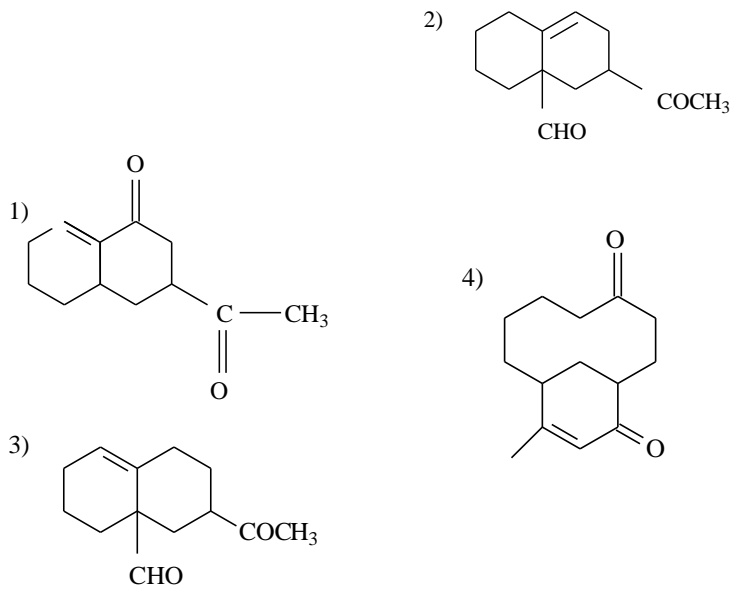
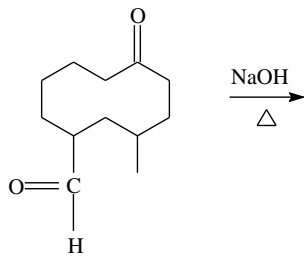
சரியான விளைப்பொருளை கண்டறிக?

(AIP)



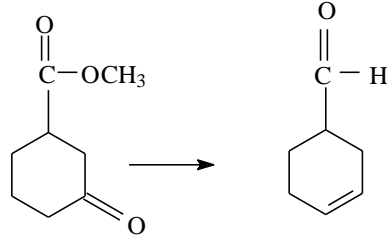
106. கொடுக்கப்பட்ட வினையின் இறுதி விளைப்பொருள் என்ன?

(AIIMS 27.05.2018 AN)



107. கீழ்க்கண்ட மாற்றம் நிகழ தேவையான சரியான வினை வரிசையை எழுதுக

(AIIMS 27.05.2018 AN)



1. DIBAL-H, NaBH₄, H₃O⁺/Δ

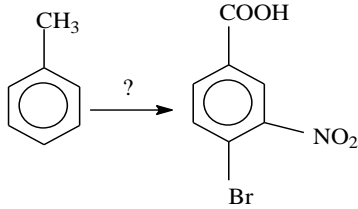
2. H₃O⁺/Δ, NaBH₄, DIBAL-H

3. NaBH₄, DIBAL-H, H₃O⁺/Δ

4. DIBAL-H, H₃O⁺/Δ, NaBH₄

108. கீழே கொடுக்கப்பட்ட வினைக்கான தகுந்த வினைக்காரணி (Reagent) என்ன?

(AIIMS 27.05.2018 AN)



1. Br₂/FeBr₃, KMnO₄, HNO₃/H₂SO₄

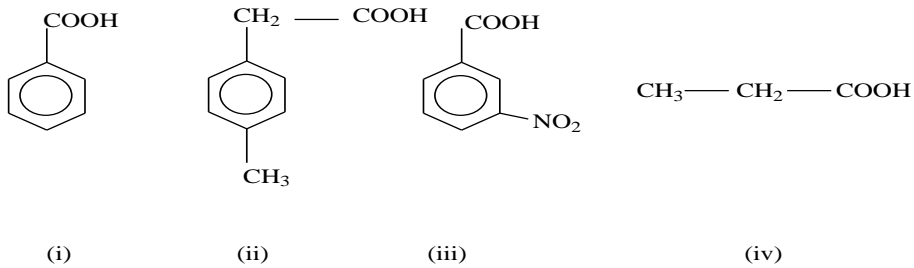
2. KMnO₄, Br₂/FeBr₃, HNO₃

3. HNO₃, Br₂/FeBr₃, KMnO₄

4. HNO₃, KMnO₄, Br₂/FeBr₃

109. அமில் வலிமையின் சரியான வரிசை

(AIIMS 27.05.2018 AN)



1. iii > ii > i > iv

2. i > iii > ii > iv

3. iv > i > ii > iii

4. iii > iv > i > iii

110. கூற்று : C₆H₅ - MgBr வினை உடன் CO₂ வினைபுரிந்து பென்சோயிக் அமிலம் கிடைக்கிறது.

காரணம்: CO₂ என்பது எலக்ட்ரான் கவர் காரணி

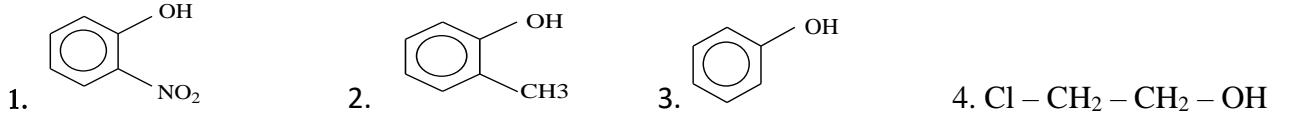
(AIIMS 27.05.2018 AN)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மற்றும் காரணம் கூற்றுக்கு சரியான விளக்கம்.

2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டுமே உண்மை. ஆனால் காரணம் கூற்றுக்கு சரியான விளக்கம் அல்ல
3. கூற்று உண்மை. ஆனால் காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டுமே தவறு.

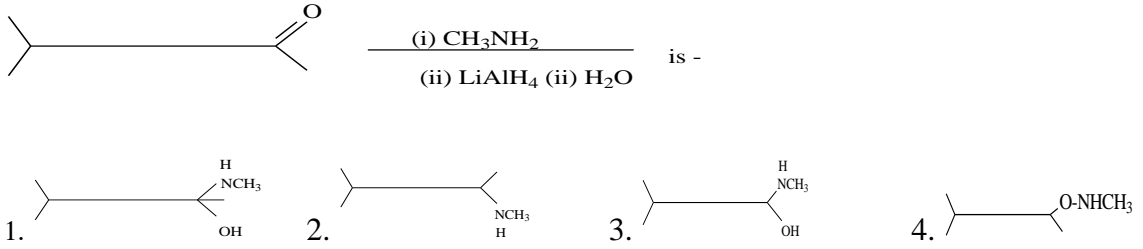
111. கீழ்க்கண்டசேர்மத்தில் எதுஅதிகஅமிலத்தன்மைகொண்டது

(AIPMT 2005)



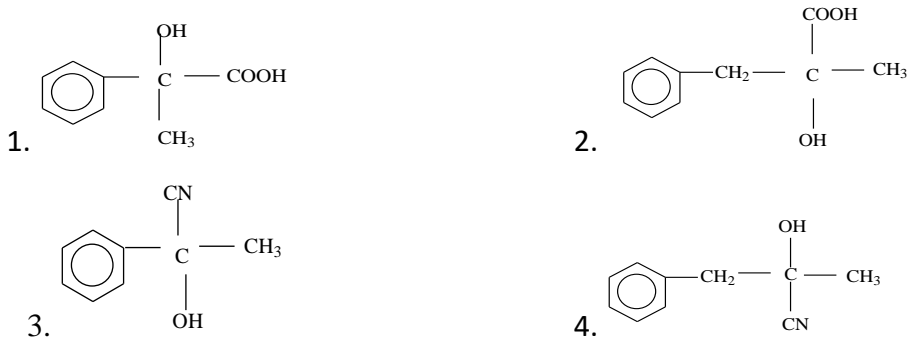
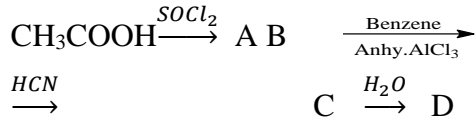
112. கீழ்க்கண்டவியைல் உருவாகும் முக்கிய கரிம வினைபொருள்

(AIPMT 2005)



113 அசிட்டிக் அமிலத்தின் தொகுப்புவினையில் உருவாகும் விளைபொருள் D யாது?

(AIPMT 2005)



114. ஒப்பிடத்தக்க மூலக்கூறு நிறைகள் கொண்ட ஆல்டிஹைடுகள், கீட்டோன்கள், மற்றும்

ஆல்கஹால்களை ஒப்பிடும்போது கார்பாக்சிலிக் அமிலங்கள் அதிக கொதிநிலையை பெற்றுள்ளன. இதற்கு காரணம்

(NEET 2018)

1. ஒரே மூலக்கூறின் H - பிணைப்பு உருவாதல்
2. மூலக்கூறுகளுக்கிடப்பட்ட H - பிணைப்பு உருவாதல்

3. வாண்டர்வால்ஸ் கவர்ச்சி விசைகளின் காரணமாக நிகழும் கார்பாக்சிலிக் அமில மூலக்கூறுகளின் கூட்டமைவு
4. கார்பாக்சிலேட் அயனி உருவாதல்

115. அமிலத்தின் முன்னிலையில் மெத்தில் சயனைடு நீராற்பகுக்கும் போது கிடைப்பது?(AIIMS 1995)

1. மெத்தில் ஆல்கஹால்
2. அசிட்டிக் அமிலம்
3. பார்மிக் அமிலம்
4. மெத்தில்அமீன்

116. $\text{CCl}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ சேர்மத்தின் IUPAC பெயர் (AIIMS 1995)

1. 2,2,2-டிரைகுளோரோபுரோப்பனல்
2. 1,1,1-டிரைகுளோரோபுரோப்பனல்
3. 3,3,3-டிரைகுளோரோபுரோப்பனல்
4. 1,2,1-டைகுளோரோமெத்தனல்

117. பாதரசம் மற்றும் அடர்.கந்தக அமிலத்தின் முன்னிலையில் அசிட்டிலீன் நீருடன் வினைபுரிந்து கொடுப்பது (AIIMS 1995)

1. $\text{CH}_3\text{-CO-CH}_3$
2. $\text{CH}_3\text{-CHO}$
3. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-OH}$
4. $\text{CH}_3\text{-COOH}$

118. கூற்று : பார்மிக் அமிலம், மெர்குரிக் குளோரைடை, மெர்குரஸ் குளோரைடாக

வெப்பப்படுத்தும் போது ஒடுக்குகின்றது. ஆனால் அசிட்டிக் அமிலம் செய்வதில்லை

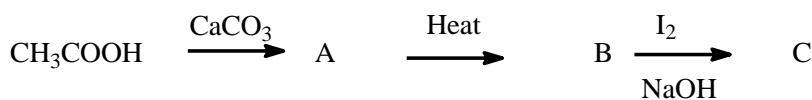
காரணம் : பார்மிக் அமிலம், அசிட்டிக் அமிலத்தை விட வலிமையானது (AIIMS 1995)

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

119. $(\text{CH}_3)_3\text{C-CHO}$ இச்சேர்மம் ஆல்டால் குறுக்கத்திற்கு உட்படாததற்கு காரணம் (AIPMT 1996)

1. எலக்ட்ரான் வழங்கும் மூன்று மெத்தில் தொகுதிகள்
2. $-\text{C} - \text{CHO}$ பிணைப்பு பிளவுறுதல்
3. α -ஹைட்ரஜன் அணு இல்லாத மூலக்கூறு
4. $(\text{CH}_3)_3\text{C}$ பெரிய தொகுதி

120. பின்வரும் மாற்றத்தை கூறுக (AIPMT 1996)



C-ன் மூலக்கூறு வாய்பாடு

1. $\begin{array}{c} \text{OH} \\ | \\ \text{CH}_3 - \text{C} - \text{CH}_3 \\ | \end{array}$
2. $\text{I-CH}_2\text{-COCH}_3$

3. CHI_3

4. CH_3I

121. கூற்று: மெத்தனாயிக் அமிலம் மெர்குரிக் குளோரைடு உடன் வெப்பப்படுத்தும் போது மெர்குரஸ் குளோரைடாக ஒடுக்குகிறது. ஆனால் எத்தனாயிக் அமிலம் அவ்வாறு ஒடுக்கவில்லை (AIIMS 2000)

காரணம்: மெத்தனாயிக் அமிலம் எத்தனாயிக் அமிலத்தைவிட வலிமை மிக்க அமிலம்

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

122. கீழ்கண்டவற்றுள் எது கொடுக்கப்பட்ட சேர்மங்களின் சரியான அமிலத்தன்மை வரிசைக் குறிக்கிறது? (AIPMT 2007)

1. $\text{FCH}_2\text{COOH} > \text{ClCH}_2\text{COOH} > \text{BrCH}_2\text{COOH} > \text{CH}_3\text{COOH}$
2. $\text{CH}_3\text{COOH} > \text{BrCH}_2\text{COOH} > \text{ClCH}_2\text{COOH} > \text{FCH}_2\text{COOH}$
3. $\text{FCH}_2\text{COOH} > \text{CH}_3\text{COOH} > \text{BrCH}_2\text{COOH} > \text{ClCH}_2\text{COOH}$
4. $\text{BrCH}_2\text{COOH} > \text{ClCH}_2\text{COOH} > \text{FCH}_2\text{COOH} > \text{CH}_3\text{COOH}$

123. ஆல்டால் குறுக்கத்தால் உருவாகும் விளைபொருள் (AIPMT 2007)

1. ஒரு ஆல்.பா, பீட்டா நிறைவுறா எஸ்டர்
2. ஒரு பீட்டா ஹைட்ராக்ஸி அமிலம்
3. ஒரு பீட்டா ஹைட்ராக்ஸி ஆல்டிஹைடு அல்லது ஒரு பீட்டா ஹைட்ராக்ஸி கீட்டோன்
4. ஒரு ஆல்.பா ஹைட்ராக்ஸி ஆல்டிஹைடு அல்லது கீட்டோன்

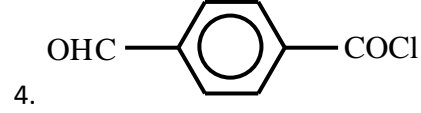
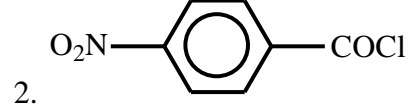
124. ஜிங்க் பாதரசக் கலவை மற்றும் அடர் HCl பயன்படுத்தி ஆல்டிஹைடுகள் மற்றும்

கீட்டோன்கள் ஹைட்ரோ கார்பன்களாக ஒடுக்கமடையும் வினை (AIPMT 2007)

1. உல்.பி கிஷனர் ஒடுக்கம்
2. க்ளெமன்சன் ஒடுக்கம்
3. கோப் ஒடுக்கம்
4. டவ் ஒடுக்கம்

125. கீழ்கண்ட சேர்மங்களை கருதுக (AIPMT 2007)

1. C_6H_5COCl



நீராற்பகுப்பு வினைத்திறனின் சரியான இறங்கு வரிசை

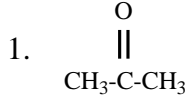
1. (ii) > (iv) > (i) > (iii)

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

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

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

126. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது 50% சோடியம் ஹைட்ராக்சைடு நீர்க்கரைசலுடன் வினைபட்டு அதுசார்ந்த ஆல்கஹால் மற்றும் அமிலத்தை தருகிறது? (AIPMT 2007)



2. $C_6H_5CH_2CHO$

3. C_6H_5CHO

4. $CH_3CH_2CH_2CHO$

127. C_5H_{10} என்ற மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு உடைய கீழ்க்கண்ட சேர்மங்களில் ஒசோனேற்ற வினையில் அசிட்டோனை வழங்கும் சேர்மம் எது? (AIPMT 2007)

1. 2-மெத்தில்-1-பியூட்டீன்

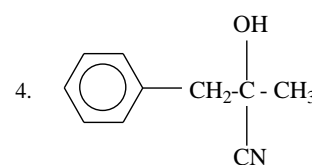
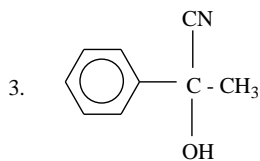
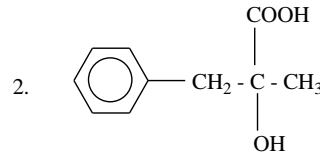
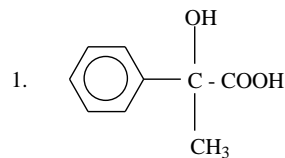
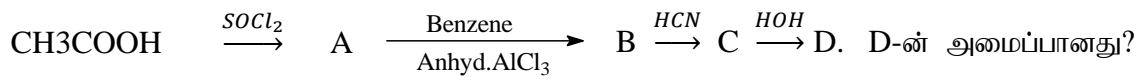
2. 2-மெத்தில்-2-பியூட்டீன்

3. 3-மெத்தில்-1-பியூட்டீன்

4. வளையபென்டீன்

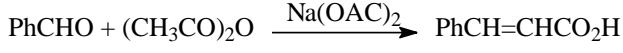
128. கீழ்க்கண்ட வினைகளை கருத்தில் கொள்க

(AIIMS 2017)



129. கீழ்க்கண்ட வினையின் பெயர் என்ன?

(AIIMS 2017)



1. பாதரச ஏற்ற-ஒடுக்க வினை
2. கான்னிசாரோ வினை
3. நோவெநஜெல் வினை
4. பெர்கின் வினை

130. கூற்று : அரோமாடிக் ஆல்டிஹைடுகள் மற்றும் பார்மால்டிஹைடு கான்னிசாரோ வினைக்கு உட்படுகின்றன

காரணம் : அரோமாடிக் ஆல்டிஹைடுகள் ஏறக்குறைய பார்மால்டிஹைடு போன்றே வினைபுரியும் தன்மையை பெற்றுள்ளன (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

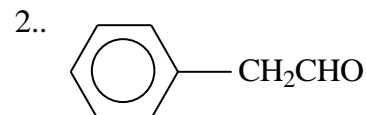
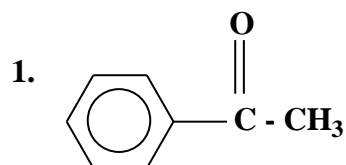
131. கார்பனைல் சேர்மம் ஹைட்ரஜன் சயனைடுடன் வினைபுரிந்து சயனோ ஹைட்ரினை உருவாக்குகிறது. இது நீராற்படுக்கப்பட்டு சுழிமாய் கலவை α - ஹைட்ராக்கி அமிலம் உருவாகிறது அந்த கார்பனைல் சேர்மம் (AIPMT 2006)

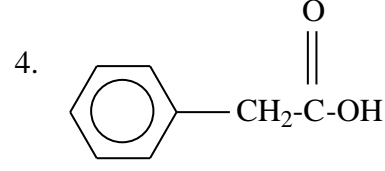
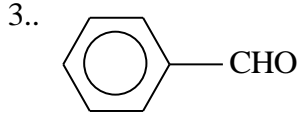
1. அசிட்டால்டிஹைடு
2. அசிட்டோன்
3. டை எத்தில் கீட்டோன்
4. பார்மால்டிஹைடு

132. 2 மோல்கள் எத்தில் அசிட்டேட்டை சோடியம் ஈத்தாக்கைடு முன்னிலையில் குறுக்க வினையின் போது பெறப்படுவது. (AIPMT 2006)

1. எத்தில் பியூட்டைரேட்
2. அசிட்டோ அசிட்டிக் எஸ்டர்
3. மெத்தில் அசிட்டோ அசிட்டேட்
4. எத்தில் புரப்பியோனேட்

133. பினைல் அசிட்டலீனை H_2SO_4 முன்னிலையில் HgSO_4 உடன் வினைபடுத்தும் போது தருவது (AIPMT – 1999)





134. பின்வருவனவற்றுள் எது பினைல் மெத்தில் கீட்டோன் உடன் எத்தில் பென்சீனைதருகிறது?
(AIPMT – 1999)

1. Zn – Hg + HCl
2. LiAlH₄
3. KMnO₄
4. இவைகளில் எதிலும் இல்லை

135. பின்வரும் எந்தசயனோஹைப்ரின் சேர்மத்தை நீராற்பகுக்கும் போது ஒளி சுழற்றும் பண்புடைய விளைப்பொருளை தருகிறது?
(AIPMT – 1999)

1. HCHO
2. CH₃CHO
3. CH₃ CO CH₃
4. இவற்றில் எதுவும் இல்லை

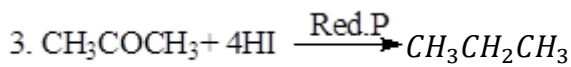
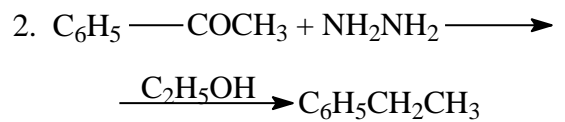
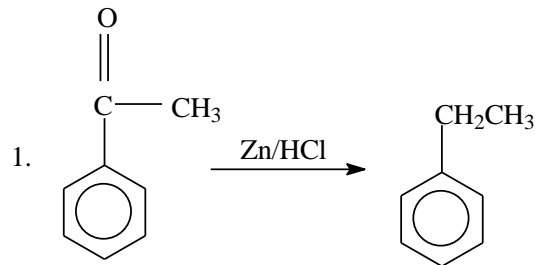
136. சேர்மம் A யை குளோரினேற்றம் செய்யும் போது சேர்மம் B யை தருகிறது. சேர்மம் B யை காரம் கலந்த KOH உடன் வினைபுரிந்து சேர்மம் C யை தருகிறது. C சேர்மம் (C) ஆனது பேயர் வினைக்காரணியுடன் நிறமற்றதாகிறது மற்றும் C யை ஒசோனேற்றம் செய்யும் போது HCHO சேர்மத்தினை மட்டும் தருகிறது எனில் A என்ற சேர்மம்
(AIPMT – 1999)

1. C₂ H₆
2. C₂ H₄
3. C₄ H₁₀
4. C₂ H₅Cl

137. பின்வருவனவற்றில் எந்த சேர்மம் ∴ பெலிங் கரைசலை ஆக்ஸிஜன் ஒடுக்கம் செய்யாது
(AIPMT – 1999)

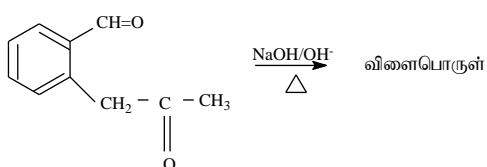
1. குளுக்கோஸ்
2. ப்ரக்டோஸ்
3. சக்ரோஸ்
4. மால்டோஸ்

138. கிளமென்சன் ஒடுக்கம் என்பது
(AIPMT – 1999)

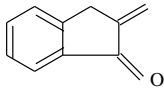


4. மேற்கூறிய அனைத்தும்

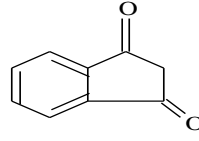
139. இறுதி விளைப்பொருளைக் கண்டறித
(AIIMS 25.05.19 FN)



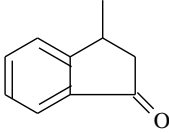
1.



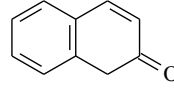
2.



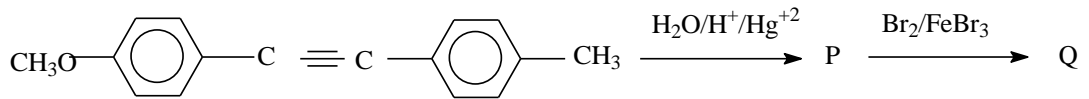
3.



4.



140.

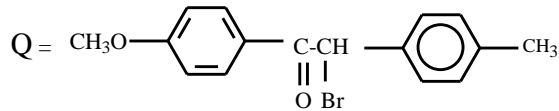
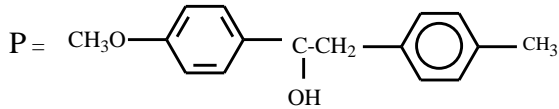


P மற்றும் Q -வின் அமைப்பை கண்டறி.

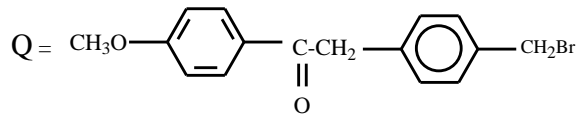
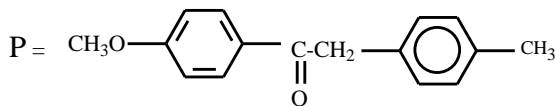
(AIIMS 25.05.19 FN)

pK_a மதிப்பைக் கொண்டு சரியான வரிசையை கண்டறி

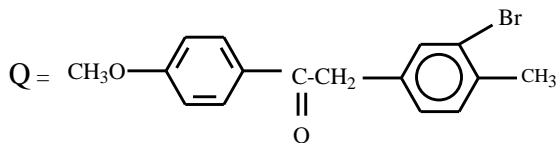
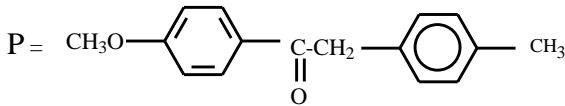
a.



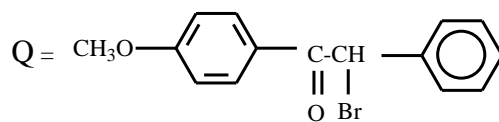
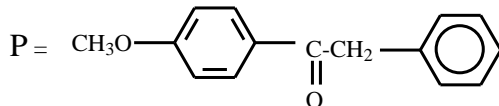
b.



c.



d.



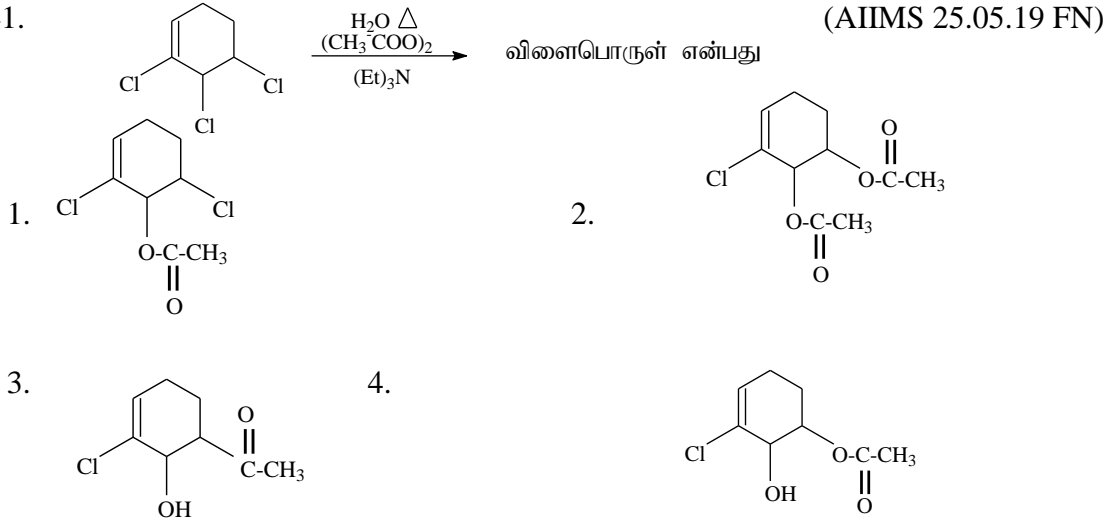
1. $a > c > d > b$

2. $a > b > d > c$

3. $a > b > c > d$

4. $d > c > b > a$

141.



142. கூற்று : பென்சோயிக் அமிலத்தை விட p-குளோரோ பென்சோயிக் அமிலம் அதிக வலிமைக் கொண்டது

(AIIMS 25.05.19 FN)

காரணம் : குளோரின் +M விளைவே காரணம்

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

143.. பென்சால்டிஹைடுடன் எதை சேர்க்கும்போது 1-பினைல் எத்தனால் தயாரிக்கப்படுகிறது ?

(AIPMT – 1997)

1. மெத்தில் புரோமைடு
2. எத்தில் அயோடைடு மற்றும் மெக்னீசியம்
3. மெத்தில் அயோடைடு மற்றும் மெக்னீசியம்
4. மெத்தில் புரோமைடு மற்றும் அலுமினியம் புரோமைடு

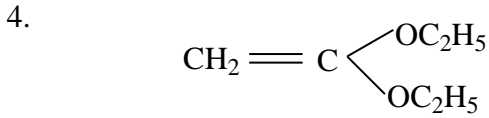
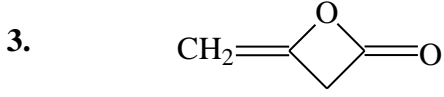
144. ஒரு படியில், கீட்டோன்கள் $[R - \overset{\overset{O}{||}}{C} - R_1]$

என்பது $R = R_1 =$ அல்கைல் தொகுதி உருவாகிறது

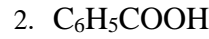
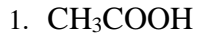
(AIPMT – 1997)

1. எஸ்டர் நீராற்பகுத்தல்
2. ஓரிணைய ஆல்கஹால் ஆக்ஸிஜனேற்றம்
3. மூவிணைய ஆல்கஹால் ஆக்ஸிஜனேற்றம்
4. அமில ஹைலைடுடன், ஆல்கஹால் வினை

145. $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$ ஐ எத்தனாலில் உள்ள ஈத்தாக்சைடு உடன் வினைப்படுத்த A என்ற பொருளை தருகிறது. A என்ற சேர்மம் அமிலத்தின் முன்னிலையில் வெப்பப்படுத்த சேர்மம் B கிடைக்கிறது. சேர்மம் B என்பது (AIIMS – 2005)



146. கார்பாக்சில் நீக்கம் அதிகமாக நடைபெறுவது (AIIMS 2011)



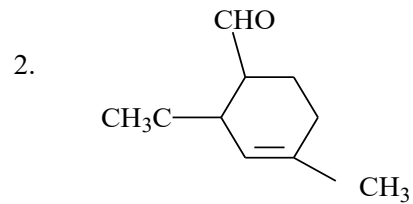
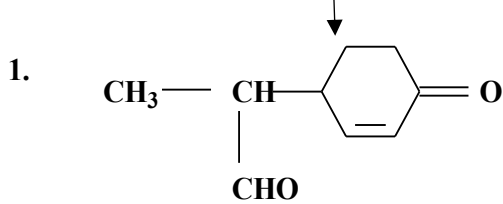
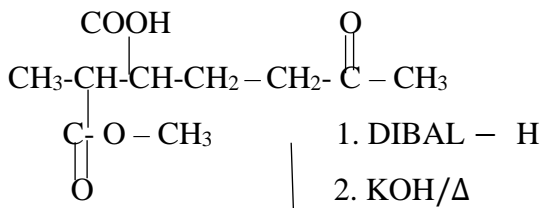
147. கூற்று: டொலுவீன் UV கதிர்களின் முன்னிலையில் பென்சால்டிஹைடை தருகிறது.

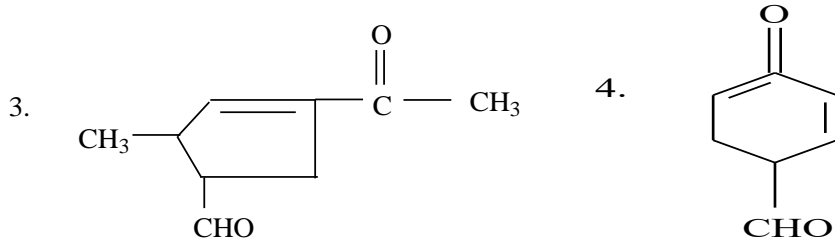
காரணம்: டைகுளோரோ டொலுவீன் (என்ற) இடைநிலை சேர்மமாக உருவாகிறது.

(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.

148. (AIIMS 26.05.2018 FN)



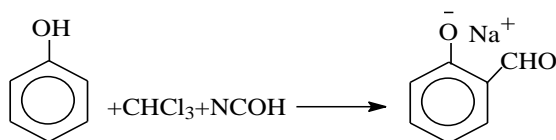


149. கூற்று: HCOOH ∴ பார்மிக் அமிலம் H_2SO_4 உடன் வினைபுரிந்து CO – வைத் தருகிறது.
காரணம்: H_2SO_4 குறைந்த வலிமை கொண்ட ஆக்சிஜனேற்றி.

(AIIMS 26.05.2018 FN)

1. கூற்று மற்றும் 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.

150.



என்ற வினையில் ஈடுபடும் எலக்ட்ரான் கவர் பொருள் எது?

(CBSE 2018 06.05.2018)

1. டைகுளோரோ மெத்தில் நேர்மின் அயனி ($\overset{\oplus}{\text{C}}\text{HCl}_2$)
2. டைகுளோரோகார்பீன் ($\overset{\ominus}{\text{C}}\text{Cl}_2$)
3. டைகுளோரோ மெத்தில் எதிர் மின் அயனி ($\overset{\ominus}{\text{C}}\text{HCl}_2$)
4. பார்மைல் நேர் மின் அயனி ($\overset{\oplus}{\text{C}}\text{HO}$)

151. ஏறக்குறைய சமமான மோல் நிறையுடைய ஆல்டிஹைடுகள் கீட்டோன்கள் மற்றும் ஆல்கஹால்களை விட கார்பாக்சியிக் அமிலங்கள் அதிக கொதிநிலைய உடையன. இதற்கு காரணம்

(CBSE 2018 06.05.2018)

1. மூலக்கூறுகள் H – பிணைப்பு உண்டாவதால்.
2. மூலக்கூறுகளுக்கு இடையே H – பிணைப்பு உண்டாவதால்.
3. வாண்டர்வால்ஸ் கவர்ச்சி விசையின் மூலம் கார்பாக்சிலிக் அமில மூலக்கூறுகள் காரணமாக பெருமளவில் இணைந்து காணப்படுகின்றன.
4. கார்பாக்சிலேட் அயனி உருவாகிறது.

152. ஆல்ஃபா கார்பனில் ஹைட்ரஜன் அணுவை பெற்றுள்ள கார்பனைல் சேர்மத்தை பொறுத்தமட்டில் எது சரியான கூற்று ? **(CBSE 2016 P1)**

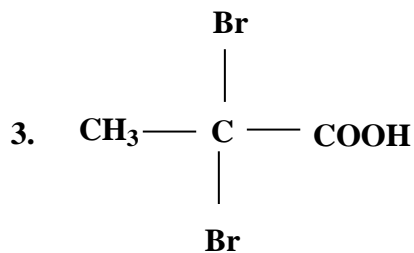
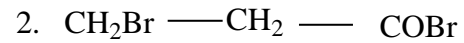
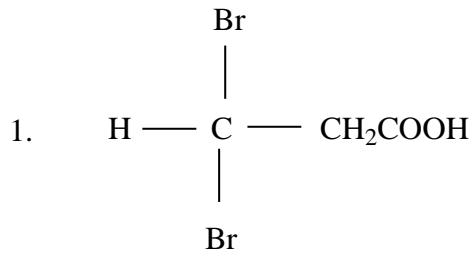
1. ஆல்ஃபா கார்பனில் ஹைட்ரஜன் அணுவை பெற்றுள்ள கார்பனைல் சேர்மம் அதன் ஈனால் அமைப்புடன் சமநிலையை உண்டாக்குவதில்லை
2. ஆல்ஃபா கார்பனில் ஹைட்ரஜன் அணுவை பெற்றுள்ள கார்பனைல் சேர்மம் அதன் ஈனால் அமைப்புடன் சமநிலையை உண்டாக்குகிறது. இது அல்டிஹைடு கீட்டோன் சமநிலை எனப்படுகிறது
3. ஆல்ஃபா கார்பனில் ஹைட்ரஜன் அணுவை பெற்றுள்ள கார்பனைல் சேர்மம் அதன் ஈனால் அமைப்புடன் சமநிலையை உண்டாக்குகிறது. இது கார்பனைல் ஆக்கம் எனப்படுகிறது
4. ஆல்ஃபா கார்பனில் ஹைட்ரஜன் அணுவை பெற்றுள்ள கார்பனைல் சேர்மம் அதன் ஈனால் அமைப்புடன் சமநிலையை உண்டாக்குகிறது. இது கீட்டோ-ஈனால் இயங்கு சமநிலை எனப்படுகிறது

153. ஆல்டிஹைடுடன் ஓரிணைய அமீன் சேரும் வினையில் உண்டாகும் விளைப்பொருள் ?

(CBSE 2016 P1)

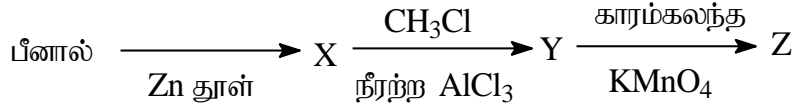
1. ஷஃப் காரம்
2. கீட்டோன்
3. கார்பாக்சிலிக் அமிலம்
4. அரோமேடிக் அமிலம்

154. புரப்பியானிக் அமிலம் $\text{Br}_2/\text{P} \rightarrow$ டைபுரோமோ விளைப்பொருள் இதன் அமைப்பு ஆனது **(CBSE 2009)**



155. பின்வரும் வினைகளை கருதுக.

(CBSE 2009)



விளைபொருள் Z என்பது

1. பென்சாலடிஹைடு
2. பென்சாயிக் அமிலம்
3. பென்சீன்
4. டொலுவீன்

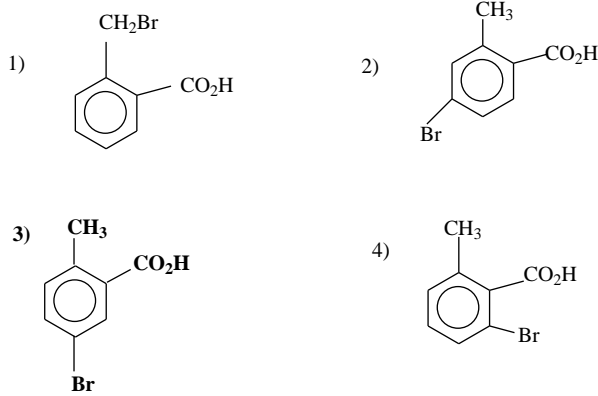
156. அசிட்டோபினாலிலிருந்து அசிட்டால்டிஹைடு பிரித்தெடுத்தலில் பயன்படும் காரணி எது?

(AIIMS 2004)

1. NaHSO₃
2. C₆H₅NHNH₂
3. NH₂OH
4. NaOH-I₂

157. Br₂ + Fe உடன் O – டொலுவிக் அமிலம் வினைபுரிந்து கொடுப்பது. :

(AIIMS 2004)



158. கூற்று ஐசோ பியூட்டனால் ஐயோடோ.பார்ம் சோதனை தராதது.

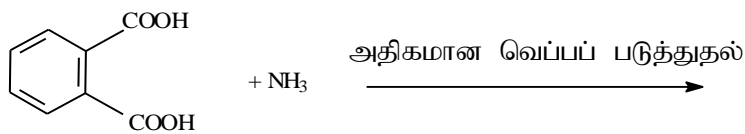
காரணம் : இதில் α ஹைட்ரஜன் இல்லை.

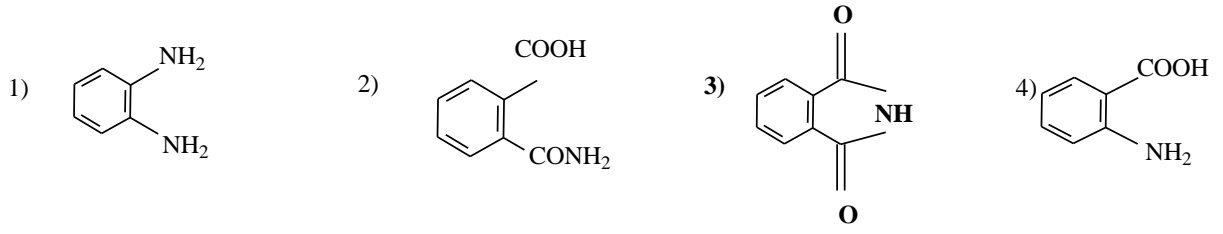
(AIIMS 2004)

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

159. பின்வரும் வினையின் மிகுதியான விளைபொருள் :

(NEET 2019)





160. கீழுள்ளவற்றில் எது வலிமை மிகுந்த அமிலம்

(AIIMS 2003)

1. CH_3COOH

2. $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOH}$

3. **m - $\text{CH}_3\text{OC}_6\text{H}_4\text{COOH}$**

4. p - $\text{CH}_3\text{O C}_6\text{H}_4\text{COOH}$

161. உயர் வெப்பநிலையில் அயோடே.பர்ம் வினையில் கொடுப்பது.

(AIIMS 2003)

1. $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{CH}_3$

2. **$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{C}_2\text{H}_5$**

3. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2\text{CH}_3$

4. $\text{CH}_3\text{CO}_2\text{C}_6\text{H}_5$

162. கூற்று : ஹைட்ராக்ஸி கீட்டோன் நேரடியாக கிரிக்கனாய்டு வினையில் பயன்படுகிறது.

காரணம்: கிரிக்கனாய்டு காரணி ஹைட்ராக்ஸில் தொகுதியுடன் வினைபுரிகிறது. (AIIMS 2003)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் உண்மையாக இருந்தால் மற்றும் காரம் கூற்றுக்கான சரியான விளக்கமாக இருந்தால்
2. உறுதிப்பாடு மற்றும் காரணம் இரண்டும் உண்மையாக இருந்தால் மற்றும் காரணம் வலியுறுத்தலின் சரியான விளக்கம் அல்ல
3. வலியுறுத்தல் உண்மையாக இருந்தும் காரணம் பொய்யானது.
2. உறுதியோடு மற்றும் காரணம் இரண்டும் பொய்யாக இருந்தால்

163. எத்தனல் பெலிங் கரைசலுடன் வினைப்படுத்தும் போது உருவாகும் வீழ்படிவு. (AIIMS 1994)

1. **Cu_2O**

2. Cu

3. Cu_3O

4. CuO

164. பின் வருவனவற்றுள் எது வலிமைமிக்க அமிலமாகும்.

(AIIMS 1994)

1. **CCl_3COOH**

2. HCOOH

3. CH_2ClCOOH

4. CH_3COOH

165. உல்.பீ - கிஷ்னர் ஒடுக்க வினையில் ஆல்டிஹைடுகள் மற்றும் கீட்டோன்களில் உள்ள கார்பனைல்தொகுதி இவ்வாறாக மாற்றப்படுகின்றன. (AIIMS 1994)

1. - CH_2OH

2. - CH_2 -

3. - CH_3

4. - CHOH -

166. புரோப்பைனை HgSO_4 முன்னிலையில், H_2SO_4 நீர்க்கரைசலில் வினைப்படுத்தும் போது உருவாகும் வினைபொருள். (AIIMS 1994)

1. **அசிட்டோன்**

2. ஈதர்

3. ஆல்டிஹைடு

4. புரோப்பனல்

167. பின்வருவனவற்றுள் எது எத்தனாயின் அமிலம் என்று அழைக்கப்படுகிறது. (AIIMS 1994)

1. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{COOH}$ 2. HCOOH 3. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH}$ 4. CH_3COOH

168. பின் வரும் சேர்மங்களில் எது கான்னிசரோ வினையை தருகிறது. (AIIMS 1994)

1. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHO}$ 2. HCHO 3. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCHO}$ 4. CH_3CHO

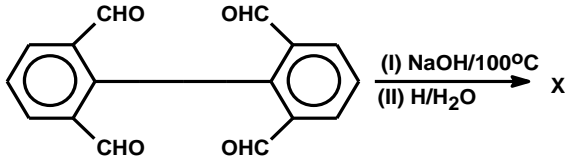
169. பின் வருவனவற்றுள் எது ஆல்டால் வினைக்கு உட்படாதது? (AIIMS 1994)

1. புரோப்பினால்டிஹைடு 2. அசிட்டோன்
3. பார்மால்டிஹைடு 4. அசிட்டால்டிஹைடு

170. கீழ்க்கண்டவினையில் $\text{CH}_3\text{CHO} + \text{NH}_2\text{NH}_2 \rightarrow \text{A} \xrightarrow{\text{B}} \text{CH}_3\text{CH}_3 + \text{N}_2$ எனில் A மற்றும் B கண்டறிக. (AIIMS 2015)

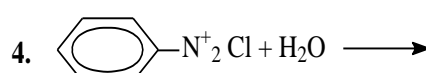
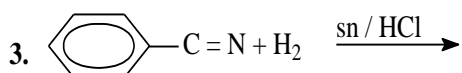
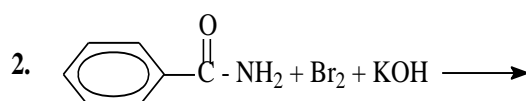
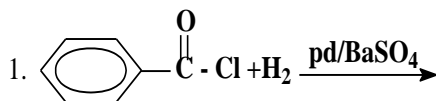
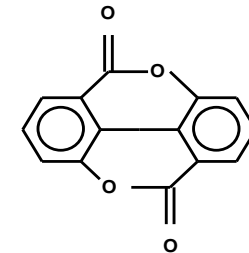
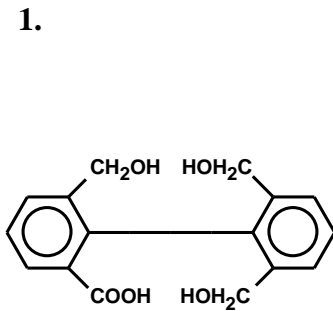
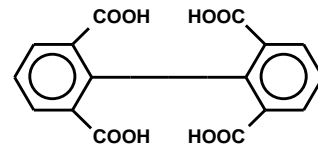
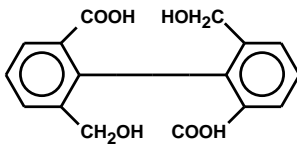
1. $\text{CH}_3\text{CH} = \text{NNH}_2$ மற்றும் $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$ 2. $\text{CH}_3\text{CH}_2 - \text{NH}_2$ மற்றும் $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$
3. $\text{CH}_3 - \text{NH} - \text{NH} - \text{CH}_3$ மற்றும் $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ 4. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_2$ மற்றும் $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$

171.



முதன்மை விளைபொருள் 'X' என்பது?

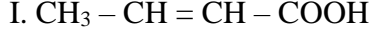
(AIIMS 2015)



3.

172.

173. கீழ்க்கண்ட சேர்மங்களில் அமிலங்களின் வலிமையினை வரிசைபடுத்துக. (AIIMS 2016)



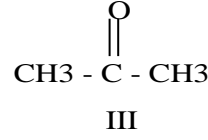
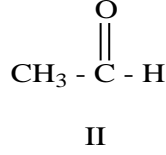
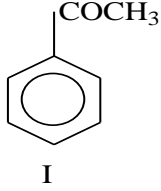
1. $\text{II} > \text{III} > \text{I}$

2. $\text{III} > \text{II} > \text{I}$

3. $\text{II} > \text{I} > \text{III}$

4. $\text{I} > \text{II} > \text{III}$

174.



கீழ்க்கண்ட சேர்மங்களை கருகவர் சேர்க்கையின் படி வரிசைபடுத்து.

1. $\text{I} > \text{III} > \text{II}$

2. $\text{II} > \text{III} > \text{I}$

3. $\text{II} > \text{I} > \text{III}$

4. $\text{III} > \text{I} > \text{II}$

175. பார்மலின் என்பது பின்வருவனவற்றுள் எதன் நீர் கரைசல் ஆகும்? (AIPMT 1988)

1. புளுரசீன்

2. பார்மிக் அமிலம்

3. பார்மால்டிஹைடு

4. பர்பியூரால்டிஹைடு

176. பார்மால்டிஹைடு பொட்டாசியம் ஹைட்ராக்சைடு உடன் வெப்பப்படுத்த கிடைப்பது

(AIPMT 1988)

1. மீத்தேன்

2. மெத்தில் ஆல்கஹால்

3. எத்தில் பார்மேட்

4. அசிட்டிலீன்

177. பின்வருவனவற்றுள் எது வலிமைமிக்க அமிலம் ஆகும்?

(AIPMT 1988)



178. பின்வருவனவற்றில் எது அமில வலிமையின் சரியான இறங்கு வரிசை ஆகும்? (AIPMT 1988)

i) மெத்தனாயிக் அமிலம்

ii) எத்தனாயிக் அமிலம்

iii) புரப்பனாயிக் அமிலம்

iv) பியூட்டனாயிக் அமிலம்

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

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

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

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

179. அசிட்டோபீனோனை, பென்சோபீனோனிலிருந்து வேறுபடுத்தி அறிய உதவும் வினை காரணி
(AIPMT 1990)

1. 2,4 -டை நைட்ரோ பினைல் ஹைட்ரசீன்

2. NaHSO₃-ன் நீக்கரைசல்

3. பெனடிக்ட் காரணி

4. I₂ மற்றும் Na₂CO₃

180. கீழ்கண்ட சேர்மத்தில் எது குளிர்ந்த நீர்த்த காரத்தின் முன்னிலையில் குறுக்கு ஆல்டால் வினைக்கு உட்படுகிறது?
(AIPMT 1994)

1. CH₂ = CH – CHO

2. CH≡C – CHO

3. C₆H₅ CHO

4. CH₃ – CH₂CHO

181. ஆல்டிஹைடுகள் மற்றும் கீட்டோன்கள் இதனுடன் சேர்ந்து படிபெறுதிகளை உருவாக்காது.
(AIPMT 1994)

1. சோடியம் - பைசல்பைட்

2. பினைல் ஹைட்ரசீன்

3. செமி கார்பசைடு ஹைட்ரோகுளோரைடு

4. டை ஹைட்ரஜன் சோடியம் பாஸ்பேட்

182. பென்சாயிக் அமிலத்திலிருந்து எத்தில் பென்சோயேட்டை தயாரிக்க பயன்படுவது. (AIMPT 2000)

1. எத்தில் ஆல்கஹால்

3. எத்தில் குளோரைடு

2. எத்தில் ஆல்கஹால்/உலர் HCl

4. சோடியம் ஈத்தாக்சைடு

183. அக்ரோலினின் முனைவுறும் தன்மை

(AIMPT 2000)

δ- δ+

1. CH₂ = CH – CH = O

δ- δ+

2. CH₂ = CH – CH = O

δ- δ+

3. CH₂ = CH – CH = O

δ+ δ-

4. CH₂ = CH – CH = O

184. RCHO மற்றும் NH₂NH₂ ஆகியவற்றிற்கு இடையேயான வினையில் முதலில் கிடைக்கும் விளைபொருள்.
(AIMPT 2000)

1. RCH = NNH₂

3. RCH₂ NH₂

2. RCH = NH

4. RCON₃

185. எஸ்டரின் நீராற்பகுப்படைந்தவிளைபொருளை Li Al H_4 ஆல் ஒடுக்க இறுதியில் கிடைப்பது.

(AIMPT 2000)

1. இரண்டுஆல்கஹால்கள்
2. இரண்டுஆல்டிஹைடுகள்
3. ஒருஅமிலம் மற்றும் ஒருஆல்கஹால்
4. இரண்டுஅமிலங்கள்

186. அசிட்டால்டிஹைடு வினைபுரிந்து

(AIPMT 1991)

1. எலக்ட்ரான் கவர் காரணிகளுடன் மட்டும்
2. கரு கவர் காரணிகளுடன் மட்டும்
3. தனி உறுப்புகளுடன் மட்டும்
4. எலக்ட்ரான் கவர் காரணி மற்றும் கரு கவர் காரணிகளுடன்

187. $(\text{CH}_3)_2\text{C} = \text{CH CO CH}_3$ ஆனது ஆக்சிஜனேற்றம் அடைந்து $(\text{CH}_3)_2\text{C} = \text{CH COOH}$ -ஐத் தருவது எதனால்?

(AIPMT 1993)

1. குரோமிக் அமிலம்
2. NaCl
3. Cu 300° -இல்
4. KMnO_4

188. அசிட்டிக் அமிலம், பீனால் மற்றும் n ஹெக்சனால் இவற்றில் எது NaHCO_3 கரைசலுடன் வினைபட்டு சோடியம் உப்பையும் CO_2 -யும் தருகிறது

(AIPMT 1993)

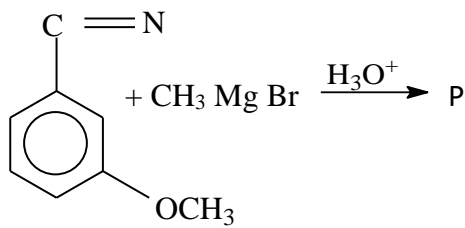
1. அசிட்டிக் அமிலம்
2. n – ஹெக்சனால்
3. அசிட்டிக் அமிலம் மற்றும் பீனால்
4. பீனால்

189. சோடியம் பார் மேட்டை வெப்பப்படுத்தும் போது கிடைப்பது

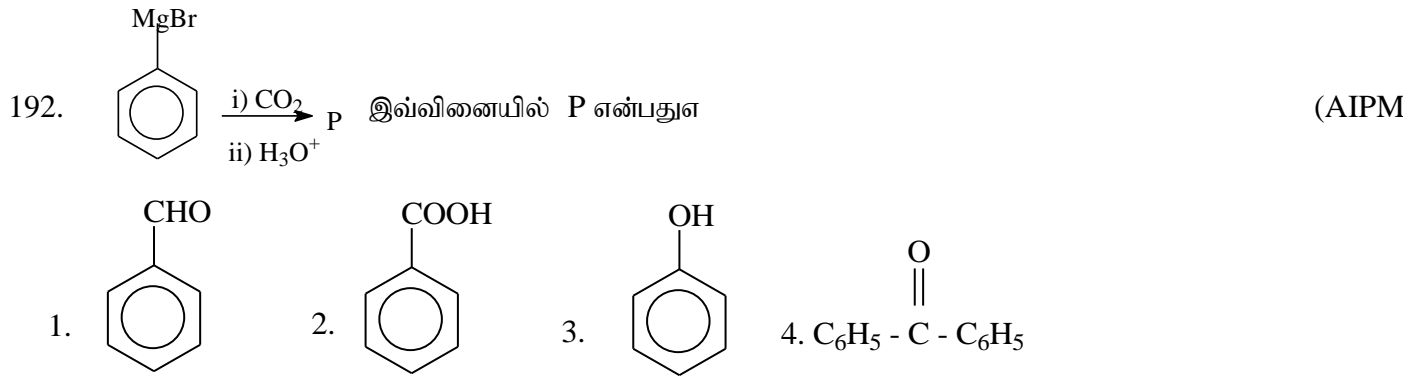
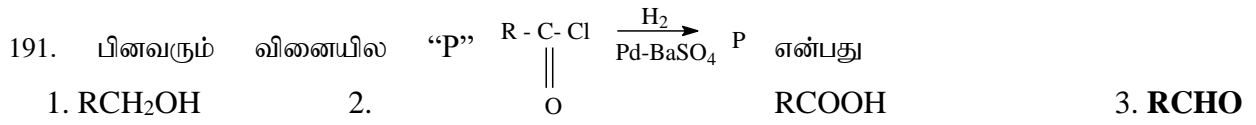
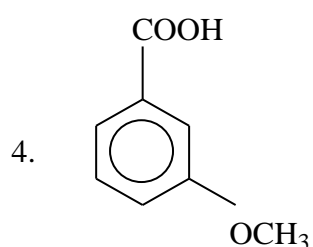
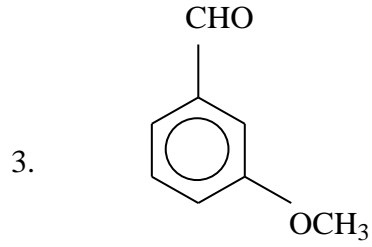
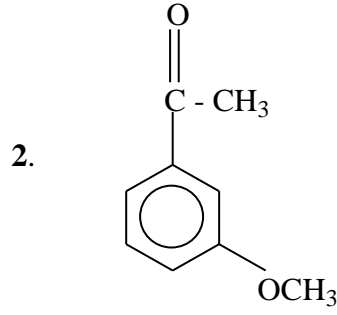
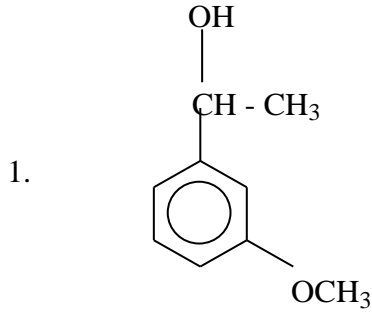
(AIPMT 1993)

1. ஆக்சாலிக் அமிலம் மற்றும் H_2
2. சோடியம் ஆக்சலேட் மற்றும் H_2
3. CO_2 மற்றும் NaOH
4. சோடியம் ஆக்சலேட்

190.



(AIPM



193. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது அயோடோபார்ம் சோதனைக்கு உட்படாது? (AIPMT 1998)
 1. 3- பென்டனோன் 2. 2- வென்டனோன் 3. எத்தனால் 4. எத்தனால்

194. கீழ்க்காண்பவற்றுள் எது கிளைசன் வினைக்கு உட்படாது? (AIPMT 1998)
 1. $\text{C}_6\text{H}_5\text{COOC}_2\text{H}_5$ 2. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{COOC}_2\text{H}_5$
 3. $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ 4. மேற்கண்ட எதுவுமில்லை.

195. கீழ்க்காண்பவற்றுள் எது ஆல்கஹாலுடன் கருக்கவர் சேர்க்கை வினைக்கு உட்படாது? (AIPMT – 1998)

1. CH₃ COCl

2. அசிட்டிக் நீரிலி

3. ஈதர்

4. மேற்கண்ட எதுவுமில்லை.

196. கீழ்க்கண்ட எந்த சேர்மம் KMnO₄ முன்னிலையில் ஆக்சிஜனேற்றம் அடைந்து தாலிக் அமிலம் கிடைக்கிறது. (AIIMS 2002)

1. O – சைலீன்

2. எத்தில் பென்சீன்

3. O – கிரசால் (Cresol)

4. O - பினைலீன் டை குளோரைடு

197. A : பென்சோயிக் அமிலத்தைக் காட்டிலும் அசிட்டிக் அமிலம் நீரில் குறைந்த அளவே கரையக்கூடியது

R : அசிட்டிக் அமிலம் நீர்மக் கரைசலில் பிரிகை அடைகிறது. ஆனால் CCl₄-ல் இருமடி ஆகிறது (AIIMS 2002)

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

198. A : எஸ்டரின் கொதிநிலை தொடர்புடைய கார்பாக்சிலிக் மாற்றியத்தைக் காட்டிலும் அதிகம்

R : அமில மூலக்கூறுகள் நீர்நீர் கரைப்பானில் இருமடியாகிறது (AIIMS 2002)

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

199. கருக்கவர் சேர்க்கை வினையை அடிப்படையாகக் கொண்டு கீழ்க்கண்ட சேர்மங்களை ஏறு வரிசையில் எழுதுக (AIIMS 2013)

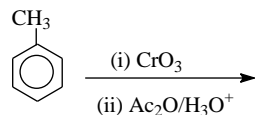
(I) C₆H₅COCH₃ (II) CH₃CO – C₂H₅ (III) C₄H₅CHO (IV) Cl-CH₂-CHO

1. IV > III > II > I

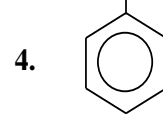
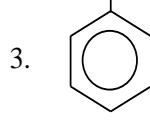
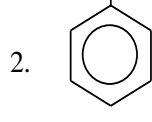
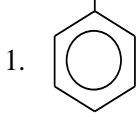
2. IV > II > III > I

3. I > II > III > IV

4. III > IV > II > I

200.  A வினைபெருள் ' A ' என்பது (AIIMS 2002)

(AIIMS 2002)



201. சாலிசிலிக் அமிலம் தயாரிப்பதற்கான எளிய முறை

(AIIMS 2013)

1. பீனால் மற்றும் CO_2
2. பென்சாயிக் அமிலம் மற்றும் H_2O_2 .
3. பென்சீன் டை சோனியம் குளோரைடு மற்றும் CO_2
4. பீனால் மற்றும் பார்மிக் அமிலம்

202. கூற்று : அசிட்டமைடு KOH மற்றும் புரோமினுடன் வினை புரிந்து அசிட்டிக் தருகிறது
காரணம் : புரோமின் வினைவேக மாற்றியானது அசிட்டமைடை நீராற் பகுப்பு செய்கிறது

(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

203. கூற்று : பென்சால்டிஹைடு மற்றும் அசிட்டால்டிஹைடன் கலவை சுடான கார
ஊடகத்தில் வினைபுரிந்து சின்னமால்டிஹைடை தருகிறது.

காரணம் : பென்சால்டிஹைடு அசிட்டால்டிஹைடை விட வலிமையான எலக்ட்ரான்
கவர் காரணி

(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

204. கூற்று : சிஸ் - 3 - குளோரோ புரப் - 2 - ஈனாயிக் அமிலம் அதன் டிரான்ஸ்
அமைப்பை விட குறைந்த நிலைப்பு தன்மை உடையது.

காரணம் : சிஸ் அமைப்பின் இருமுனை திருப்புதிறன் டிரான்ஸ் அமைப்பை விட
அதிகம்

(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

205. கீழ்க்கண்ட சேர்மங்களில் எது கிரிக்னார்டு விளை பொருளுடன் வினைபுரிந்து மற்றும் அமில நீராற் பகுத்தல் வினைக்கு உட்பட்டு ஒரு ஈரிணைய ஆல்கஹாலைத் தருகிறது ?

(AIIMS 2014)

I. HCHO

II. C₂H₅CHO

III. CH₃COCH₃

IV. RCOOC₂H₅

கீழே கொடுக்கப்பட்டுள்ள குறியீடுகளை பயன்படுத்தி சரியான விடையை தேர்ந்தெடு.

1. II மட்டும்

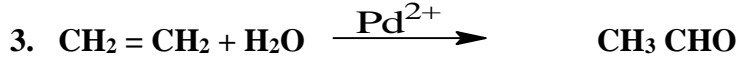
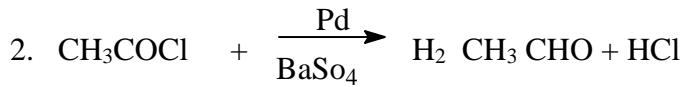
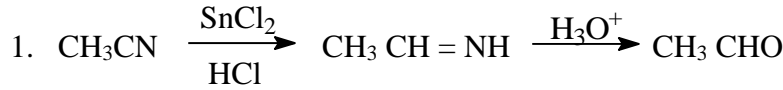
2. II மட்டும்

3. II மற்றும் IV

4. III மற்றும் IV

206. கீழ்க்கண்ட முறைகளில் எது அசிட்டால்டிஹைடை தொழிற்சாலையில் தயாரிக்கும் முறை?

(AIIMS 2014)



4. மேற்கண்ட அனைத்தும்

207. வெள்ளி ஆடி சோதனையில் (Silver Mirror Test) டாலன்ஸ் காரணியுடன் C₃H₆O வெள்ளி ஆடியை உருவாக்குவதில்லை ஆனால் ஹைட்ராக்சில் அமீனுடன் ஆக்ஸைமை தருகிறது. இது கீழ்க்கண்ட எந்த வினைக்கு உட்படுகிறது?

(AIIMS 2014)

1. அயோடோ-பார்ம் சோதனை

2. பெலிங் சோதனை

3. ஷி-ப் சோதனை

3. கார்பைல் அமீன் சோதனை

208. கீழ்க்கண்ட கார்பாக்சிலிக் அமிலங்களில் எது கார்பாக்சில் நீக்க வினைக்கு எளிதில் உட்படுகிறது?

(AIIMS 2014)

1. C₆H₅CO COOH

2.

C₆H₅CHCOCH₂

COOH

C₆H₅ - CH - COOH

3. C₆H₅ CH OH

4.

NH₂

209. கூற்று : ஆல்டால் குறுக்க வினை வழக்கமாக வலிமைமிக்க காரத்தின் நீர்த்த கரைசலில் நடைபெறுகிறது.

காரணம் : வலிமைமிக்க காரத்தின் அடர் கரைசல் நூன்னி சாரோ வினைக்கு உட்படும்

(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.

210. கூற்று : மலோனிக் அமிலத்தை ($\text{HOOC} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$) வெப்பப்படுத்தும் போது வளைய நீரிலியை உலுவாக்காது.

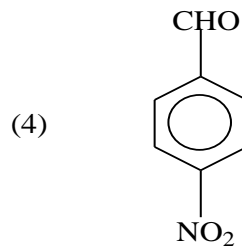
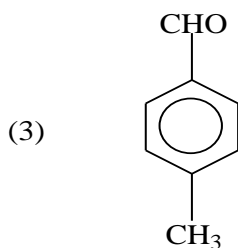
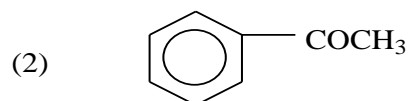
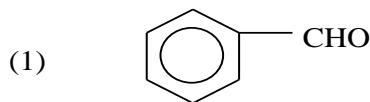
காரணம் : β கீட்டோ அமிலத்தைப் போன்று மலோனிக் அமிலம் கார்பாக்சில் நீக்க வினைக்கு உட்படுகிறது

(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.

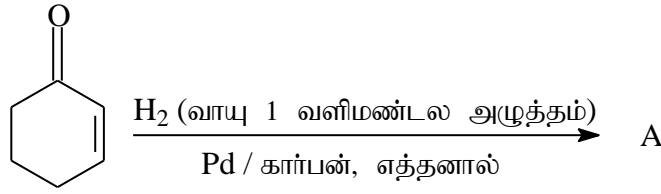
211. பின்வருவனவற்றுள் கருக்கவர் சேர்க்கைவினையில் மிக வேகமாக ஈடுபடக்கூடியது எது ?

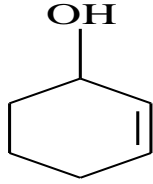
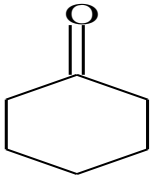
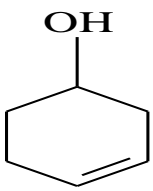
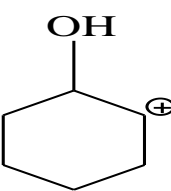
(AIPMT 04.05.2014)



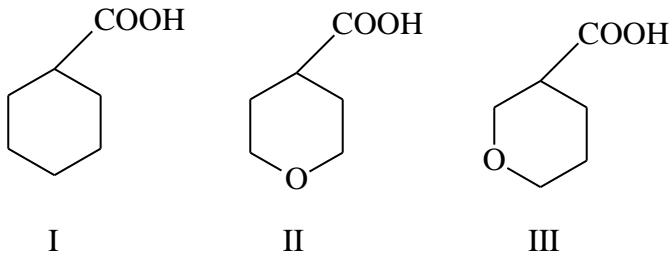
212.

கீழ்க்கண்ட வினையில் உருவாகும் விளைபொருள் A-ன் சரியான வடிவம் (CBSC 2016 P-II)



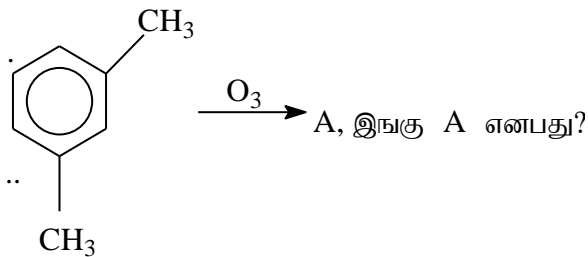
- 1)  2) 
- 3)  4) 

213. கீழ்க்கண்ட கார்பாக்சிலிக் அமிலங்களின் திறன்களின் சரியான வரிசை (CBSC 2016 P-II)

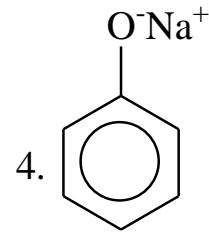
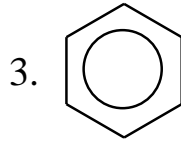
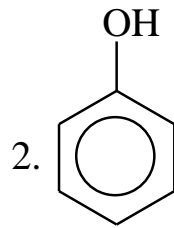
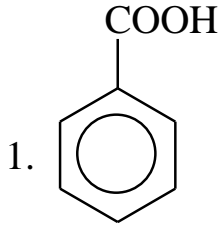
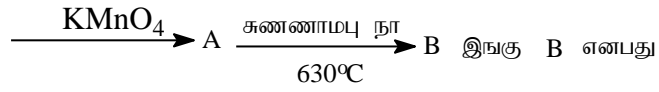
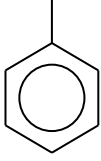
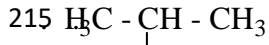
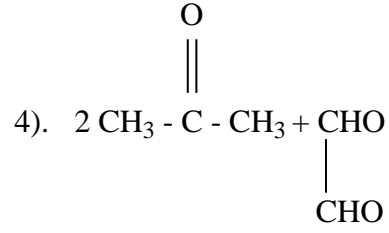
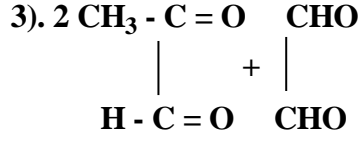
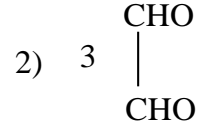
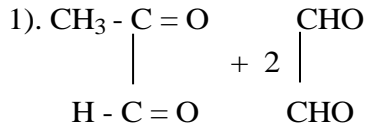


1. I > II > III 2. II > III > I 3. III > II > I 4. II > I > III

214.

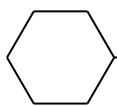


(A11MS-2009)



216. ஒரு வினையில்

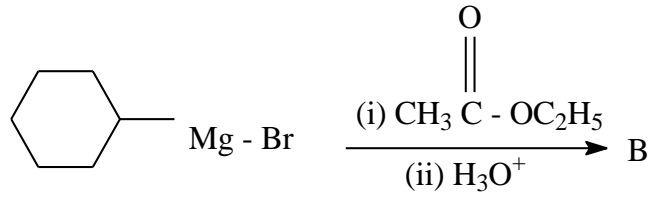
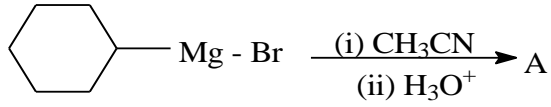
(A11MS-2009)



ஆனது CH_3CN உடன் வினைபடுத்தி பின் நீராற்பகுக்கப்படுகிறது. மற்றொரு வினையில்



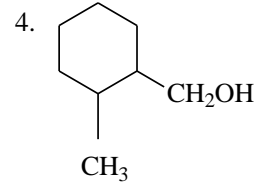
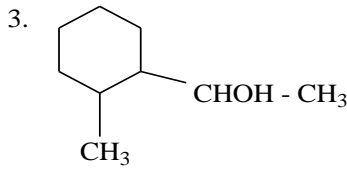
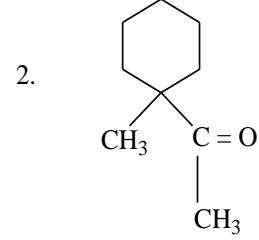
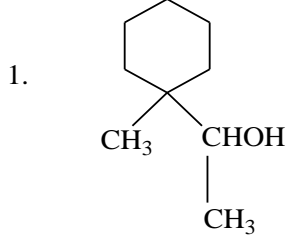
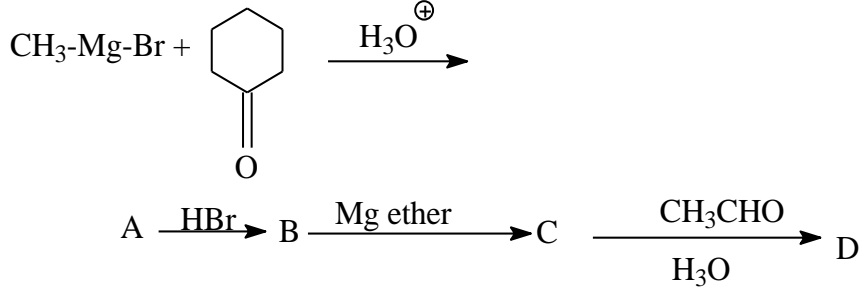
ஆனது எத்தில் அசிட்டேட்டுடன் வினைப்படுத்தி பின் நீராற்பகுக்கப்படுகிறது



1. Cyclohexyl-CHO மற்றும் Cyclohexyl-CO-CH₃
2. Cyclohexyl-CO-CH₃ மற்றும் Cyclohexyl-CO-CH₃
3. Cyclohexyl-CO-CH₃ மற்றும் Cyclohexyl-CO-OC₂H₅
4. Cyclohexyl-CO-CH₃ மற்றும் Cyclohexyl-O-C(=O)-CH₂CH₃

217. பின்வரும் வினைவரிசையில், இறுதி விளைபொருளை கண்டுபிடிக்கவும் (2009)

(A11MS-



218. கூற்று: P – N, N-டைமெத்தில் அமினோபென்சால்டிஹைடு பென்சாயின் ஒடுக்கத்திற்கு உட்படுகிறது (A11MS-2009)

காரணம்: ஆல்டிஹைடு (-CHO) தொகுதி மெட்டா ஆற்றுப்படுத்தும் தொகுதியாகும்

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

219. கூற்று: α - ஹைட்ரஜனை பெற்றுள்ள எஸ்டர்கள் கிளைசன் ஒடுக்கத்திற்கு உட்படுகிறது

காரணம்: எஸ்டர்களின் LiAlH_4 ஒடுக்கம் அமிலத்தை தருகிறது (A11MS-2009)

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

220. பென்சோயிக் அமிலம் லித்தியம் அலுமினியம் ஹைட்ரேட்டுடன் வினைப்பட்டு கிடைப்பது

(AIIMS-2007)

1. பென்சால்டிஹைடு
2. பென்சைல் ஆல்கஹால்
3. டொலுவின்
4. பென்சீன்

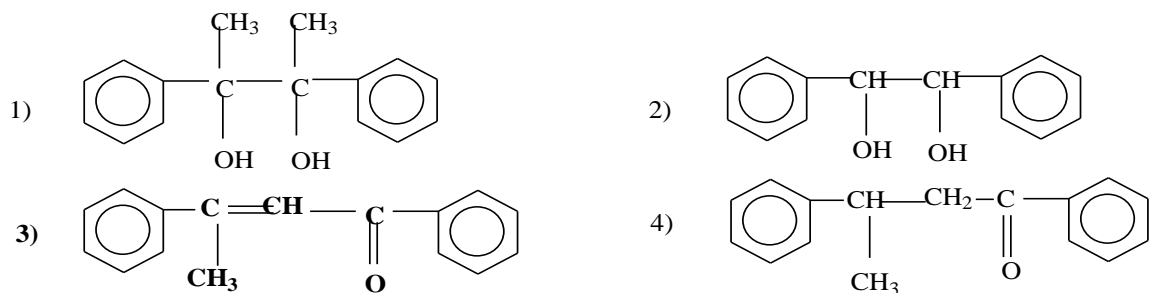
221. கருகவர் பதிலீட்டு வினையில் கீழ்க்கண்ட அசைல் சேர்மங்களின் ஒப்பு வினைத்திறன் வரிசை

(AIPMT 2008)

1. அமில நீரிலி > அமைடு > எஸ்டர் > அசைல் குளோரைடு
2. அசைல் குளோரைடு > எஸ்டர் > அமில நீரிலி > அமைடு
3. அசைல் குளோரைடு > அமிலநீரிலி > எஸ்டர் > அமைடு
4. எஸ்டர் > அசைல் குளோரைடு > அமைடு > அமில நீரிலி

222. அசிட்டோபீனோன் சேர்மம்மானது, C_2H_5ONa போன்ற காரத்துடன் வினைபுரிந்து உருவாகும் நிலையான சேர்மத்தின் அமைப்பு எது.

(AIPMT 2008)



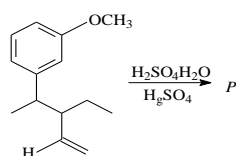
223. ஒரு வலிமை காரம் எதிலிருந்து α -ஹைட்ரஜனை கவர்கிறது ?

(AIPMT 2008)

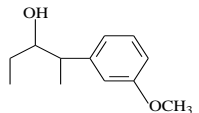
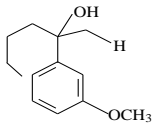
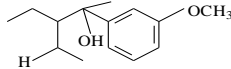
1. கீட்டோன்
2. ஆல்கேன்
3. ஆல்கீன்
4. அமீன்

224.

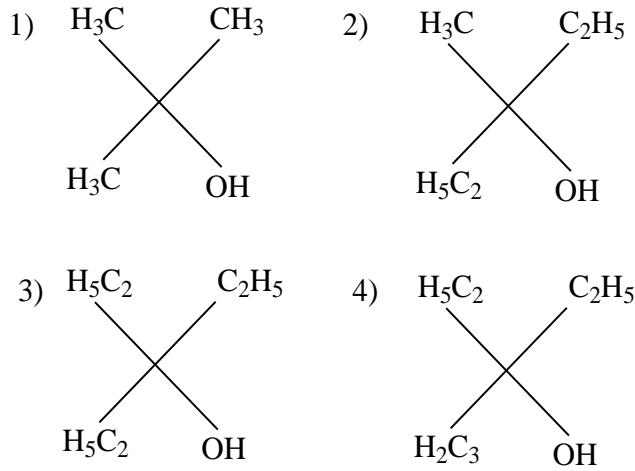
(AIIMS 2010)



The product p is

- 1) 
- 2) 
- 3) 
- 4) None of these

225. எத்தில் $\xrightarrow[\text{excess}]{\text{CH}_3\text{MgBr}}$ P. வினைபொருள் P என்பது எஸ்டர்
(AIIMS 2010)



226. சேர்மம் A (மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு $\text{C}_3\text{H}_8\text{O}$) அமிலம் கலந்த பொட்டாசியம் டைகுரோமேட்டுடன் வினைப்பட்டு சேர்மம் B (மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$) தருகிறது. B-ஐ அம்மோனியா கலந்த சில்வர் நைட்ரேட்டுடன் வெப்பப்படுத்த பளப்பளப்பான வெள்ளி ஆடியை தருகிறது. Bஐ நீர்த்த $\text{H}_2\text{NCONHNH}_2$, HCl கரைசல் மற்றும் சோடியம் அசிட்டேட்டுடன் Cஐ தருகிறது எனில் C என்பது
(AIIMS 2010)

1. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH} = \text{NNHCONH}_2$
2. $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{C} = \text{NNHCONH}_2 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$
3. $\begin{array}{c} \text{CH}_3 - \text{C} = \text{NCONHNH}_2 \\ | \\ \text{CH}_3 \end{array}$
4. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH} = \text{NCONHNH}_2$

227. கூற்று : ஆல்டால் குறுக்கத்தை (Aldol condensation) அமிலம் மற்றும் காரம் இரண்டையும் வினைவேக மாற்றியாக கொண்டு நிகழ்த்த முடியும்

காரணம் : β ஹைட்ராக்ஸி ஆல்டிகைடு அல்லது கீட்டோன் அமிலத்தை வினைவேக மாற்றியாக கொண்டு சுலபமாக நீர் நீக்க வினைகளுக்கு உட்படுகிறது (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

