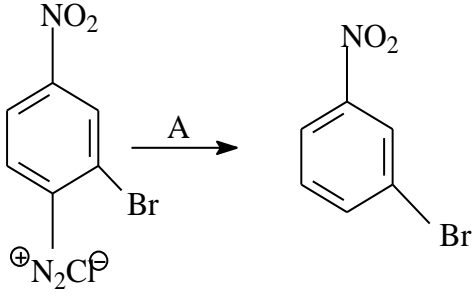


5.

(AIPMT 2013)

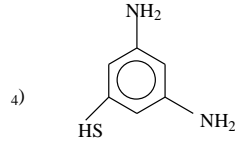
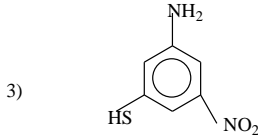
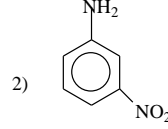
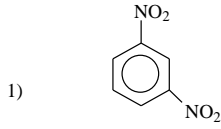


; A என்பது-

1. $\text{HgSO}_4 / \text{H}_2\text{SO}_4$ 2. Cu_2Cl_2 3. H_3PO_2 மற்றும் H_2O 4. $\text{H}^+ / \text{H}_2\text{O}$

6. m- டைநைட்ரோ பென்சீன் NH_4HS உடன் வினைப்படுத்தும் பொழுது கிடைக்க பெரும் முதன்மை விளைபொருள் (70% - 80%)

(AIIMS 1997)



7. அலிபாட்டிக் ஓரிணைய அம்மீனுடன் நைட்ரஸ் அமிலம் வினைபட்டு கிடைப்பது. (AIIMS 1997)

1. சாயம்

2. ஆல்கஹால்

3. நைட்ரைட்

4. டையசோனியம் உப்பு

8. கீழ்க்கண்டவற்றில் எந்த நைட்ரஜன் சேர்மம் ஹாப்மன் வினைக்கு உட்படும். (AIPMT 1989)

1. RCONHCH_3 2. RCOONH_4 3. RCONH_2 4. RCONHOH

9. கீழ்க்கண்டவற்றில் சரியான கூற்று எது?

(AIPMT 1989)

1. மெத்தில் அமின் குறைந்த அமிலத்தன்மையுடையது.

2. மெத்தில் அமின், அம்மொனியாவை விட குறைந்த காரத்தன்மையுடையது.

3. மெத்தில் அமின், NH_3 -ஐ விட அதிக காரத்தன்மையுடையது.

4. மெத்தில் அமின், காரத்துடன் உப்பை தருகிறது.

10. அனிலீன் ஆனது கசந்த பாதாம் பருப்பு எண்ணெய் $[\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}]$ உடன் குறுக்க வினையில் ஈடுபட்டு பென்சால் பெறுதியை தருகிறது. இவ்வினையானது

(AIMPT 1995)

1. மில்லன் காரம்

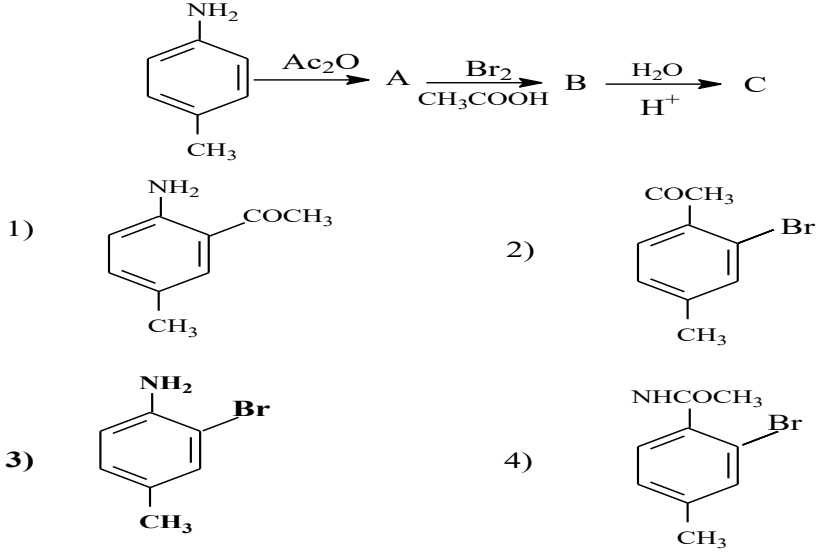
2. ஷிப் காரணி

3. ஷிப் காரம்

4. பெனிடிக் காரணி

11. பின்வரும் வினையில் கிடைக்கக்கூடிய இறுதி விளைபொருள் C எது?

(AIMPT 2003)



12. அனிலீன் (I), பென்சீன் (II) , நைட்ரோ பென்சீன் (III) ஆகியனவற்றின் எலக்ட்ரான் கவர் பதிலீட்டு வினையின் சரியான வினைத்திறன் வரிசை? (AIMPT 2003)

1. III > II > I

2. II > III > I

3. I < II > III

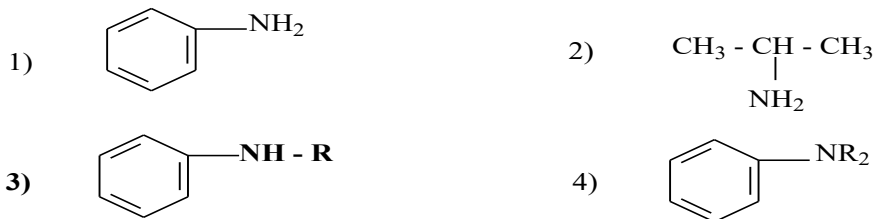
4. I > II > III

13. கூற்று (A) : அனிலீனை நைட்ரோ ஏற்ற வினைக்கு உட்படுத்தும் முன் -NH₂ தொகுதியை அசிட்டைலேசன் மூலம் பாதுகாக்க வேண்டும்.

காரணம் (R) : அனிலீனை அசிட்டைலேசன் செய்யும்போது பென்சீன் வளையத்தில் எலக்ட்ரான் அடர்த்தி அதிகரிக்கிறது. (AIIMS 2001)

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

14. கீழே கொடுக்கப்பட்டுள்ள அமின்களின் எது நைட்ரஸ் அமிலம் (HNO₂) உடன் வினைபுரிந்து N-நைட்ரலோ அமின் கொடுக்கிறது. (AIIMS 2008)



15. கூற்று : அனிலினியம் குளோரைடு, அம்மோனியம் குளோரைடை விட அதிக அமிலத்தன்மை உடையது.

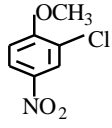
காரணம்: அனிலினியம் குளோரைடு உடனிசைவால் நிலைப்புத் தன்மை பெற்றுள்ளது.

(AIIMS 2008)

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

16. பின்வரும் கரிமச் சேர்மத்திற்கு IUPAC பெயர்

(AIIMS 27.05.2018 FN)



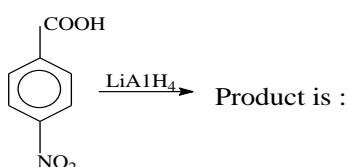
- 1.2- குளோரோ - 1 மீத்தாக்சி - 4 - நைட்ரோ பென்சீன்
- 2.2 - குளோரோ - 4 நைட்ரோ அனிசோல்
- 3.3 - குளோரோ - 4 மீத்தாக்சி - 1 - நைட்ரோ பென்சீன்
- 4.1 - குளோரோ - 2 மீத்தாக்சி - 5 - நைட்ரோ பென்சீன்

17. எந்த தருகிறது.

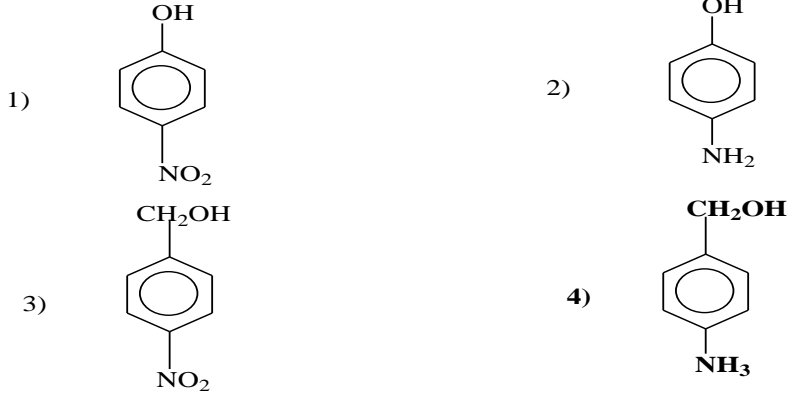
வினை தவறான விளைப் பொருளைத் (AIIMS 27.05.2018 FN)

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

18.

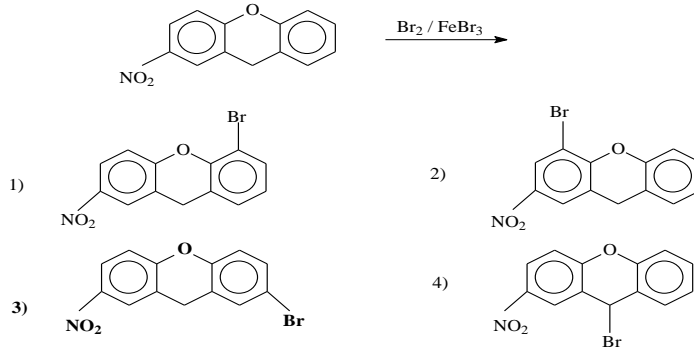


(AIIMS 27.05.2018 FN)



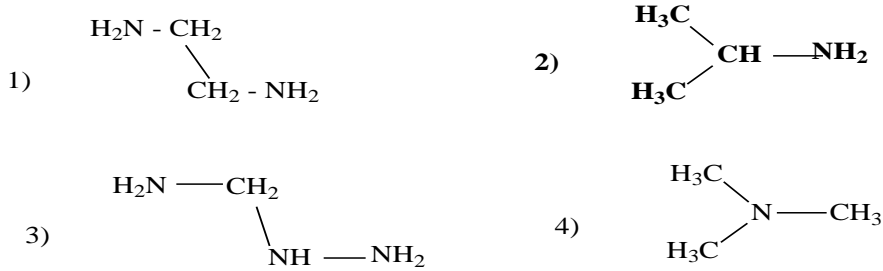
19.

(AIIMS 27.05.2018 FN)



20. கரிமச் சேர்மம் (C_3H_9N) (A) நைட்ரஸ் அமிலத்துடன் வினைப்படுத்த ஆல்கஹாலும் N_2 வாயுவும் வெளியேறுகிறது. சேர்மம் (A) $CHCl_3$ மற்றும் பொட்டாசியம் ஹைட்ராக்சைடுடன் வெப்பப்படுத்த சேர்மம் (C) யை தருகிறது. (C) ஐ ஒடுக்கும் போது ஐசோபுரப்பைல் மெத்தில் அமீனை தருகிறது. (A) ன் அமைப்பை கண்டறி. (CBSE

2012)



21. கீழே கொடுக்கப்பட்டுள்ளவற்றில் எந்த சேர்மம் லித்தியம் அலுமினியம் ஹைட்ரைடு கொண்டு ஒடுக்கும் போது ஈரிணைய அமீனை கொடுக்கும்? (CBSE PMT

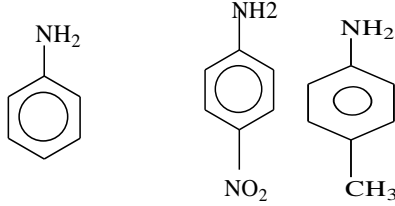
2007)

1. மெத்தில் ஐசோ சயனைடு
2. அசிட்டமைடு
3. மீத்தைல் சயனைடு
4. நைட்ரோ ஈத்தேன்

22. அரைல் அமின்களின் காரத்துவம் குறித்த சரியான கூற்று. (AIPMT 2016)

1. அரைல் அமின்கள் பொதுவாக ஆல்கைல் அமின்களை விட குறைந்த காரத்தன்மை உடையவை. ஏனெனில் நைட்ரஜனில் உள்ள தனித்த இணை எலக்ட்ரான்கள் அரோமாடிக் வளையத்தில் உள்ள π -எலக்ட்ரான்களுடன் இடப்பெயர்வு அமைகின்றன.
2. அரைல் அமின்கள் பொதுவாக அல்கைல் அமின்களைவிட அதிக காரத்தன்மை உடையவை. ஏனெனில் நைட்ரஜனில் உள்ள தனித்த இணை எலக்ட்ரான்கள் அரோமாடிக் வளையத்தில் உள்ள π -எலக்ட்ரான்களுடன் இடப்பெயர்வு அடைவதில்லை.
3. அரைல் அமின்கள் பொதுவாக ஆல்கைல் அமின்களைவிட அதிக காரத்தன்மை உடையவை. ஏனெனில் அரைல் தொகுதி உள்ளது.
4. அரைல் அமின்கள் பொதுவாக ஆல்கைல் அமின்களைவிட அதிக காரத்தன்மை உடையவை. ஏனெனில் அரைல் அமின்கள் உள்ள நைட்ரஜன் SP - இனக்கலப்பு உடையது.

23. கீழ்காணும் வரிசைகளில் அமைப்பில் சரியான காரத்தன்மையின் ஏறு வரிசை எது?(NEET 2017)



I. II. III.

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

24. கீழ்க்கண்ட எந்த வினை அசிட்டமைடிலிருந்து மெத்தனமீன் ஆக மாறும் வினை. (NEET 2017)

1. கார்பலைமீன் வினை
2. ஹாப்மன் ஹைப்போ புரோமைடு வினை
3. ஸ்டீபன் வினை
4. ∴காப்ரியல் தாலிமைடு தொகுப்பு வினை

25. ஜிங்க் dust மற்றும் நீர்த்த அம்மோனியம் குளோரைடு முன்னிலையில் நைட்ரோ பென்சின் வினைப்படுத்தும் போது கிடைக்க கூடியது. (AIIMS 2006)

1. $C_6H_5 N = N - C_6H_5$
2. $C_6H_5 NH_2$
3. $C_6H_5 NO$
4. $C_6H_5 NHOH$

26. கூற்று: அனிலினியம் குளோரைடு (Anilinium Chloride) ஆனது அம்மோனியம் குளோரைடை விட அதிக அமிலத்தன்மை கொண்டது.

காரணம்: அனிலினியம் அயனி (Anilinium அயனியானது) உடனணிசைவு நிலைப்பு தன்மை கொண்டது. (AIIMS 2006)

1. காரணம் மற்றும் கூற்று இரண்டும் சரி, சரியான விளக்கம் உள்ளது.

2. காரணம் மற்றும் கூற்று இரண்டும் சரி, ஆனால் சரியான விளக்கம் இல்லை.
 3. கூற்று சரி மற்றும் காரணம் தவறு.
 4. காரணம், மற்றும் கூற்று இரண்டும் தவறானது.
27. கூற்று: அரைல்ஹைடிரைடு கருகவர் பதிலிட்டு வினைகளில் நைட்ரோ தொகுதியானது ஊக்குவிக்கப்படுகிறது.
 காரணம்: நைட்ரோ தொகுதி இருப்பதால் கார்பன் எதிரயணி நிலை நிறுத்தப்படுகிறது.

(AIIMS 2006)

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

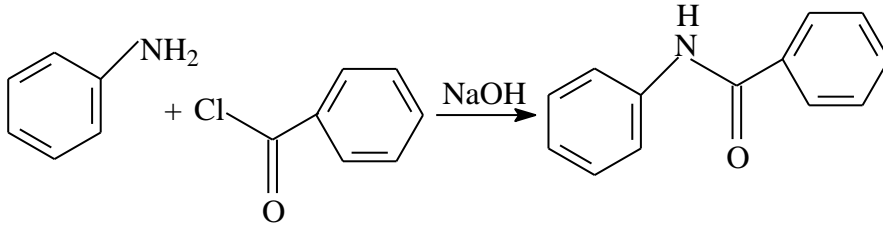
28. கீழ்க்கண்டசேர்மங்களில் எது வலிமைமிகு அமிலத்துடன் வினைபுரிந்து 2,3-டைமெத்தில் 2-பியூட்டினை

தருகிறது ?

(AIPMT 2015)

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

29.



என்ற வினையின் பெயர் ?

(AIPMT 2015)

1. பிரிடல் - சிராட் வினை
2. பெர்கின்ஸ் வினை
3. அசிட்டைல் என்ற வினையைதரும் வினை
4. ஹாட்டன் - பெளமான் வினை

30. எந்த முறை பயன்படுத்தி அனிலின்னை தயாரிக்க முடியாது ?

(AIPMT 2015)

1. அமிலகரைசலின் முன்னிலையில் பினைல் ஐசோசயனைடு நீராற்பகுப்படைதல்
2. காரத்தின் முன்னிலையில் புரோமினுடன் பென்சமைடன் நீக்கவினை
3. நைட்ரோபென்சீனின் ஒருக்கம் H_2/Pd எத்தனால் முன்னிலையில்
4. தலிமைடு பொட்டாசியம் உப்பை குளோரோபென்சீனுடன் சேர்த்து NaOH உடன் நீராற்பகுத்தல்

31. கூற்று A : மூவிணைய அமீனின் பெறுதிகள் தயாரிப்பதற்கு பென்சாயில் குளோரைடு பயன்படுகிறது.

காரணம் (R) : இது திட பென்சாயில் குளோரைடு பெறுதிகளை உருவாக்குகிறது.

(AIIMS 1999)

1. A மற்றும் R (காரணம்) இரண்டும் சரி. காரணமானது (கூற்று) கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமாகும்.
2. கூற்று 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.

32. கூற்று : அனிலீன் ஹைட்ரஜன் சல்பேட்டை வெப்பப்படுத்தும் போது ஆர்த்தோ மற்றும் பாரா அமினோ பென்சீன் சல்ஃபோனிக் அமிலங்களைத் தருகிறது.

காரணம் : சல்ஃபோனிக் அமிலமானது எலக்ட்ரான் வெளியீர்க்கும் தொகுதி ஆகும்.

(AIIMS 1996)

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

33. இருட்டில் உள்ள கூழ்மக் கரைசல் வழியே ஒளிக்கற்றையை செலுத்தும் போது ஒளியின் திசைக்கு செங்குத்தான திசையில் காணும் போது ஒளியின் பாதை புலப்படுகிறது. எனில் இந்த விளைவு யாது?

(AIIMS 2012)

1. டின்டால் விளைவு
2. பிரெளனியன் இயக்கம்
3. ஹாடி - ஸ்கல்ஸி விளைவு
4. மேற்கண்ட எதுவுமில்லை.

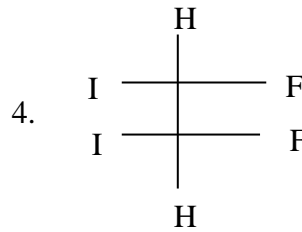
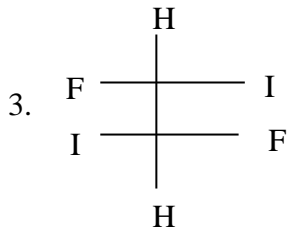
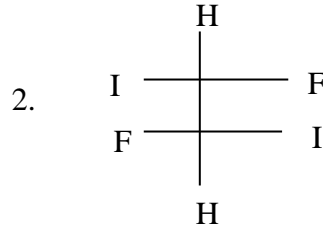
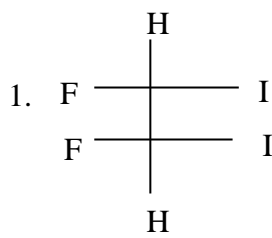
34. அமில ஊடகத்தில் உள்ள $-MnO_3$ சிதைவடைந்து உருவாவது?

(AIIMS 2012)

1. MnO_2 and MnO_4
2. MnO , and MnO_4
3. MnO_2 , and MnO
4. MnO_2 and MnO_3

35. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது ஒளி சுழற்றும் பண்பை பெற்றுள்ளது?

(AIIMS 2012)



1. 1 and 2

2. 2 and 3

3. 3 and 4

4. 1 and 4

36. NaOH – யுடன் வினைபடும் போது எது அம்மோனியாவை நீக்கும் ? (AIIMS 26.05.19 FN)

1. ஹைரசோயிக் அமிலம் (N_3H)

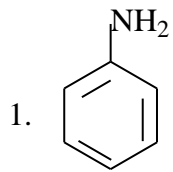
2. எத்திலீன் டை-அம்பீன் டெட்ராஅசிட்டிக் அமிலம்

3. $\text{NH}_2 - \text{OH}$

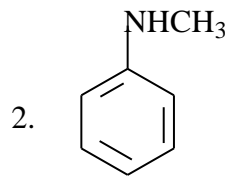
4. டிரைஎத்திலீன்

37. கீழ்க்கண்டவற்றில் எந்த அமின் கார்பைலமின் சோதனைக்கு உட்படுகிறது.

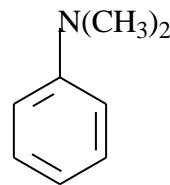
(NEET 2011)



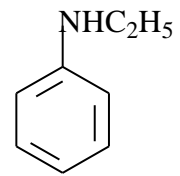
57.



3.



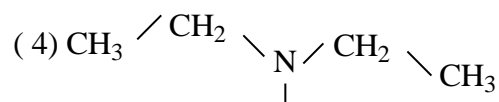
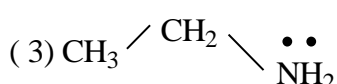
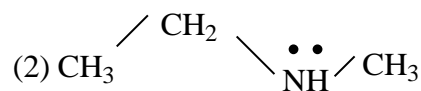
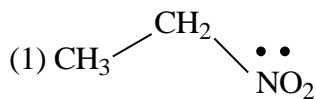
4.



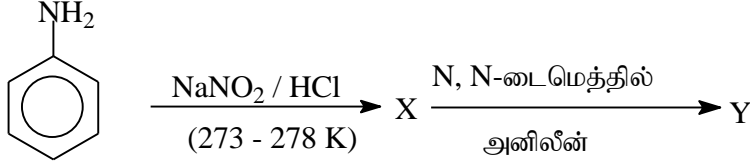
38. ஹின்ஸ்பெர்க் வினைபொருளுடன் வினைப்பட்டு உருவாகும் திண்மம் காரத்துடன்

கரையுமாயின் அச்சேர்மத்தை கண்டறி.

(NEET 2021)

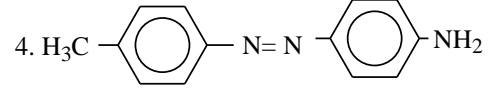
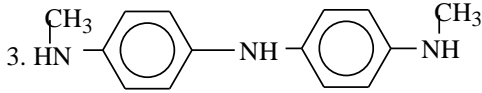
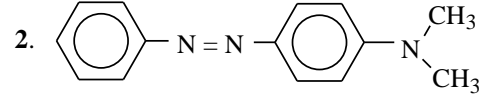
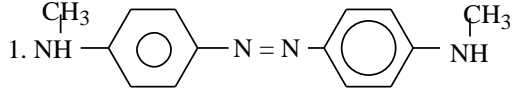


39. அனிலின் பின்வரும் வினைகளின் மூலம் நிறமுள்ள விளைபொருள் 'y' ஐ தருகிறது



எனில் Y ன் அமைப்பானது.

(CBSE PRELIMINARY 2010)



40. கீழே கொடுக்கப்பட்ட கூற்றுகளில் ஓரிணைய அமின்களைப் பற்றிய தவறான கூற்று எது?

(CBSE PRELIMINARY 2010)

- ஆல்கைல் அமின் காரங்கள் அம்மோனியாவை விட வலிமையானது.
- ஆல்கைல் அமின்கள் அரைல் அமின்களை விட வலிமையான காரங்கள்.
- ஆல்கைல் அமின்கள் நைட்ரஸ் அமிலத்துடன் வினைபுரிந்து ஆல்கஹாலைத் தருகிறது.
- அரைல் அமின்கள் நைட்ரஸ் அமிலத்துடன் வினைபுரிந்து பீனாலைத் தருகிறது.

41. கீழ்காணும் வினைக் காரணிகளுடன் அசிட்டமைடு தனித்தினயாக சேர்க்கப்படுகிறது இவற்றில் எது மெத்தில் அமினைத் தருகிறது?

(CBSE PRELIMINARY 2010)

1. PCl_5

2. NaOH-Br_2

3. சோடா சுண்ணாம்பு

4. சூடான $\text{Con. H}_2\text{SO}_4$

42. கூற்று : N, N – டை எத்தில் எத்தனமைன் ஆனது N, N-டைமெத்தில் மெத்தனமைன்-ஐ விட அதிக காரத்தன்மை உடையது

காரணம் : எத்தில் தொகுதியின் +I விளைவு மெத்தில் தொகுதியைவிட அதிகம்

(AIIMS 26.05.18 AN)

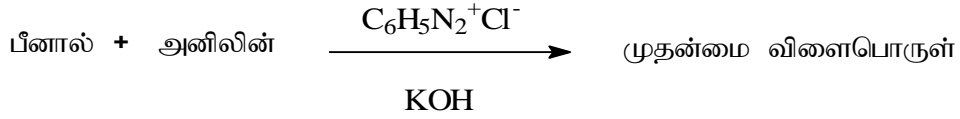
1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. மேலும் கொடுக்கப்பட்ட காரணமானது மேற்கண்ட கூற்றுக்கு சரியான விளக்கமாகும்
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணமானது கூற்றுக்கு சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு

43. வினைவேகமாற்றி முன்னிலையில் டினைல் டையசோனியம் புரோமைடை ஹைட்ரஜனேற்றம் செய்தால் கிடைப்பது (AIIMS 1998)

1. பினைல்ஹைட்ரசீன்
2. புரோமோபென்சீன்
3. பென்சீன்
4. பினைலமீன்

44.

(AIIMS – 25.05.2019 AN)



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

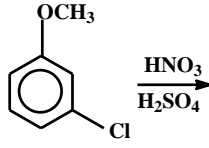
45.

(AIIMS – 25.05.2019 AN)

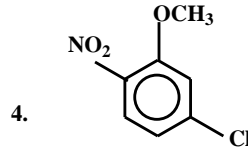
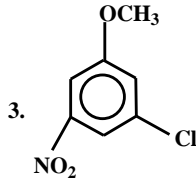
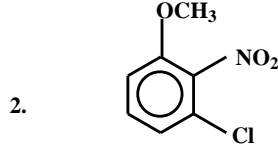
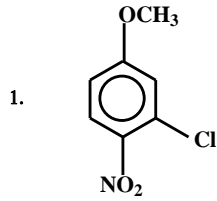


- 1.
- 2.
- 3.
- 4.

46.



முதன்மை விளைபொருள் யாது?



47. கூற்று

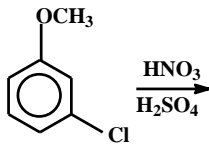
: அலிமாட்டிக் மூவினைய அமீனை , அரோமேட்டிக் மூவினைய அமீனில் இருந்து வேறுபடுத்தலாம்

காரணம் : ஆலிபாட்டிக் மூவினையை அமீன்கள் நைட்ரஸ் அமிலத்துடன் கரையாத நைட்ரைட்களை தருகிறது

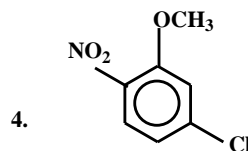
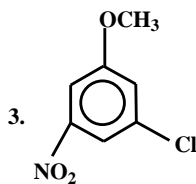
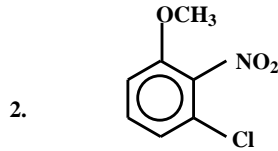
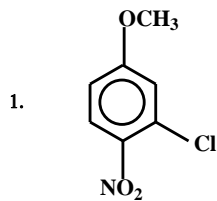
(AIIMS – 25.05.2019 AN)

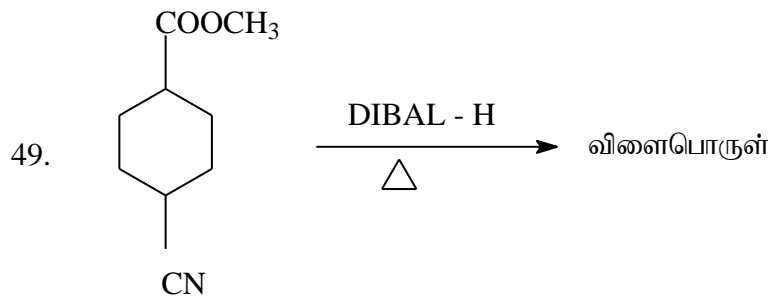
1. கூற்று காரணம் இரண்டும் சரி. காரணம் கூற்றிற்கு சரியான விளக்கம்
2. கூற்று காரணம் இரண்டும் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கு சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று காரணம் இரண்டும் தவறு

48.



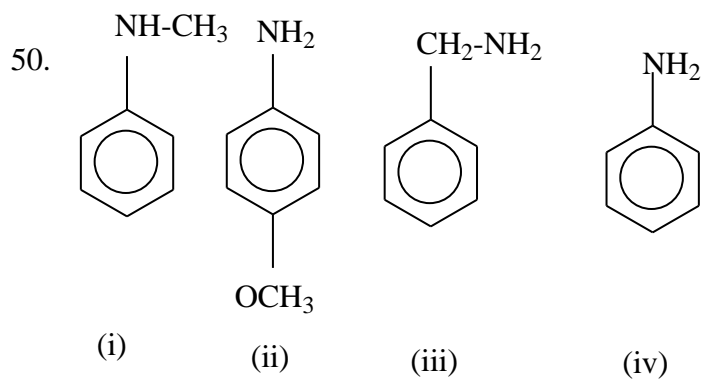
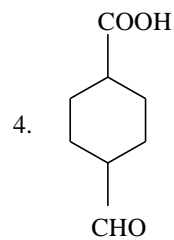
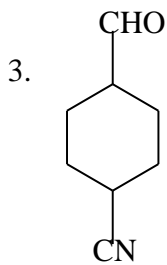
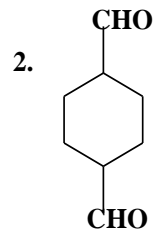
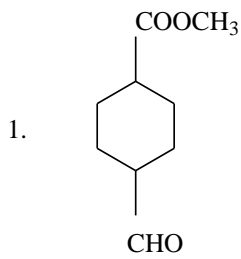
முதன்மை விளைபொருள் யாது?





(AIIMS 26.05.2019)

AN)



கார வலிமையின் சரியான வரிசை

1.. iii > ii > iv > i

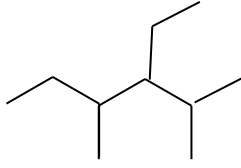
2. iv > iii > ii > I

3.iii > ii > i > iv

(AIIMS 26.05.2019 AN)

4. iii > i > ii > iv

51.



NH₂ OH

கொடுக்கப்பட்டுள்ள சேர்த்தின் IUPAC பெயர் (AIIMS 26.05.2019 AN)

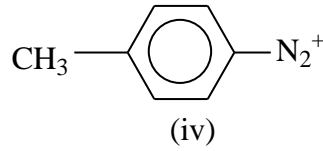
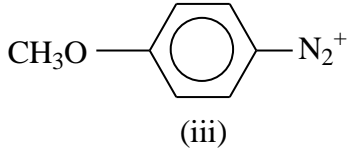
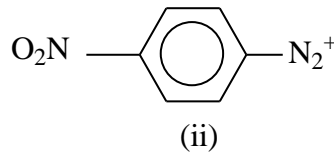
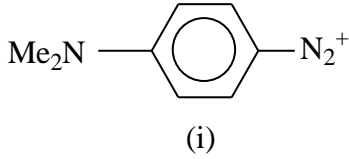
- 1) 3 - எத்தில் - 4 - அமினோ - ஹெக்சன் - 2 - ஆல்
- 2) 3 - அமினோ - 4 - எத்தில் - ஹெக்சன் - 5- ஆல்
- 3) 2 - ஹைட்ராக்சி - 4 - அமினோ ஹெக்சேன்
- 4) 4 - அமினோ - 3 - எத்தில் ஹெக்சன் - 2- ஆல்

52. கிழக்கண்ட சேர்மங்களில் நீர்த்த NaOH முன்னிலையில் பீனாலுடன் டையசோனியம்

அயனியின் டையசோ இணைப்பு வினைக்கான வினைதிறன் வரிசை _____

(AIIMS 26.05.2019

AN)



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

53. நைட்ரோ ஏற்றம் மற்றும் அதற்கடுத்து கார நிராற்பகுப்பு செய்யும் போது அசிட்டனிலைடு

உண்டாக்குவது _____

(AIIMS 26.05.2019

AN)

1. o- நைட்ரோ அனிலீன்
2. P- நைட்ரோ அனிலீன்
3. m- நைட்ரோ அனிலீன்
4. 2,4,6- டிரை நைட்ரோ அனிலீன்

54. பென்சீன் HNO₃ மற்றும் H₂SO₄ முன்னிலையில் நைட்ரோ பென்சீனாக மாறும் வினையில்

HNO₃ எதுவாக செயல்படும்

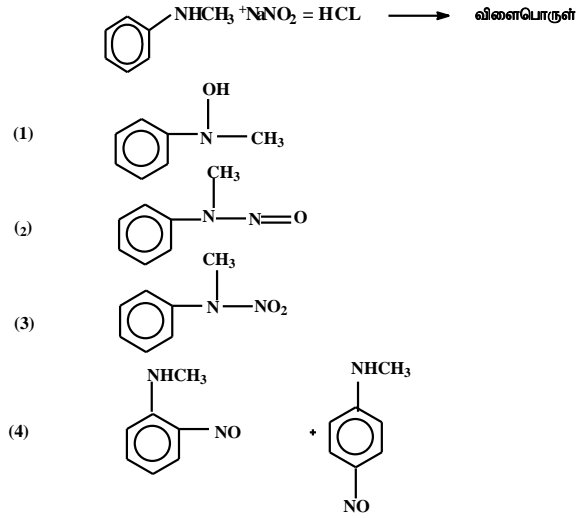
(AIPMT

2009)

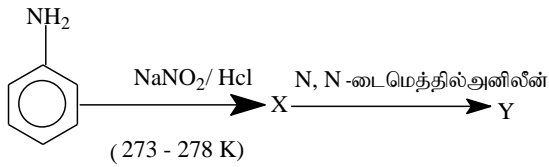
1. வினைவேக மாற்றி
2. ஒடுக்கும் காரணி
3. அமிலம்
4. காரம்

55. இவ்வினையின் விளைபொருள் யாது?

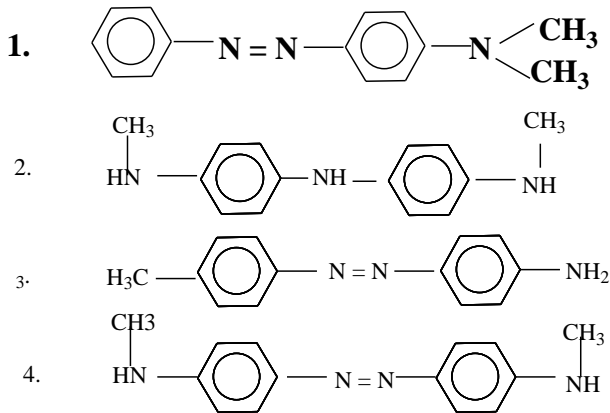
(AIPMT 2009)



56. பின்வரும் தொடர் வினையில் அனிலின் y என்ற நிறமுடைய விளைபொருளை தருகிறது



The structure of "Y" ன் அமைப்பு



57. அனைக்காரணிகளுடன் தனித்தனியாக வினைப்படுத்தப்படுகிறது எனில்

அவற்றுள் மெத்தில் அமீன்னை தருவது எது?

(AIPMT 2010)

1. NaOH – Br₂

2. சோடா சுண்ணாம்பு

3. சூடான அடர் H₂SO₄

4. PCl₅

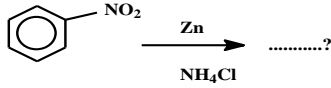
58. ஒரிணைய அமின்கள் பற்றி பின்வரும் கூற்றுகளில் எது தவறு?

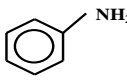
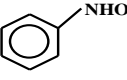
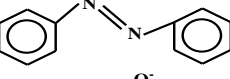
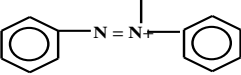
(AIPMT 2010)

1. அரைல் அமின்களை விட ஆல்கைல் அமின்கள் வலிமையான காரத்துவம் உடையது.
2. ஆல்கைல் அமின்கள் நைட்ரஸ் அமிலத்துடன் வினைபுரிந்து ஆல்கஹாலைத் தருகின்றன.
3. அரைல் அமின்கள் நைட்ரஸ் அமிலத்துடன் வினைபுரிந்து பீனாலை உருவாக்குகின்றன
4. அம்மோனியாவை விட ஆல்கைல் அமின்கள் வலினை மிகு காரங்கள்

59. கீழே கொடுக்கப்பட்டுள்ள வினையில் கிடைக்கும் விளைபொருள் என்ன?

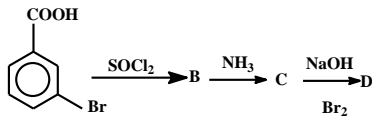
(AIPMT 2011)

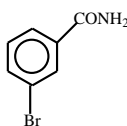
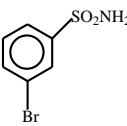
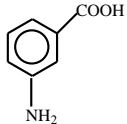
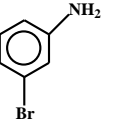


1. 
2. 
3. 
4. 

60. m- புரோமோ பென்சாயிக் அமிலத் தொடர் வினைகளில் “D” என்ற விளைபொருளை தருகிறது. விளைபொருள் “D” ஐ கண்டறி?

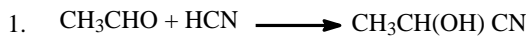
(AIPMT 2011)



1. 
2. 
3. 
4. 

61. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது கருக்கவர் பதிலீட்டு வினையாகும்?

(AIPMT 2011)



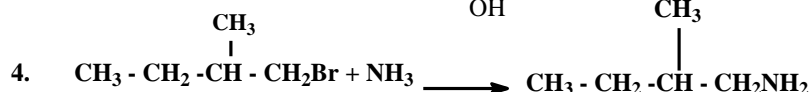
62. கூற்று 1: பென்சீன் + I₂ → பென்சீன் + I₂ ஐ விளைவு காண்பிக்கிறது. குறைந்த காரத்தன்மை கொண்டது.

காரணம்: பென்சீன் +I₂ விளைவு காண்பிக்கிறது.

(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.

63. பென்சீன் டைய சோனியம் குளோரைடானது ஹைட்ரோ-குளோரிக் அமிலம் மற்றும் குப்ரஸ் குளோரைடுடன் வினைபுரிந்து குளோரோ பென்சீனை கொடுக்கிறது எனில் இவ்வினையானது.

(AIIMS 27.05.2018 AN)

1. காட்டர்மன் வினை
2. பெர்கின் வினை
3. எட்டாட் வினை
4. சாண்ட் மேயர் வினை

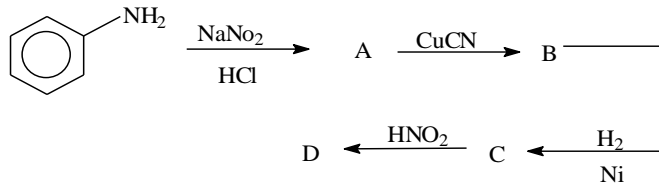
64. நைட்ரோபென்சீனை குறைந்த அமில் கரைசலில் மின்னாற்பகுப்பு ஒடுக்கவினைக்கு

உட்படுத்தும் போது கிடைப்பது.

(AIPMT 2005)

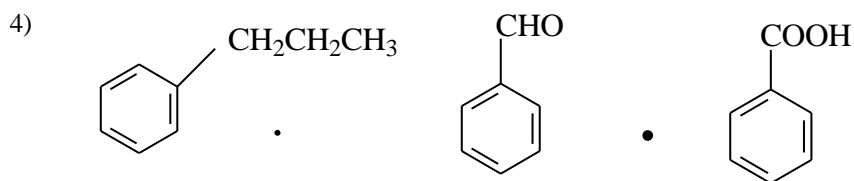
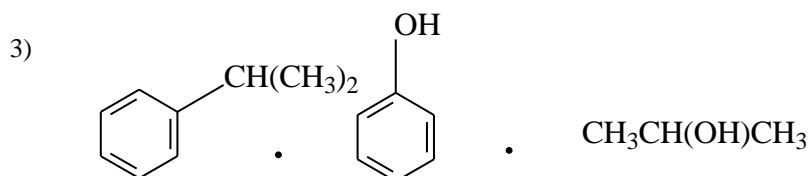
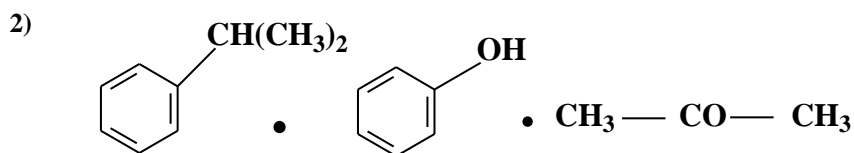
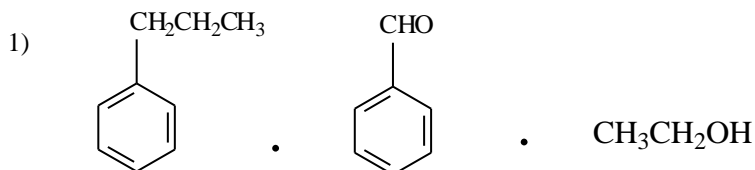
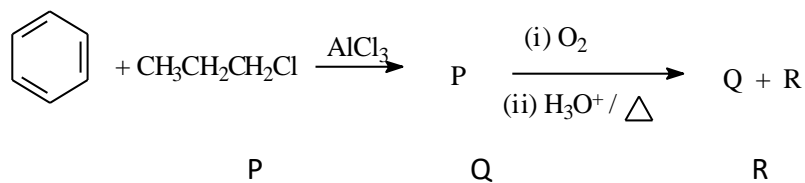
1. அனிலீன்
2. p-ஹைட்ராக்ஸி அனிலீன்
3. N-பினைல் ஹைட்ராக்ஸிலமீன்
4. நைட்ரோசோபென்சீன்

65. அனிலீனின் கீழ்க்கண்ட வினைவரிசையில் கிடைக்கும் விளைபொருள் D யாது? (AIPMT 2005)

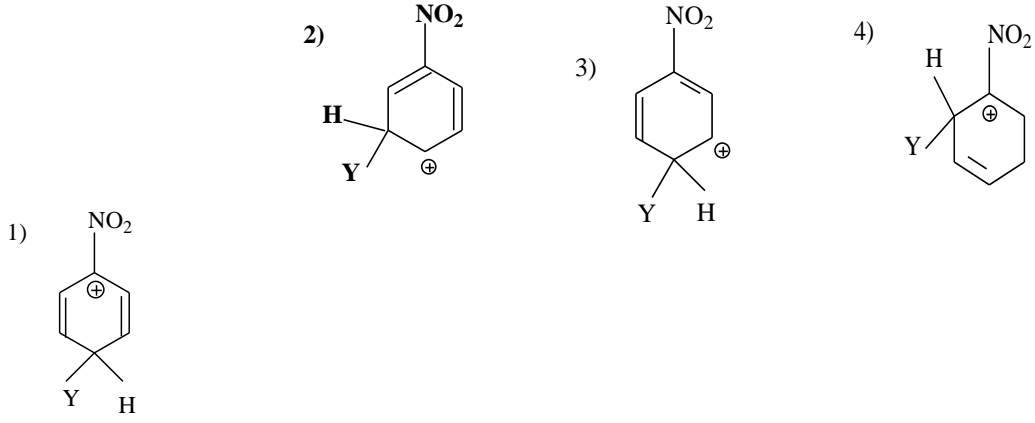


1. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{OH}$
2. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NH}_2$
3. $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHOH}$
4. $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHCH}_2\text{CH}_3$

66. பின்வரும் வரிசையுடைய வினைகளில் முதன்மை விளைபொருட்களான P,Q மற்றும் R கண்டறிக. (NEET 2018)



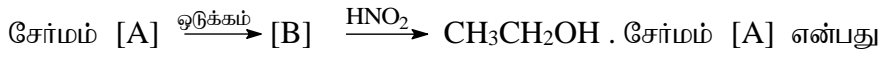
67. பின்வரும் கார்பன் நேரயனிகளில் அதிக நிலைப்புத் தன்மையுடையது எது? (NEET 2018)



68. ஒரு வலிமைமிக்க அமில ஊடகத்தில் அனிலீன் நைட்ரோ ஏற்றம் அடைந்து m-நைட்ரோ அனிலீனை உருவாக்குகிறது. ஏனெனில், (NEET 2018)

1. பதிலீடுகள் இல்லாத போது நைட்ரோ தொகுதியானது எப்போதும் மெட்டா நிலையிலேயே இடம் பெறுகிறது
2. வலிமைமிக்க அமில ஊடகத்தில் அனிலீனானது அனிலீனியம் அயனியைத் தருகின்றது
3. பதிலீடு செய்யப்பட்டு இருப்பின் நைட்ரோ தொகுதியானது எப்போதும் மெட்டா நிலையில் இடம் பெறுவது இல்லை
4. எலக்ட்ரான் கவர் பதிலீட்டு வினையில் அமினோ தொகுதியானது மெட்டா ஆற்றுப்படுத்தும் தொகுதிகளாக உள்ளன.

69. கீழ்க்கண்ட வினை வரிசையினை கருதுக (AIPMT 1996)



1. CH₃CH₂CN
2. CH₃NO₂
3. CH₃CN
4. CH₃CN

70. அனிலீன் என்பது அசிட்டிக் அமிலத்துடன் அனிலினை சூடாக்கும் போது உருவாகும் கலவையை எலக்ட்ரான் கவர் மாறுதலுக்கான ஒரு செயல்படுத்தப்பட்ட அமைப்பாகும் (AIPMT 1996)



71. கூற்று: பாரா நைட்ரோ அனிலீன் P-டொலுவிடினை விட அதிக காரத்தன்மை கொண்டது

காரணம்: பாரா நைட்ரோ அனிலீனில் உள்ள எலக்ட்ரான்களை கவர்ந்து இழக்கும் NO₂-

தொகுதி காணப்படுவதால் இது அதிக காரத் தன்மை உடையதாகுகிறது. (AIIMS 2000)

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

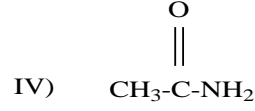
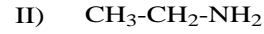
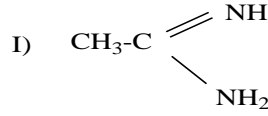
விளக்கமாகும்

2. கூற்று மற்றும் காரணம் சரி. ஆனால் காரணம் கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு

72. கீழ்க்கண்டவற்றுள் லித்தியம் அலுமினியம் ஹைட்ரைடுன் வினைபட்டு எது ஈரிணைய அமீனை தருகிறது? (AIPMT 2007)

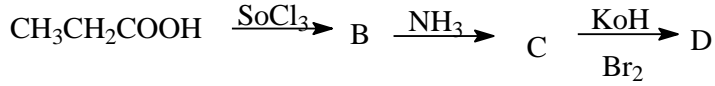
1. மெத்தில் சயனைடு
2. நைட்ரோ ஈத்தேன்
3. மெத்தில் ஐசோ சயனைடு
4. அசிட்டமைடு

73. கீழ்க்கண்ட சேர்மங்களின் சரியான காரத் தன்மை வரிசை எது? (AIIMS 2017)



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

74. புரப்பியோனிக் அமிலத்தின் வினைவரிசையில் கிடைக்கும் விளைபொருள் D யின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு (AIPMT 2006)



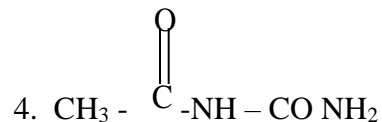
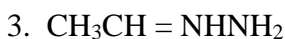
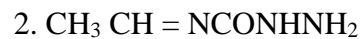
1. $\text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{NH}_2$
2. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CO} - \text{NH}_2$
3. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{NH} - \text{CH}_3$
4. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{NH}_2$

75. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது அனிலீனை விட அதிக காரத்தன்மைக் கொண்டது. (AIPMT 2006)

1. டைபீனைல் அமீன்
2. ட்ரைபீனைல் அமீன்
3. P - நைட்ரோ அனிலின்
4. பென்சைல் அமீன்

76. அசிட்டால் டிஹைடுன் செமிகார்பசைடு வினைபுரியும் போது கிடைக்கும் விளைபொருள்

(AIPMT 1999)



77. கீழ்க்கண்ட எந்த வினையில் ஐசோ சயனைடு உருவாகிறது

(AIPMT 1999)

1. ரீமர் - டீமன் வினை

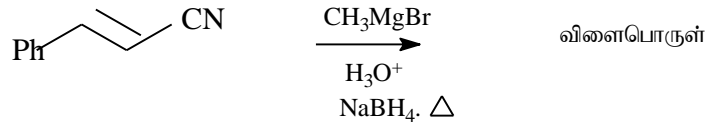
2. காபைல் அமீன் வினை

3. ஹாப்டன் புரோமைடு வினை

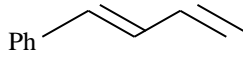
4. இவற்றில் ஏதுவுமில்லை

78.

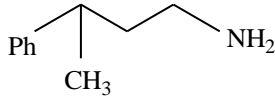
(AIIMS 25.05.19 FN)



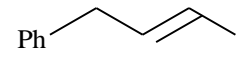
1.



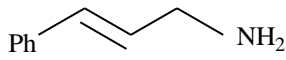
2.



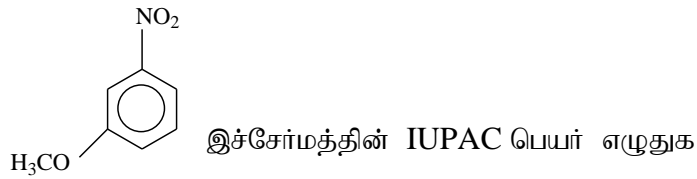
3.



4.



79.



(AIIMS 25.05.19 FN)

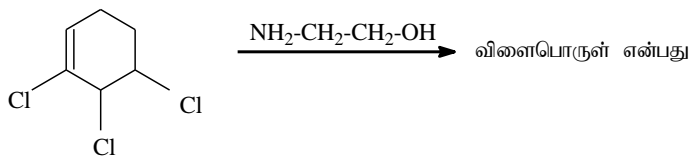
1. 4-மீத்தாக்சி-6-நைட்ரோ வளையஹெக்சேன்

2. 5-மீத்தாக்சி-3-நைட்ரோ வளையஹெக்சேன்

3. 3-நைட்ரோ-1-மீத்தாக்சி வளையஹெக்சல்-4-ஈன்

4. 3-நைட்ரோ-5-மீத்தாக்சி வளையஹெக்சேன்

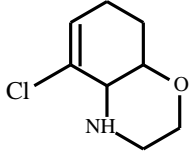
80.



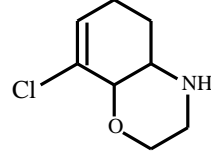
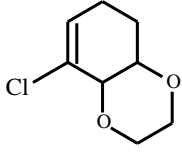
(AIIMS 25.05.19 FN)

1.

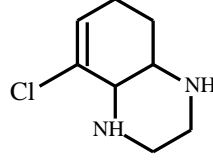
2.



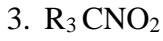
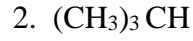
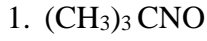
3.



4.

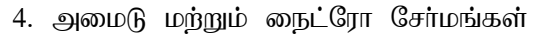
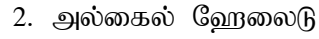
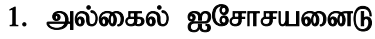


81. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது இயங்கு சமநிலை மாற்றியம் வகையைச் சார்ந்தது ? (AIPMT 1997)



82. ஓரிணைய அமின் மற்றும் குளோரோபார்ம்வுடன் எத்தனால் கலந்த பொட்டாசியம் ஹைட்ராக்சைடு சேர்த்து வெப்பப்படுத்தும்போது கிடைக்கும் சேர்மம்

(AIPMT 1997)



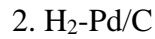
83. பின்வருவனவற்றுள் எந்த சேர்மம் ஹாட்மேன் மறுசீரமைப்பு வினையில் இடைநிலைச் சேர்மமாக இருக்காது ?

(AIIMS 2005)



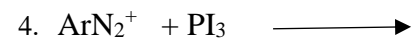
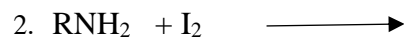
84. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CONHCH}_3$ –ஐ $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NHCH}_3$ ஆக மாற்றும் பொருள்

(AIIMS 2005)



85. அரோமேட்டிக் அயோடைடு உருவாக்குவதற்கான சிறந்த முறை

(AIIMS 2011)



86. $\text{CH}_3\text{-CH=CH-CH=N-CH}_3 \xrightarrow{\text{LiAlH}_4}$ எது இறுதி விளைபொருள்

(AIIMS

26.05.2018

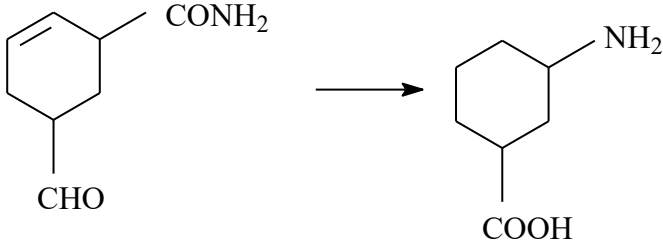
FN)

1. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-NH-CH}_3$
3. $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH-N-CH}_3$

2. $\text{CH}_3\text{-CH=CH-CH}_2\text{-NH-CH}_3$
4. $\text{CH}_3\text{-CH=CH-CH}_2\text{OH}$

87.

(AIIMS 26.05.2018 FN)

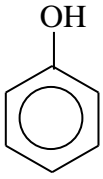


கீழ்க்கண்ட எந்த வரிசை காரணிகள் மேற்கண்ட வினையின் பயன்படுகிறது.

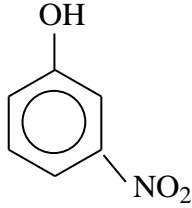
1. H_2/pd , $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$, Br_2/NaOH
2. $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$, H_2/pd , Br_2/NaOH
3. Br_2/NaOH , $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$, H_2/pd
4. H_2/pd , Br_2/NaOH , $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$

88. அமில் வலிமையின் சரியான வரிசை

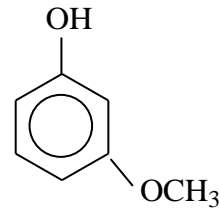
(AIIMS 26.05.2018 FN)



I



II



III

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

89. $\text{CH}_3\text{COOCH}_3 + \text{HCl}$ கலவையை NaOH உடன் தரம் பார்க்கும் போது நடுநிலை புள்ளியில் பீனாப்தலீன் நிறம் நீல சிவப்பிலிருந்து நிறமற்றவையாக மாறுவதற்கு காரணம்.

(AIIMS 26.05.2018 FN)

1. மெத்தில் ஆல்கஹால் உருவாதல்.
2. அசிட்டிக் அமிலத்தைத் தரும் இது வலிமை குறைந்த அமிலம்மாக இருக்கும்.
3. பீனாப்தலீன் ஆவியாதல்.
4. ஹைட்ரோகுளோரிக் அமிலம் இருப்பதால் (தருவதால்).

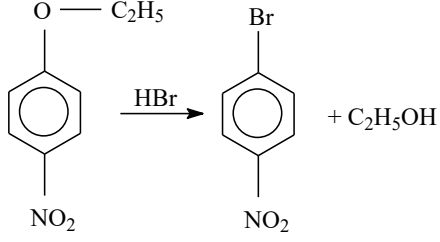
90. கூற்று: Fe^{3+} அயனி பழுப்பு வளைய சோதனைக்கு உட்படுவதில்லை.

காரணம்: ஏனெனில் NO_3^- அயனி முதலில் NO_2^- அயனியாக, மாற்றம் அடைகிறது.

(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.

91. கூற்று:

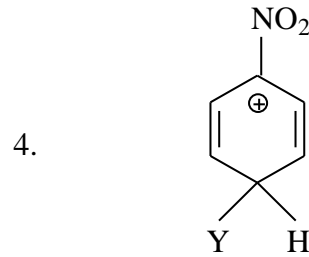
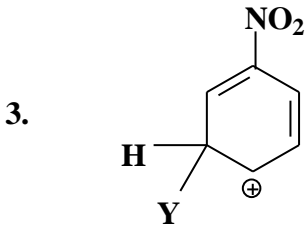
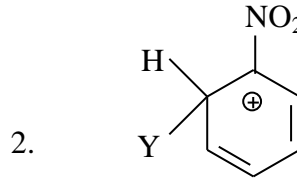
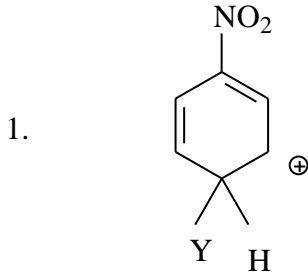


காரணம்: மிகவும் நிலைப்புத் தன்மை கொண்ட கார்பன் நேர்அயனி உருவாவதால்.

(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.
92. பின்வருவனவற்றுள் அதிக நிலைப்புத் தன்மை கொண்ட கார்பன் நேர் அயனி எது?

(CBSE 2018 06.05.2018)



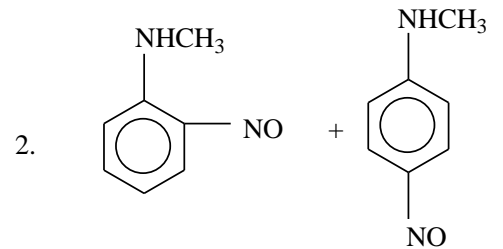
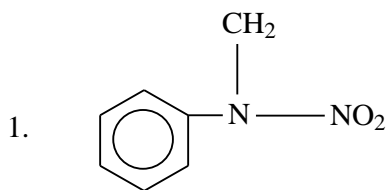
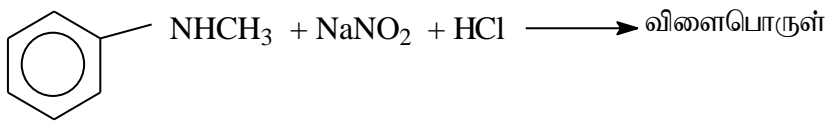
93. வலிமை மிகுந்த அமில ஊடகத்தில் அனிலினை நைட்ரோ ஏற்றம் செய்யும் போது m - நைட்ரோ அனிலின் கிடைக்கிறது. ஏனெனில் (CBSE 2018 06.05.2018)

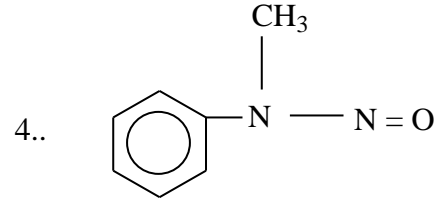
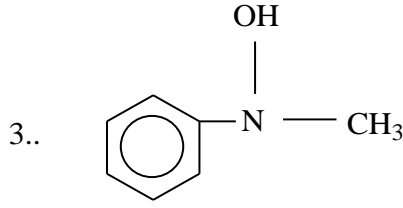
1. பதிலிகள் உள்ள பொழுது நைட்ரோ தொகுதியானது எப்பொழுதும் m - நிலைக்கு செல்கிறது.
2. வலிமைக்க அமில ஊடகத்தில் அனிலின் அனிலீனியம் அயனியாக உள்ளது.
3. பதிலின் இல்லாத போது நைட்ரோ தொகுதி எப்பொழுதும் m - நிலைக்கு செல்கிறது.
4. X எலக்ட்ரான் கவர் பதிலீட்டு வினையில் அமினோ தொகுதி மெட்ட வழிப்படுத்தும் தொகுதி ஆகும்.

94. அரைல்அமின்களின் காரதன்மை பற்றிய கீழ்க்கண்ட எந்த விளக்கம் சரியானது? (CBSE 2016 P1)

1. ஆல்கைல் அமின்கள் அரைல் அமின்களைவிட குறைந்த காரதன்மையுடையது. ஏனெனில் அரோமேடிக் வளைய π எலக்ட்ரான் அமைப்பில் நைட்ரஜனின் தனித்த எலக்ட்ரான் இரட்டை இடமாற்ற நிகழ்வில் பங்குபெறும்
2. அரைல்அமின்கள் ஆல்கைல் அமினைவிட அதிக காரதன்மை கொண்டது. ஏனெனில் அரோமேடிக் வளைய π எலக்ட்ரான் அமைப்பில் நைட்ரஜனின் தனித்த எலக்ட்ரான் இரட்டை இடமாற்ற நிகழ்வில் பங்குபெறாது
1. அரைல்அமின்கள் ஆல்கைல் அமினைவிட அதிக காரதன்மையுடையது. ஏனெனில் அரைல் தொகுதி அமினில் இருப்பதால்
2. அரைல் அமின்கள் பொதுவாக ஆல்கைல் அமின்களைவிட காரதன்மையுடையது. ஏனெனில் அரைஅமினில் உள்ள நைட்ரஜன் sp - இனகலப்புடையது

95. விளைபொருளை கணிக்க. (CBSE 2009)

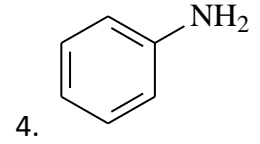
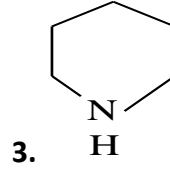
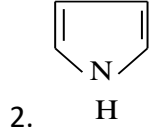
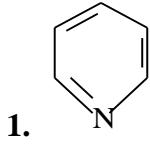




96. பென்சீலிருந்து நைட்ரோ பென்சீன் தயாரிப்பில் அடர் HNO_3 மற்றும் அடர் H_2SO_4 கலவை பயன்படுத்தப்படுகிறது. நைட்ரிக் அமிலம் செயல்படும் தன்மை (CBSE 2009)

1. அமிலம்
2. காரம்
3. வினைவேக மாற்றி
4. ஒடுக்கும காரணி

97. கீழ்க்கண்டவற்றுள் வலிமைமிகு காரம் (AIIMS 2004)



98. அரோமேட்டிக் நைட்ரைல்ஸ் (ArCN) தயாரிக்க இயலாத வினை (AIIMS 2004)

1. $\text{ArX} + \text{KCN}$
2. $\text{ArN}_2 + \text{CuCN}$
3. $\text{ArCONH}_2 + \text{P}_2\text{O}_5$
4. $\text{ArCONH}_2 + \text{SOCl}_2$

99. சாதாரணமாக அதிக (உயர்ந்த) உருகுநிலை கொண்ட சேர்மம் (AIIMS 2004)

1. மூவிணைய அமைடு
2. ஈரிணைய அமைடு
3. ஓரிணைய அமைடு
4. அமீன்

100. மெத்தில் பதிலிடப்பட்ட அமீன்களின் நீக்கரைசலின் காரத்தன்மையின் சரியான வரிசை:

(NEET 2019)

1. $\text{CH}_3\text{NH}_2 > (\text{CH}_3)_2\text{NH} > (\text{CH}_3)_3\text{N}$
2. $(\text{CH}_3)_2\text{NH} > \text{CH}_3\text{NH}_2 > (\text{CH}_3)_3\text{N}$
3. $(\text{CH}_3)_3\text{N} > \text{CH}_3\text{NH}_2 > (\text{CH}_3)_2\text{NH}$
4. $(\text{CH}_3)_3\text{N} > (\text{CH}_3)_2\text{NH} > \text{CH}_3\text{NH}_2$

101. கீழுள்ளவற்றில் எது வலிமை குறைந்த காரம்?

(AIIMS 2003)

1. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NH}_2$
2. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{NHCH}_3$



102. கீழ் உள்ளவற்றில் கைரல் தன்மையற்ற அமினோ-அமிலம் (AIIMS 2003)

1. 2-எத்திலின்

2. 2-மெத்தில் கிளைசீன்

3. 2 – ஹைட்ராக்சிமெத்தில் கிளிசரின்

4. ட்ரைடோட்.ன்

103. நைட்ரோ பென்சீனை -N-பீனைல் ஹைட்ராக்ஸிலமினாக மாற்றுவது ----- (AIIMS 2003)

1. Sn/HCl

2. $H_2/Pd-C$

3. $Zn/NaOH$

4. Zn/NH_4Cl

104. கீழ்கண்ட அமின்களை பகிமதிப்புகளின் அடிப்படையில் இறங்குவரிசையில் வரிசைபடுத்துக.

$C_6H_5NH_2$, $C_6H_5NHCH_3$, $(C_2H_5)_2NH$ மற்றும் $C_6H_5NH_2$.

(AIIMS 2015)

1. $(C_2H_5)_2NH > C_2H_5NH_2 > C_6H_5NHCH_3 > C_6H_5NH_2$

2. $(C_2H_5)_2NH > C_6H_5NHCH_3 > C_6H_5NH_2 > C_2H_5NH_2$

3. $C_6H_5NH_2 > C_6H_5NHCH_3 > (C_2H_5)_2NH > C_2H_5NH_2$

4. $C_2H_5NH_2 > (C_2H_5)_2NH > C_6H_5NHCH_3 > C_6H_5NH_2$

105. அனிலின் புரோமின் நீருடன் வினைபுரியும் போது கிடைக்கும் விளைபொருள் நீர்த்த HCl

முன்னிலையில் நீர்த்த சோடியம் நைட்ரைட் வினைபடுத்தப்படுகிறது. கிடைத்த விளைபொருள் டெட்ராபுளுரோபோரேட்டாக மாற்றப்படுகிறது. அதை வெப்பப்படுத்தி உலர்த்தும் போது கிடைக்கும் இறுதி விளைபொருள் என்ன? (AIIMS 2015)

1. 2, 4, 6 ட்ரை புரோமோ புளுரோ பென்சீன்

2. 1, 3, 5 ட்ரை புரோமோ பென்சீன்

3. P – புரோமோ அனிலின்

4. O – புரோமோ புளுரோ பென்சீன்

106. கூற்று: கருக்கவர் சேர்க்கை வினையில் பென்சால்டிஹைடு வினைதிறன் எத்தனாலை

விடகுறைவு.

(AIIMS 2015)

காரணம்: பென்சால்டிஹைடில் அனைத்து கார்பன்களும் Sp^2 இனக்கலப்பில் ஈடுபடுகின்றன.

1. கூற்று, காரணம் சரி. காரணம், கூற்றுக்கு சரியான விளக்கமாகும்.

2. கூற்று, காரணம் சரி. காரணம், கூற்றுக்கு சரியான விளக்கமல்ல.

3. கூற்று சரி, காரணம் தவறு.

4. கூற்று காரணம் தவறு.

107. கூற்று: கேப்ரியல் தாலிமைடு வினை, அரைல் மற்றும் ஆல்கைல் அமீன்

தயாரிக்கப்படப்படுகிறது.

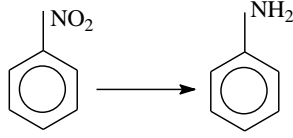
காரணம்: அரைல் ஹாலைடும், ஆல்கைல் ஹாலைடும் கருக்கவர் பதிலிட்டு வினையில் ஒரே வினைத்திறனை பெற்றுள்ளன.

(AIIMS 2015)

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

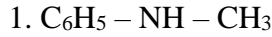
108. கீழ்க்கண்ட மாற்ற வினைக்கு பயன்படா வினை பொருள் எது?

(AIIMS 2016)

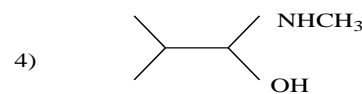
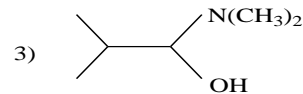
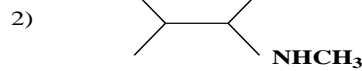
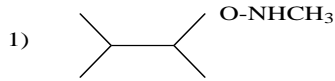
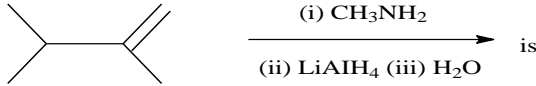
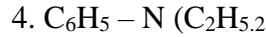
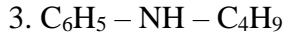
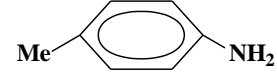


1. Sn – HCl
2. Fe – HCl
3. LiAlH₄
4. Pd/C

109. பின்வரும் எந்த அமீன் சேர்மம் காம்பைல் அமீன் சோதனைக்கு உட்படுகிறது? (AIIMS 2016)



2.



110. கீழ்க்கண்ட

வினையில், அதிகளவு

உருவாகும் கரிமச்

சேர்மம் -----.

(AIIMS

111. கூற்று : அசிட்டமைடு NaOH மற்றும் Br₂ உடன் வினைபுரிந்து மெத்தில் அமீனை உருவாக்குகிறது.

காரணம் : ஐசோசையனேட் இடைநிலைச் சேர்மம் உருவாதல் மூலம் வினை

நிகழ்கிறது

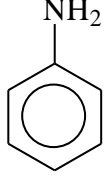
(AIIMS 2016)

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

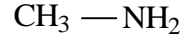
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

112. A $\xrightarrow{\text{ஒடுக்கம்}}$ B $\xrightarrow{\text{CHCl}_3 / \text{KOH}}$ C $\xrightarrow{\text{ஒடுக்கம்}}$ N - மெத்தில் அனிலின்
எனில் A என்பது (AIMPT 2000)

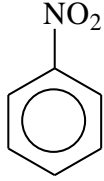
1.



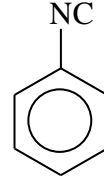
3.



2.



4.



113. RCNH_2 யானது Br₂ & KOH உடன் வினைபுரிந்து கொடுக்கும் இடைச்சேர்மம் (AIPMT 2001)

1. RCONHBr மற்றும் RNCO

2. RNHCOBr மற்றும் RNCO

3. RNH-Br மற்றும் RCONHBr

4. RCONBr₂

114. CH₃ CH₂ Cl $\xrightarrow{\text{NaCN}}$ X $\xrightarrow{\text{Ni}/\text{H}_2}$ Y $\xrightarrow{\text{அசிட்டிக் அமில நீரிலி}}$ Z இந்த வினையில் Z என்பது (AIPMT 2002)

1. CH₃ CH₂ CH₂ NHCOCH₃

2. CH₃ CH₂ CH₂ NH₂

3. CH₂ CH₂ CONHCH₃

4. CH₃ CH₂ CH₂ CO NH COCH₃

115. அனிலின் புரோமின் நீர் மற்றும் NaNO₂ / HCl உடன் வினைபட்டு கிடைக்கும் விளைப் பொருட்கள் முறையே (AIPMT 1998)

1. P – புரோமோ அனிலின், P – குளோரோ அனிலின்

2. 2, 4, 6 ட்ரை புரோமோ அனிலின், P – குளோரோ அனிலின்

3. 2, 4, 6 ட்ரை புரோமோ அனிலின், பென்சீன் டையசோனியம் குளோரைடு

4. P- புரோமோ அனிலின், பென்சீன் டையசோனியம் குளோரைடு

116. பென்சீனிலிருந்து 3-குளோரோ அனிலின் தயாரிக்கப்படும் சிறந்த வினை வழிமுறை எது?

(AIIMS 2002)

1. குளோரினேற்றம், நைட்ரோ ஏற்றம், ஒடுக்கம்
2. நைட்ரோ ஏற்றம், ஒடுக்கம், குளோரினேற்றம்
3. நைட்ரோ ஏற்றம், குளோரினேற்றம், ஒடுக்கம்
4. நைட்ரோ ஏற்றம், ஒடுக்கம், அசைலேற்றம், குளோரினேற்றம், நீராற்பகுத்தல்

117. அனிலின் HNO_2 உடன் வினைபுரிந்து கிடைப்பது

(AIIMS 2013)

1. $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHOH}$
2. $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$
3. $\text{C}_6\text{H}_5\text{NHNH}_2$
4. C_6H_6

118. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது கார்பைல் அமின் வினைக்கு உட்படும்

(AIIMS 2013)

1. CH_3NH_2
2. CH_3NHCH_3
3. $\text{CH}_3\text{N}(\text{CH}_3)\text{CH}_3$
4. CH_3CONH_2

119. கீழே கொடுக்கப்பட்டவற்றுள் எது நைட்ரோ அல்கேல் தருவதில்லை

(AIIMS 2013)

1. $\text{CH}_3 - \underset{\text{CH}_3}{\text{N}} - \text{CH}_3 \xrightarrow{\text{KMnO}_4}$
2. $\text{C}_2\text{H}_5\text{I} \xrightarrow{\text{alc. AgNO}_3}$
3. $\text{CH}_3 - \text{CH}_3 \xrightarrow{\text{Fuming HNO}_3}$
4. (a) மற்றும் (b) இரண்டும்

120. கூற்று : m – டொலுவீனை விட p – டொலுயிடின் வலிமைமிக்க காரம்

(AIIMS 2014)

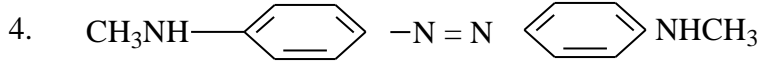
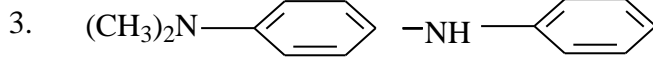
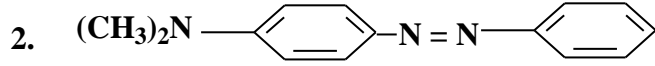
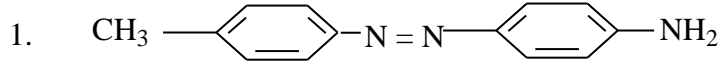
காரணம் : மெட்டா இடத்தில் இருக்கும் மெத்தில் தொகுதியானது p-இடத்தில் இருப்பதை விட குறைந்த எலக்ட்ரான் விடுவிக்கும் துண்டல் விளைவை பெறுகிறது.

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

121. குளிர்ந்த நிலையில் அனிலின்,டைமெத்தில் அனிலீனுடன் டையசோ ஆக்க வினைக்குட்பட்டு

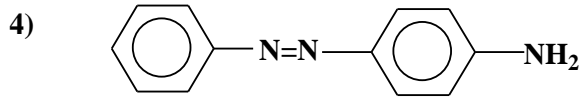
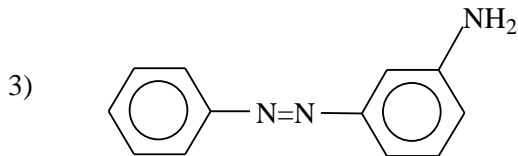
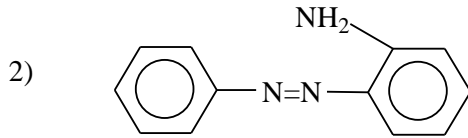
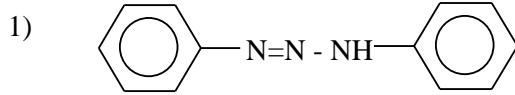
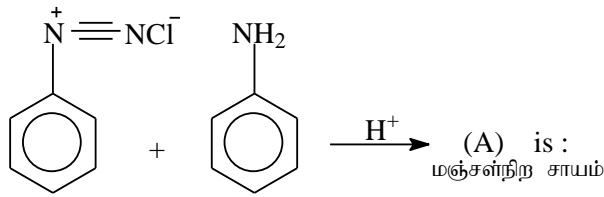
தரும் நிறமுடைய விளைபொருளைத் தருகிறது. அதன் அமைப்பு

(AIPMT 2004)



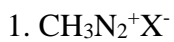
122. கீழ்க்கண்டவினையில் விளைபொருள் (A) என்பது

(AIPMT 04.05.2014)



123. கீழ்க்கண்டவற்றில் எது அதிக நிலைப்புத் தன்மையுடைய டையசோனியம் உப்பு RN_2^+X^- ?

(AIPMT 04.05.2014)



124. பின்வருவனவற்றுள் சோடியம் ஹைட்ரஜன் கார்பனேட்டில் கரையாதது எது ?

(AIPMT 04.05.2014)

1. 2, 4, 6-டிரைநைட்ரோபீனால்

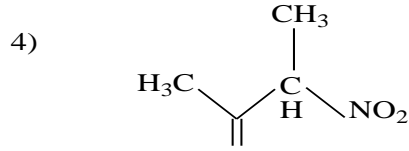
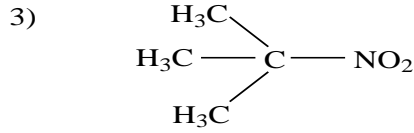
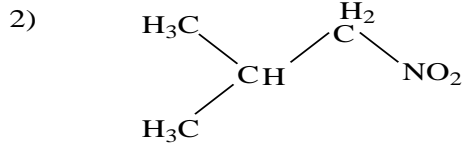
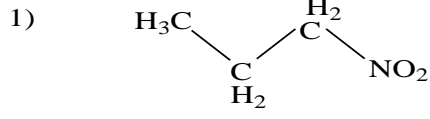
2. பென்சோயிக் அமிலம்

3. 0 - நைட்ரோபீனால்

4. பென்சீன்சல்போனிக் அமிலம்

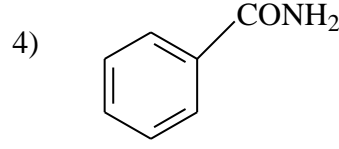
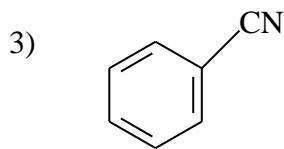
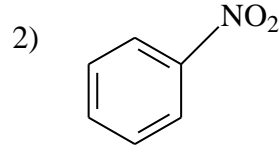
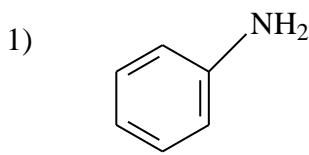
125. பின்வரும் நைட்ரோ சேர்மங்களில் எச்சேர்மம் நைட்ரஸ் அமிலத்தோடு வினைபுரியாது ?

(CBSC 2016 P-II)



126. 'A' என்ற நைட்ரஜனை கொண்டுள்ள ஒரு அரோமேட்டிக் சேர்மமானது Sn/HCl மற்றும் HNO₂ உடன் வினைபுரிந்து நிலையற்ற சேர்மம் 'B' யைத் தருகிறது. 'B' ஆனது பீனாலுடன் வினைபுரிந்து அழகிய நிறமுடைய சேர்மம் 'C' யைத் தருகின்றது. 'C' யின் மூலக்கூறு வாய்ப்பாடு C₁₂H₁₀N₂O. 'A'-யின் சரியான மூலக்கூறு அமைப்பு

(CBSC 2016 P-II)



127. கூற்று: C₂H₅Br ஆல்கஹால் கலந்த AgNO₂ கரைசலுடன் வினைப்பட்டு நைட்ரோ ஈத்தேனை

முதன்மை விளைப்பொருளாக தருகிறது.

காரணம்: NO_2^- இருமுனைவழி பிணைப்பை ஏற்படுத்தும் அயனி

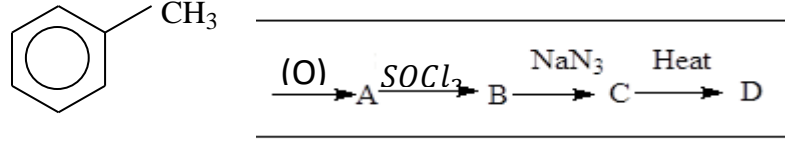
(A11MS

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

128. கீழ்காணும் வினை வரிசையில் D என்பது

(AIIMS 2007)



1. ஓரிணையஅமின்
2. அமைடு
3. பினைல் ஜ்சோசயனைடு
4. சங்கிலித் தொடர் ஹைட்ரோகார்பன்

129. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எந்தஅமின் நைட்ரஸ் அமிலத்துடன் ($\text{NaNO}_2 + \text{HCl}$) வினைப்பட்டு நைட்ரஜன் வாயுவை தராது?

(AIIMS

2007)

1. $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$
2. CH_3NH_2
3. $(\text{CH}_3)_2\text{CH} - \text{NH}_2$
4. All will give N_2

130. கீழ்க்கண்டவற்றில் எந்த கூற்றுசரியானது

(AIIMS 2007)

1. டிரைமெத்தில் அமின், ஹென்ஸ்பெர்க் வினைகாரணி மற்றும் KOH உடன் கரையக் கூடிய சேர்மத்தை தருகிறது.
2. டைமெத்தல் அமின் KOH மற்றும் பீனாலுடன் வினைபட்டு அசோசாயத்தை தருகிறது
3. மெத்தில் அமின்கள் நைட்ரஸ் அமிலம் மற்றும் நீரியக் கரைசலில் N_2 வாயுவை வெளியிடுகிறது
4. இவற்றில் ஏதும் இல்லை

131. கூற்று(A) பென்சீன் டையசோனியம் உப்பை நீருடன் கொதிக்க வைத்தால் பீனால் உருவாகிறது

காரணம் (R) C-N பிணைப்பு முனைவுற்றது

(AIIMS 2007)

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

4. கூற்று(A) மற்றும் காரணம் (R) இரண்டும் தவறு

132. கூற்று(A) அசிட்டமைடு, எத்தில் அசிட்டோ அசிட்டேட்டை விட அதிக முனைவுறு தன்மை

கொண்ட >C=O தொகுதியைப் பெற்றுள்ளது.

(AIIMS

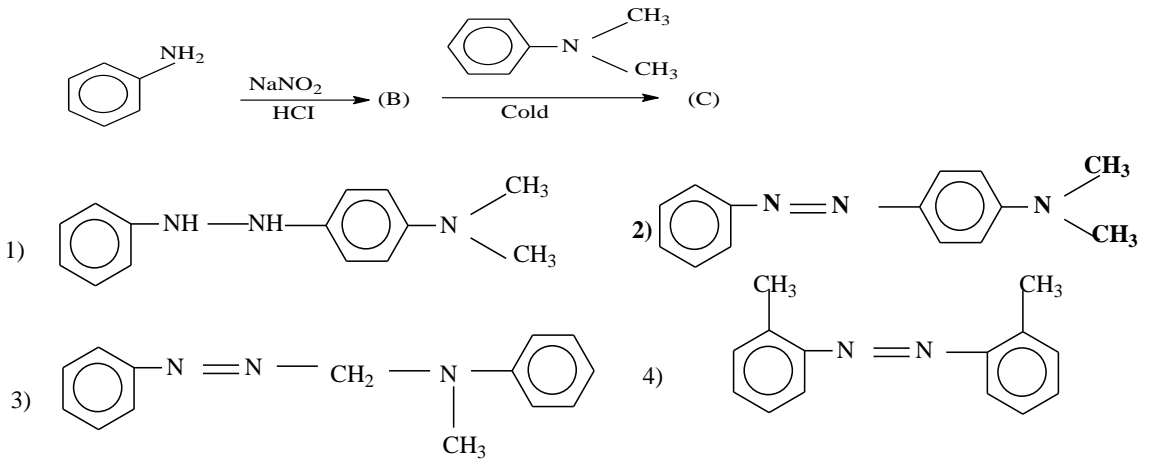
2007)

காரணம் (R): NH_2 , OC_2H_5 விட அதிக எலக்ட்ரான் வழங்கும் தன்மை உடையது

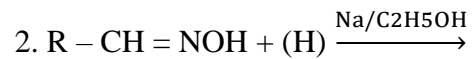
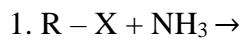
1. கூற்று (A) மற்றும் காரணம் (R) இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் (R) ஆனது கூற்று (A) க்கான சரியான விளக்கம்
2. கூற்று (A) மற்றும் காரணம் (R) இரண்டும் சரி மேலும் காரணம் (R) ஆனது கூற்று (A) க்கான சரியான விளக்கமல்ல
3. கூற்று(A) சரி மற்றும் காரணம் (R) தவறு
4. கூற்று(A) மற்றும் காரணம் (R) இரண்டும் தவறு

133. அனிலீயுடன் வினைபுரிந்து தரும் நிறமுடைய சேர்மம் (C) ஆனது.

(AIPMT 2008)



134. பின்வரும் வினைகளில் அமினை விளைபொருளாக வழங்காத வினை எது ? (AIIMS 2010)



135. குறைந்த வெப்பநிலையில் A என்ற சேர்மம் நீர்த்த நைட்ரஸ் அமிலத்துடன் எண்ணெய் போன்ற நைட்ரசோ அமினை தரும் சேர்மம் எது ? (AIIMS 2010)

1. மெத்தில் அமின்

2. எத்தில் அமின்

3. டை எத்தில் அமின்

4. ட்ரை எத்தில் அமின்

