

12TH வேதியியல்

14. உயிரியல் மூலக்கூறுகள்

1. RBC குறைபாடு எதன் குறைபாட்டினால் ஏற்படும் நோய். (AIPMT MAIN 2012)
 1. வைட்டமின் B₆
 2. வைட்டமின் B₁
 3. வைட்டமின் B₂
 4. வைட்டமின் B₁₂
2. கீழ்க்கண்டவற்றில் கொழுப்பில் கரையாத வைட்டமின் எது? (AIPMT 2011)
 1. வைட்டமின் A
 2. வைட்டமின் B
 3. வைட்டமின் D
 4. வைட்டமின் E
3. இயல்பு இழத்தலைப் பொறுத்து கீழ்க்கண்டவற்றுள் சரியானக் கூற்றுகள் எது? (AIPMT 2011)
 - a) புரதங்களின் இயல்பு இழத்தல் அவற்றுள் இரண்டு மற்றும் மூன்றாம் அமைப்புகளில் மாற்றம் ஏற்பட காரணமாகிறது.
 - b) புரதங்களின் இயல்பு இழத்தல் இரட்டைச் சுழல் கொண்ட DNA அமைப்பை ஒற்றைச் சுழலாக மாற்றுகிறது.
 - c) இயல்பு இழத்தலானது முதன்மை அமைப்பை பாதித்து அதில் விலக்கத்தை ஏற்படுத்துகிறது.
 1. (a) (b) மற்றும் (c)
 2. (b) மற்றும் (c)
 3. (a) மற்றும் (c)
 4. (a) மற்றும் (B)
4. வைட்டமின் - B₁ குறைவு எந்த நோய்க்கு காரணமாகிறது? (AIPMT PRE 01.04.12)
 1. உதடு வெடிப்பு (cheilosis)
 2. மலட்டுத்தன்மை (Sterility)
 3. தசை வலிப்பு (Convulsions)
 4. பெரி - பெரி (Beri - beri)
5. பின்வரும் ஒற்றை சக்கரைகளின் எந்த இணை சுக்ரோஸ் -சுக்ரோசை உருவாக்குகிறது. (AIPMT PRE 01.04.12)
 1. β -D- குளுக்கோ பைரனோஸ் மற்றும் α -D- பிரக்டோ பியுரனோஸ்
 2. α -D- குளுக்கோ பைரனோஸ் மற்றும் β -D- பிரக்டோ பியுரனோஸ்
 3. α -D- குளுக்கோ பைரனோஸ் மற்றும் α -D- பிரக்டோ பியுரனோஸ்
 4. α -D- குளுக்கோ பைரனோஸ் மற்றும் β -D- பிரக்டோ பியுரனோஸ்
6. கார்பன் அணுவில் மட்டும் மாறுப்பட்ட அமைப்பை கொண்டுள்ளதால் α - D - குளுக்கோஸ் மற்றும் β - D - குளுக்கோஸ் ஒன்றுக்கொன்று வேறுபடுகிறது. இதற்கு காரணம் (AIMPT 1995)

1. வச அமைப்பு (Conformations)

2. கட்டமைப்பு (Configurations)

3. OH – தொகுதிகளின் எண்ணிக்கை

4. ஹெமிஅசிட்டல் வளையத்தின் அளவு

7. உயர்த்தப்பட்ட வெப்பநிலையில் கார உலோகங்கள் நேரடி தொகுப்பின் மூலம் உப்பு போன்ற ஹைட்ரேடுகளை உருவாக்குகிறது. கீழ்க்கண்ட வரிசையில் கார உலோக ஹைட்ரேடுகளின் வெப்பநிலைப்பு தன்மையின் இறங்கு வரிசை. (AIPMT 2008)

1. NaH > LiH > KH > RbH > CsH

2. LiH > NaH > KH > RbH > CsH

3. CsH > RbH > KH > NaH > LiH

4. KH > NaH > LiH > CsH > RbH

8. கன சதுரத்தின் விளிம்பு நீளம் 'a' எனில் எளிய கனசதுரம், பொருள் மைய கனச்சதுரம் மற்றும் முகப்பு மைய கனசதுரத்தின் கோளங்களின் ஆரங்கள் விகிதம் முறையே (AIPMT 2008)

1. $\frac{1}{2}a : \frac{\sqrt{3}}{2}a : \frac{\sqrt{2}}{2}a$

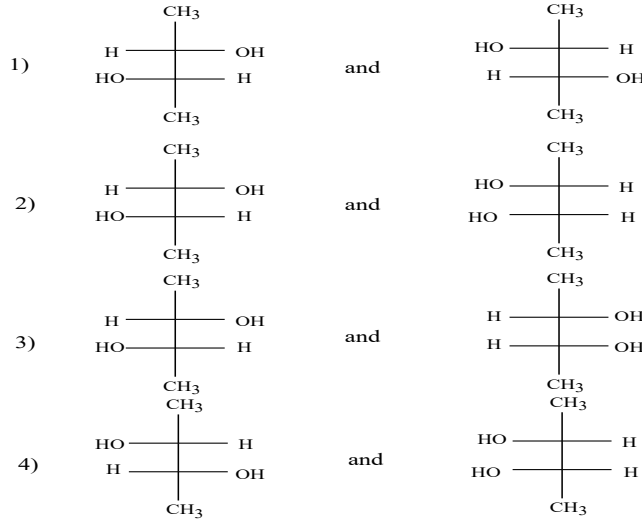
2. $1a : \sqrt{3}a : \sqrt{2}a$

3. $\frac{1}{2}a : \frac{\sqrt{3}}{4}a : \frac{1}{2\sqrt{2}}a$

4. $\frac{1}{2}a : \sqrt{3}a : \frac{1}{\sqrt{2}}a$

9. பின்வருவனவற்றுள் எது இனன்சியோமர்கள் இணை?

(AIMPT 2003)



10. நீரில் கரையும் வைட்டமின்

(AIIMS 2001)

1. வைட்டமின் D

2. வைட்டமின் E

3. வைட்டமின் A

4. வைட்டமின் C

11. கூற்று : குளுக்கோஸ் ஆனது புரோமின் நீர் கொண்டு ஆக்சிஜனேற்றம் செய்யும் போது சாக்கரிக் அமிலம் கிடைக்கிறது.

காரணம் : புரோமின் நீர், -CHO மற்றும் ஆல்கஹாலை ஆக்சிஜனேற்றம் செய்கிறது.

(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.

12. DNA மற்றும் RNA ஆகியவை கைரல் மூலக்கூறுகள் அவற்றின் கைரல் தன்மைக்கு காரணம் எது? (CBSE PMT

2007)

1. கைரல் காரங்கள்
2. கைரல் பாஸ்பேட் எஸ்டர் அலகுகள்
3. D-சர்க்கரை சேர்மம்
4. L-சர்க்கரை சேர்மம்

13. உருவளவின் படி கீழ்க்கண்டவற்றுள் சரியான வரிசையை அடையாளம் காண்க.(CBSE PMT 2007)

1. $\text{Ca}^{2+} < \text{K}^+ < \text{Ar} < \text{Cl}^- < \text{S}^{2-}$
2. $\text{Ar} < \text{Ca}^{2+} < \text{K}^+ < \text{Cl}^- < \text{S}^{2-}$
3. $\text{Ca}^{2+} < \text{Ar} < \text{K}^+ < \text{Cl}^- < \text{S}^{2-}$
4. $\text{Ca}^{2+} < \text{K}^+ < \text{Ar} < \text{S}^{2-} < \text{Cl}^-$

14. புரோட்டின் மூலக்கூறுகளில் பல்வேறுபட்ட அமினோ அமிலங்களுடன் எப்பிணைப்பால் பிணைக்கப்பட்டுள்ளது? (AIPMT 2016)

1. α - கிளைக்கோசிடிக் இணைப்பு
2. β - கிளைக்கோசிடிக் இணைப்பு
3. பெப்டைடு பிணைப்பு
4. ஈதல் சகப்பிணைப்பு (dative bond)

15. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது ஒடுக்கா சர்க்கரை (AIPMT 2016)

1. மால்டோஸ்
2. லாக்டோஸ்
3. குளுக்கோஸ்
4. சுகரோஸ்

16. 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^2 - இனக்கலப்பு உடையது.

17. கீழ்க்கண்டவற்றில் தவறான கூற்று எது? (NEET 2017)

1. இன்சலின் மனித இரத்தத்தில் சர்க்கரை அளவை பராமரிக்கிறது
2. ஒவால்புமின் என்பது முட்டையின் வெண்பகுதி - உணவு இருப்பு

3. இரத்த புரதம், திராம்பின் , மற்றும் பைபிரினோஜன் ஆகியவை இரத்த உறைதலில் பங்குபெறுகின்றன
4. இயல்பிழத்தல் புரோட்டீன்களை மேலும் வீரியமிக்கதாக்குகிறது

18. ஒரு இணையிலுள்ள இரு இனங்களில் இருப்பானது (AIIMS 2006)

1. நைட்ரோஜினஸ், சைட்டோகுரோம்
2. கார்பாக்ஸிபெப்டேஸ், ஹிமோகுளோபின்
3. ஹிமோகுளோபின், நைட்ரோஜினஸ்
4. ஹிமோகுளோபின், சைட்டோகுரோம்

19. தையமின் என்பது (AIIMS 2006)

1. 5 – மீத்தைல்யூரோசில்
2. 4 – மீத்தைல்யூரோசில்
3. 3 – மீத்தைல்யூரோசில்
4. 1 – மீத்தைல்யூரோசில்

20. Lysine (லைசின்) மிகக் குறைவு அளவே நீரில் கரைகிறது. ஏனில் அதன் P^H அளவு

(AIIMS 2006)

1. 3 to 4
2. 5 to 6
3. 6 to 7
4. 8 to 9

21. மீத்தைல் α - D – குளுக்கோசைடு மற்றும் மீத்தைல் - β -D - குளுக்கோசைடு என்பது.

(AIIMS 2006)

1. எபிமர்
2. ஆனோமர்கள்
3. எனஸ்யோமர்
4. வசமாற்றிய டயாஸ்டீரியமர்

22. அதிக கொதிநிலை கொண்ட சேர்மம் எது?

(AIIMS 2006)

1. $CH_3-CH_2-CH_2-Cl$
2. $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-Cl$
3. $CH_3-CH_2(CH_3,CH_2Cl)$
4. $(CH_3)_3C-Cl$

23. கூற்று: அயோடோமெட்ரிக் தரம் பார்த்தலில் ஸ்டார்ச் ஆனால் நிறங்காட்டியாக பயன்படுகிறது.

காரணம்: ஸ்டார்ச் என்பது பலபடி சர்க்கரை.

(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.

24. கூற்று: இயற்கை ரப்பர்-ல் 1,3 பியூட்டாடையீன் ஆனது ஒரு படி மூலக்கூறு.

காரணம்: எதிர் அயனி சேர்க்கை பலபடியாக்காலில் இயற்கை ரப்பர் பெறப்படுகிறது.

(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.

25. ஸ்டார்சை நீராற்பகுத்தல் வினையில் இறுதியாக கிடைக்கும் விளைபொருள்

(AIIMS 1999)

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

26. கீழ்கண்டவற்றுள் எந்த இணைப்பு புரதத்தை குறிப்பிடுகின்றது.

(AIIMS 1999)



27. கூற்று (A) : சக்ரோஸ் இனிப்பு சுவையுடையது.

காரணம் (R) : உயிர் மூலக்கூறுகளில் இன்வர்டேஸ் என்ற என்சைம் மூலம் சக்ரோஸானது

குளுக்கோஸ் மற்றும் ப்ரக்டோஸை தருகிறது.

(AIIMS 1999)

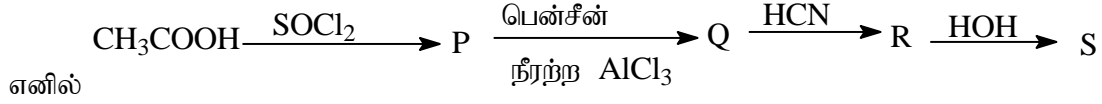
- 1) A மற்றும் R (காரணம்) இரண்டும் சரி. காரணமானது (கூற்று) கூற்றிற்கான சரியான விளக்கமாகும்.
- 2) கூற்று (A) மற்றும் காரணம் (R) இரண்டும் சரி, காரணம் (R) கூற்றிற்கான சரியான விளக்கம் அல்ல.
- 3) கூற்று (A) மற்றும் காரணம் (R) இரண்டும் தவறு.
- 4) கூற்று (A) தவறு ஆனால் காரணம் (R) சரியானது.

28. கீழ்கண்டவற்றுள் கோபால்ட் -ஐ கொண்டிருப்பது எது?

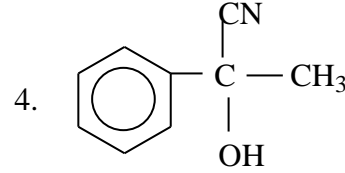
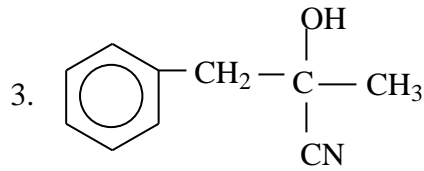
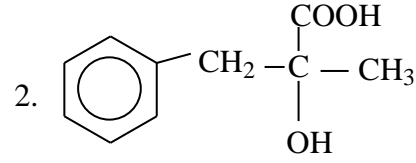
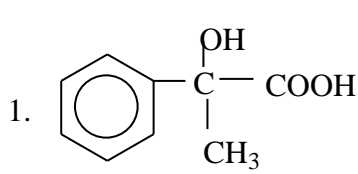
(AIIMS 1996)

1. வைட்டமின் - B12
2. ஹீமோகுளோபின்
3. குளோரோஃபில்
4. வைட்டமின் D

29.



(AIIMS 2012)



30. கூற்று (A) – H_2Se இன் அமிலத்தன்மை H_2S விட குறைவு

காரணம் (R) - S-எலெக்ட்ரான் கவர்தன்மை Se ஐ விட குறைவு

(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.

31. கூற்று : சக்ரோஸில் இரண்டு சர்க்கரை அலகுகள் 1, 2 -கிளைக்கோசைடிக் பிணைப்புடன் இணைந்துள்ளது.

காரணம் : கிளைக்கோசைடிக் பிணைப்பிலிருந்து C_1 குளுக்கோஸ் மற்றும் C_2 - பிரக்டோஸ்

(AIIMS 26.05.19 FN)

1. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, கூற்றுக்கு சரியான காரணம் விளக்கப்பட்டது.
2. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் சரி, கூற்றுக்கு சரியான காரணம் விளக்கப்படவில்லை.
3. கூற்று சரியான காரணம் தவறு.
4. கூற்று மற்றும் காரணம் இரண்டும் தவறு.

32.

வரிசை-I

- A) தையோ.சைன்
அமினோஅமிலம்
B) செரின்
C) ட்ரைடோபே.ன்
D) போர்.லைன்

வரிசை-II

- P) அத்தியவதியமான
Q) செரிக் அம்மோனியம் நைட்ரேட்
R) நடுநிலை, FeCl₃
S) கார்டைலமின் ஆய்வு-எதிர்மறை

சரியான விடைக்கான அமைப்பை தேர்ந்தெடு.

(AIIMS 26.05.19 FN)

1. A - R, B - Q, C - P, D - S
2. A - Q, B - R, C - S, D - P
3. A - R, B - P, C - Q, D - S
4. A - S, B - Q, C - P, D - R

33. சுக்ரோஸ் நீராற்பகுத்தல் வினை கீழே கொடுக்கப்பட்டுள்ளது.

(NEET 2020)

சுக்ரோஸ் + H₂O = குளுக்கோஸ் + ப்ரக்டோஸ் 300 K வெப்பநிலையில் இவ்வினையின் சமநிலை மாறிலி (K_c) 2x 10¹³ எனில் அதே வெப்ப நிலையில் ΔrG° ன் மதிப்பு

1. -8.314 J mol⁻¹ K⁻¹ x 300 K x ln (2x 10¹³.)
2. 8.314 J mol⁻¹ K⁻¹ x 300 K x ln (2x 10¹³.)
3. 8.314 J mol⁻¹ K⁻¹ x 300 K x ln (3x 10¹³.)
4. -8.314 J mol⁻¹ K⁻¹ x 300 K x ln (4x 10¹³.)

34. பின்வருவனவற்றில் கார அமினோ அமிலம் எது?

(NEET 2020)

1. செரின்
2. அலனின்
3. தைரோசின்
4. லைசின்

35. பின்வருவனவற்றின் எது இயற்கையான பலபடி?

(NEET 2020)

1. சிஸ் - 1, 4 - பாலிஐசோபிரின்
2. பாலி (பியூட்டாடையீன் ஸ்டைரின்)
3. பாலி பியூட்டாடையீன்
4. பாலி (பியூட்டாடையீன் -அக்ரிலோநைட்)

36. பின்வருவனவற்றில் எது கார்பன் மோனாக்சைடு பற்றிய தவறான கூற்று.

(NEET 2020)

1. இது கார்பாக்ஸி ஹீமோகுளோபினை உருவாக்கும்
2. இது இரத்தத்தில் ஆக்ஸிஜன் எடுத்துச் செல்லும் திறனை குறைக்கும்.
3. ஆக்ஸிஹீமோ குளோபினை காட்டிலும் கார்பாக்ஸிஹீமோகுளோபின் குறைவான நிலைப்பு தன்மையுடையது. (ஹீமோகுளோபின் CO உடன் இணைந்துள்ளது)

4. இது நிறைவுறா எரிதில் வினைமூலம் உருவாகிறது.

37. சுக்ரோஸ் நீராற்பகுக்கும்போது கிடைப்பது?

(NEET 2020)

1. B – D குளுக்கோஸ் + α – D- ப்ராக்டோஸ்
2. α – D குளுக்கோஸ் + B – D- குளுக்கோஸ்
3. α – D குளுக்கோஸ் + B – D- ப்ராக்டோஸ்
4. α – D ப்ராக்டோஸ் + B – D- ப்ராக்டோஸ்

38. பின்வருவனவற்றில் எந்த உலோகம் பல நொதிகளை கிளர்வுற செய்கிறது. குளுக்கோஸ் ATP மற்றும் Na உருவாக்கும் ஆக்ஸிஜனேற்ற வினையில் பங்கேற்கிறது. மேலும் நரம்புகளில் சமிக்கைகளை கடத்துகிறது.

(NEET 2020)

1. இரும்பு
2. காப்பர்
3. கால்சியம்
4. பொட்டாசியம்

39. கீழ்க்கண்டவற்றுள் மியூட்டா சுழற்சியை காட்டாத சேர்மம் எது?

(CBSE PRELIMINARY 2010)

1. (-) ப்ராக்டோஸ்
2. (+) சுக்ரோஸ்
3. (+) லாக்டோஸ்
4. (+) மால்டோஸ்

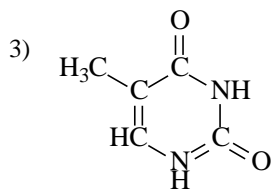
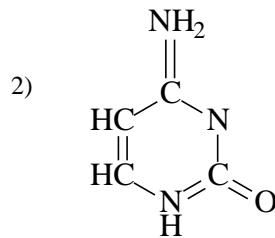
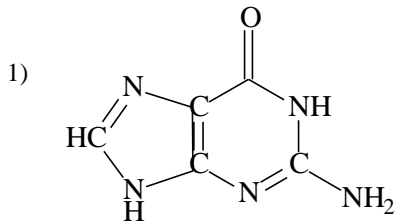
40. பிரக்டோஸ், டாலன்ஸ் வினைக்கரணியுடன் ஒடுக்கமடைவதற்கு காரணம்

(CBSE 2010)

1. சீர்மைதன்மையற்ற கார்பன்
2. ஓரிணைய ஆல்கஹால் தொகுதி
3. ஈரிணைய ஆல்கஹால் தொகுதி
4. பிரக்டோஸின் ஈனால் அமைப்பை தொடர்ந்து காரத்தால் ஆல்டிஹைடாக மாற்றமடைதல்

41. குவானைனின் அமைப்பானது

(AIIMS 26.05.18 AN)



4) None

42. கூற்று : நோவோலேக்கை (Novolac) பார்மால்டிஹைடுடன் வெப்பப்படுத்தும்போது உருவாகும்
பேக்கலைட் ஆனது வெப்ப இறுக்கல் பலபடி ஆகும்
காரணம் : பேக்கலைட் என்பது இளகாத திண்மம் (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. கூற்று : புரோட்டின்கள் α அமினோஅமிலங்களால் உருவாக்கப்படுகிறது
காரணம் : இயல்பிழத்தலின்போது புரோட்டினின் இரண்டாம் மற்றும் மூன்றாம் நிலை
புரதங்கள் சிதைவுகின்றன (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
44. புரதங்களின் அடிப்படை கட்டுமானத் தொகுதி (AIIMS 1998)
1. அம்மோனியா
 2. அமினோ அமிலங்கள்
 3. நைட்ரஜனின் காரங்கள்
 4. தாது RNA
45. DNA- லிருந்து RNA படியெடுத்தல் நிகழ்வின் போது தையமினில் உருவாக்கக்கூடிய கார
இணை எது? (AIIMS 1998)
1. சைட்டோசின்
 2. குவானைன்
 3. அடினைன்
 4. தையமின்
46. நொதித்தல் செயல்முறையானது என அழைக்கப்படுகிறது (AIIMS 1998)
1. நீர் நீக்கம்
 2. ஆக்ஸிஜனேற்றம்
 3. காற்றில்லா சுவாசம்
 4. காற்று சுவாசம்
47. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது அமீன் ஹார்மோன்
- 1) இன்சலின்
 - 2) புரோஜெஸ்டிரேன்
 - 3) தைராக்சின்
48. நீரிக் கரைசலில் உள்ள குளுக்கோசின் முதன்மை வளைய அமைப்பு (AIIMS 1998)
1. வளைய பென்டைல்
 2. பியூரனோஸ்
 3. பைரனோஸ்
 4. மேற்கண்ட எதுவுமில்லை

49. நொதிகளின் செயல்திறனை பாதிக்கும் காரணி எது?

(AIIMS 1998)

1. pH
2. செறிவு- வினைபடுபொருள், இணை காரணிகள்
3. நொதிகளின் நச்சு
4. மேற்கண்ட அனைத்தும்

50. புரோட்டினில் உள்ள α - சுருள் கீழ்க்கண்ட நிலையில் உள்ளது.

(AIIMS 1998)

1. முதல்நிலை அமைப்பு
2. இராண்டாம் நிலை அமைப்பு
3. மூன்றாம் நிலை அமைப்பு
4. நான்காம் நிலை அமைப்பு

51. சுவிட்டர் அயனி மூலக்கூறில் இருப்பது

(AIIMS 1998)

1. ஒன்றிற்கு மேற்பட்ட நேர் மற்றும் எதிரயனி
2. முனைவுள்ள மற்றும் முனைவற்ற தொகுதி
3. நேர் மற்றும் எதிர் அயனி
4. மேற்கண்ட எதுவுமில்லை

52. நியூக்ளியோடைடுகள் கீழ்க்கண்ட இரண்டு சர்க்கரைகளின் கலவை

(AIIMS 1998)

1. குளுக்கோஸ் மற்றும் ரிபோஸ்
2. குளுக்கோஸ் மற்றும் மால்டோஸ்
3. ரிபோஸ் மற்றும் டிஆக்ஸிரிபோஸ்
4. மால்டோஸ் மற்றும் டிஆக்ஸிரிபோஸ்

53. கூற்று : அனைத்து நொதிகளும் புரதங்களே. ஆனால் அனைத்து

புரதங்களும் நொதிகள் அல்ல

காரணம் : நொதிகள் உயிர்-வினை வேகமாற்றி மற்றும் வினைபுரியக்

கூடிய அமைப்பை கொண்டுள்ளது

(AIIMS 1998)

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

54. கூற்று : குளுக்கோஸின் பென்டா அசிட்டேட் ஹைட்ராக்வில்மீனூடன் வினைபடுவதில்லை

காரணம் : தனித்த ஆல்டிஹைடு தொகுதி பென்டான்-அசிட்டேட்டில் இல்லை

(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

55. பாலிசாக்ரைடுக்கான சோதனை

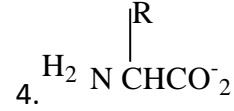
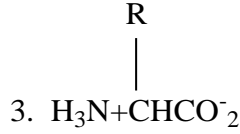
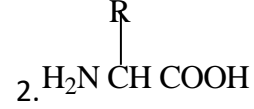
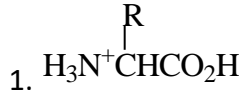
(AIIMS 26.05.2019 AN)

1. அயோடின் கரைசல்
2. நின்ஹுடரின் வினை
3. டாலன்ஸ் வினை
4. பெனிடிக்ட் கரைசல்

56. ஓர் அமினோ அமிலமானது 6 என்கிற சமமின்புள்ளியை பெற்றிருக்கிறது என கருதுக கரைசலின்

pH = 1 ஆக இருக்கும் போது, கீழ்க்கண்ட எந்த ஒன்றாக இருக்க அதிக வாய்ப்புள்ளது?

(AIIMS 26.05.2019 AN)



57. அதீத உடற்பயிற்சியின் காரணமாக தசை திரட்சி ஏற்படக் காரணமான மூலக்கூறு எது?

(AIIMS 26.05.2019 AN)

1. கிளைக்கோஜன்
2. குளுக்கோஸ்
3. டைருவிக் அமிலம்
4. L – லாக்டிக் அமிலம்

58. புரதத்தின் முதல்நிலை அமைப்புகளில், அமினோ அமிலங்கள் ஒன்றுடன் ஒன்று இதனால்

இணைக்கப்பட்டுள்ளது_____

(AIIMS 26.05.2019 AN)

1. ஹட்ரஜன் பிணைப்புகள்
2. அயனிப் பிணைப்புகள்
3. பெப்டைடு பிணைப்புகள்
4. கிளைக்கோசிடிக் இணைப்புகள்

59. _____ $[\text{NH}(\text{CH}_2.6 \text{NHCO}(\text{CH}_2.4\text{CO})_n$ _____ என்பது

(AIIMS 26.05.2019 AN)

1. சேர்க்கை பலபடி
2. வெப்ப இறுகும் பலபடி
3. ஓரின பலபடி
4. இணை பலபடி

60. புரதங்களின் தயாரிப்பு வினையில் DNA பிரிவானது முறையான கருவியாக செயலாற்றுவது

(AIPMT 2009)

1. நியூக்ளியோசைடு
2. நியூக்ளியோடைடு
3. ரிபோஸ்
4. ஜீன்

61. பின்வருவனவற்றுள் எந்த ஹார்மோனில் அயோடின் உள்ளது (AIPMT 2009)

1. தைராக்ஸின்
2. இன்சலின்
3. டெஸ்டோஸ்டீரான்
3. அட்ரீனலின்

62. பின்வருவனவற்றில் மியூட்டா சுழற்சி பண்பிற்கு உட்படாதது எது? (AIPMT 2010)

1. (+) சுக்ரோஸ்
2. (+) லாக்டோஸ்
3. (+) மால்டோஸ்
4. (+) பிரக்டோஸ்

63. பின்வரும் கூற்றுகளில் (+) லாக்டோஸை பொருத்தவரை தவறானது? (AIPMT 2011)

1. (+) லாக்டோஸ் $C_{12}H_{22}O_{11}$ 8-OH தொகுதிகளை கொண்டுள்ளது
2. (+) லாக்டோஸ் நீராற்பகுக்கும்போது சம அளவில் D(+) குளுக்கோஸ் மற்றும் D(+) காலக்டோஸை தருகிறது.
3. D(+) குளுக்கோஸ் மூலக்கூறு மற்றும் D(+) காலக்டோஸ் மூலக்கூறு இணைந்து உருவாகக்கூடிய கிளைக்கோசை (+) லாக்டோஸ் ஆகும்
4. (+) லாக்டோஸ் ஒரு ஒடுக்கும் சர்க்கரையாகும் மற்றும் மியூட்டா சுழற்சிக்கு (Muta rotation) உட்படுவதில்லை.

64. வைட்டமின் B₁ குறைவினால் ஏற்படும் நோய்? (AIPMT PRE 2012)

1. மலட்டுத்தன்மை
2. வலிப்பு
3. பெரி - பெரி
4. சிலோசிஸ் (Cheilosis)

65. நொதி வினையூக்கத்தில் (Enzyme catalysis) கீழ்க்கண்ட கூற்றுகளில் எது தவறானது?

(AIPMT PRE 2012)

1. நொதிகள் உகந்த வெப்பநிலையில் குறைந்த வினைதிறன் கொண்டவை.
2. நொதிகள் இயற்கையில் பெரும்பாலும் புரதம் கொண்டவை
3. நொதிகள் தேர்ந்து செயலாற்றும் தன்மையுடையவை
4. நொதிகள் புற ஊதா கதிர்கள் மற்றும் அதிக வெப்ப நிலையில் சிதைக்கப்படுகின்றன.

66. கீழ்க்கண்ட எந்த ஒற்றறை சர்க்கரையின் தொகப்பில் இருந்து சுக்ரோஸ் உருவாகிறது.

(AIPMT PRE 2012)

1. $\alpha - D$ - குளுக்கோபைரனோஸ் மற்றும் $\beta - D$ பிரக்டோபைரனோஸ்
2. $\alpha - D$ - கேலக்டோபைரனோஸ் மற்றும் $\infty - D$ குளுக்கோபைரனோஸ்
3. $\alpha - D$ - குளுக்கோபைரனோஸ் மற்றும் $\beta - D$ குளுக்கோபைரனோஸ்
4. $\beta - D$ - குளுக்கோபைரனோஸ் மற்றும் $\infty - D$ பிரக்டோபியூரேனோஸ்

67. கீழ்க்கண்ட எந்த கூற்று தவறானது?

(AIPMT PRE 2012)

1. ஸ்டார்ச் மற்றும் செல்லுலோஸ் இரண்டும் குளுக்கோஸின் பலபடி.
2. செயற்கைபட்டு செல்லுலோஸிலிருந்து தயாரிக்கப்படுகிறது.
3. நைலான்-66 மீட்சி தன்மையுடைய பலபடிக்கு எடுத்துக்காட்டாகும்.
4. இயற்கை இரப்பரில் மீண்டும் மீண்டும் வரக்கூடிய அலகு ஐசோப்ரின்

68. கூற்று : $\beta - D$ குளுக்கோஸை விட $\alpha - D -$ குளுக்கோஸ் கொதிநிலை குறைவு

காரணம்: $\alpha - D -$ குளுக்கோஸை காட்டிலும் $\beta - D$ குளுக்கோஸ் அதிக நிலைப்புத் தன்மை

(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.

69. நீரின் மின் காப்பு மாநிலி 80. Na^+ மற்றும் Cl^- இடையே உள்ள நிலை மின் ஈர்ப்பு விசை என்பது

(AIIMS 27.05.2018 AN)

1. காற்றை விட நீரிற்கு $1/40$ குறைவு.
2. காற்றை விட நீரிற்கு $1/80$ குறைவு
3. காற்றை விட 80 அதிகம்
4. எந்த மாற்றமும் இல்லை

70. $25^\circ C$ வெப்பநிலையில் $Zn + Cu^{2+} \rightarrow Cu + Zn^{2+}$ மின்கல வினைக்கான திட்ட EMF 1.1V, $25^\circ C$ வெப்பநிலையில் $0.1M Cu^{2+}$ மற்றும் $0.1M Zn^{2+}$ கொண்ட கரைசல்களின் EMF

(AIIMS 27.05.2018 AN)

- | | | | |
|-----------|----------|-----------|------------|
| 1. 1.10 V | 2. 0.10V | 3. -1.10V | 4. -0.110V |
|-----------|----------|-----------|------------|

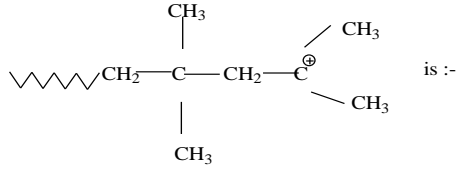
71. சார்ஜாஃப் (Chargaff's) விதி ஒரு உயிரி பற்றி கூறுவது

(AIIMS 27.05.2018 AN)

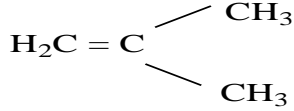
1. அடினைன் (A) மற்றும் குவானைன்(G) அளவு சமம் மற்றும் தைமின்(T) மற்றும் சைட்டோசின் (C) அளவு சமம்
2. அடினைன் (A) மற்றும் சைட்டோசின் (C) அளவுகள் சமம் தைமின் (T) மற்றும் குவானைன் (G) அளவும் சமம்.
3. அடினைன் (A) மற்றும் தைமின் (T) அளவுகள் சமம் மற்றும் குவானைன் (G) மற்றும் சைட்டோசின் (C) அளவுகள் சமம்.
4. அனைத்து காரங்களின் அளவும் சமம்.

72. கீழ்க்கண்ட பலபடியின் ஒரு படி யாது?

(AIPMT 2005)



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



73. புரோட்டினில் உருவாக்கும் டைசல்பைடு பிணைப்பில் ஈடுபடும் வினைபடுதொகுதி எது?

(AIPMT 2005)

1. தயோஈதர்
2. தயால்
3. தயோ எஸ்டர்
4. தயோலாக்டோ

74. செல்கவர் எதனால் உருவாக்கப்படுகிறது?

(AIPMT 2005)

1. பாஸ்போலிப்பிடுகள்
2. புரோட்டின்கள்
3. கொழுப்புகள்
4. கார்போஹைட்ரேட்டுகள்

75. பின்வரும் சேர்மங்களில் சவிட்டர் அயனியை உடையது

(NEET 2018)

1. அனிலீன்
2. கிளைசீன்
3. பென்சாயிக் அமிலம்
4. அசிட்டனிலைடு

76. அமைலேஸ் மற்றும் அமைலோபெக்டின் இடையே உள்ள வேறுபாடு யாது?

(NEET 2018)

1. அமைலோ பெக்டின்னில் உள்ள $1 \rightarrow 4\alpha$ - இணைப்பு மற்றும் $1 \rightarrow 6\alpha$ இணைப்பு
2. குளுக்கோஸ் மற்றும் கேலக்டோஸால் உருவானவை அமைலேஸ்
3. அமைலோபெக்டின்னில் உள்ள $1 \rightarrow 4\alpha$ - இணைப்பு மற்றும் $1 \rightarrow 6\beta$ இணைப்பு
4. அமைலேஸ்சில் உள்ள $1 \rightarrow 4\alpha$ - இணைப்பு மற்றும் $1 \rightarrow 6\beta$ இணைப்பு

77. கீழ்க்கண்ட எது குறுக்கு பலபடி?

(AIIMS 1995)

1. டெப்லான்
2. டெக்ரான்
3. பாலிஸ்டைரின்
4. நியோபிரின்

78. பெப்டைடன் N-டெர்மினல் எச்சத்தை தீர்மானிப்பதற்கு ஏற்ற ஒரு விளைப்பொருள் (AIPMT 1996).

1. P-டொலுயின் சல்போனைல் குளோரைடு
2. 2,4-டை நைட்ரோ பினைல் ஹைட்ரேசீன்
3. கார்பாக்ஸி பெப்டிடேஸ்
4. 2,4-டை நைட்ரோ புளுரோ பென்சீன்

(AIPMT 1996)

79. சக்ரோஸ் நீர்கரைசலின் வலஞ்சுழி மதிப்பு, $[\alpha]_D^{20} = +66.4^\circ$ இதை HCl உடன் கொதிக்க வைக்கும் போது இக்கரைசல் இடஞ்சுழி ஆகிறது. $[\alpha]_D^{20} = -39.9^\circ$ இந்த நிகழ்வில் சக்ரோஸ் பிளவுபட்டு தருவது

(AIPMT 1996)

1. L-குளுக்கோஸ் + D-புரக்டோஸ்
2. L-குளுக்கோஸ் + L-புரக்டோஸ்
3. D-குளுக்கோஸ் + D-புரக்டோஸ்
4. D-குளுக்கோஸ் + L-புரக்டோஸ்

80. Ca^{2+} அயனியின் முக்கிய உயிரியல் பங்கு எது?

(AIPMT 1996)

1. தசைகளின் சுருக்கத்தை தூண்டும்
2. செல்சவ்வு முழுவதும் சரியான மின்னியக்கு விசை உருவாக்குகிறது
3. ATP-யின் நீராற்பகுப்பு
4. பாதுகாப்பு பொறிமுறை

81. கூற்று: நொதித்தலின் போது திராட்சை சாறுகளிலிருந்து செம்பழுப்பு நிற நொதிப் பொருட்கள் கிடைக்கிறது

காரணம்: தூய்மையற்ற பொட்டாசியம், ஹைட்ரஜன் டார்ட்ரேட் செம்பழுப்பு நிறத்தில் உள்ளது.

இது ஆர்கால் எனப்படும்

(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

82. கீழ்க்கண்ட எந்த வைட்டமின் நீரில் கரையக்கூடியது?

(AIPMT 2007)

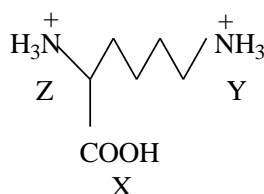
1. வைட்டமின் K
2. வைட்டமின் B
3. வைட்டமின் E
4. வைட்டமின் K

83. RNA மற்றும் DNA ஆகியவை சீர்மையற்ற மூலக்கூறுகள் அவைகளின் சீர்மையற்ற தன்மைக்கு காரணம்

(AIPMT 2007)

1. D-சர்க்கரை உறுப்பு
2. L-சர்க்கரை உறுப்பு
3. சீர்மையற்ற காரங்கள்
4. சீர்மையற்ற பாஸ்பேட் எஸ்டர் அலகுகள்

84.



(AIPMT 1999)

1.38

2. 40

3. 24

4. 32

91. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது ஸ்டிராய்டு ஹார்மோன்
1999)

(AIPMT

1. புரோஜெஸ்டீரோன்

2. கொலஸ்ட்ரால்

3. ACTH

4. அட்ரனலின்

92. கூற்று : 2, 4 – DNP சோதனையை குளுக்கோஸ் தருவதில்லை
காரணம் : குளுக்கோஸ் வளைய ஹெமி அசிட்டால் அமைப்பில் உள்ளது

(AIIMS 25.05.19 FN)

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

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

3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு

4. கூற்று மற்றும் காரணம் ஆகிய இரண்டும் தவறு

93. கூற்று : DNA வில் நிரப்பு கார இணையாதல்

காரணம் : இதற்கு காரணம் அடினைன் சைடோசினுடன் இரட்டை பிணைப்பில்

பிணைக்கப்பட்டுள்ளது மற்றும் குவானைன் தையமினுடன் முப்பிணைப்பில்

பிணைக்கப்பட்டுள்ளது

(AIIMS 25.05.19 FN)

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

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

3. கூற்று சரி ஆனால் காரணம் தவறு

4. கூற்று மற்றும் காரணம் ஆகிய இரண்டும் தவறு

94. பிரிடின் ட்ரைஎத்தில் அமீனைவிட குறைந்த காரத்தன்மையுடையது ஏனெனில்

(AIIMS 2005)

1. பிரிடின் அரோமேட்டிக் தன்மையுடையது

2. பிரிடினில் உள்ள நைட்ரஜன் Sp^2 இனக்கலப்புடையது

3. பிரிடின் வளைய அமைப்புடையது

4. பிரிடினில் உள்ள நைட்ரஜனின் தனித்த இரட்டை எலக்ட்ரானின் உள்ளடங்கா தன்மை

95. பின்வருவனவற்றுள் நீரில் கரையாத உயிரியல் மூலக்கூறு

(AIIMS 2005)

1. α -கெராட்டின்

2. ஹீமோகுளோபின்

3. ரிபோநியூக்ளியேஸ்

4. அடினைன்

96. புரதம் தொகுத்தலில் (மொழிபெயர்ப்பு) எது சரியானது ?

(AIIMS 2005)

1. அமினோ அமிலங்கள் m-RNA ஆல் நேரடியாக அங்கீகரிக்கப்பட்டது

2. கோடானின் (codon) மூன்றாம் காரம் குறைவாக குறிப்பிடத்தக்கது

3. அமினோ அமிலத்திற்கான ஒரேயொரு கோடானின் குறியீடுகள்

4. ஒவ்வொரு t-RNA மூலக்கூறும் ஒன்றிற்கு மேற்பட்ட அமினோ அமில இணைப்பை பெற்றுள்ளது

97. கூற்று : மால்டோஸ் எனப்படும் ஒடுக்கும் சர்க்கரையை நீராற்பகுக்க இரண்டு மோல்கள் D-குளுக்கோசை தருகிறது (AIIMS 2005)

காரணம் : மால்டோஸ் 1, 4 - β - கிளைகோசிடிக் இணைப்பை பெற்றுள்ளது

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

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

3. கூற்று சரி, ஆனால் காரணம் தவறு

4. கூற்று மற்றும் காரணம் தவறு

98. பாஸ்போடைஎஸ்டர் நீராற்பகுக்கும்போது நியூக்ளியோடைடு பிணைப்பு பிளவுபடுவதால் உருவாகும் விளைபொருள் (AIIMS

2011)

1. 3 - OH - டி ஆக்ஸிரிபோஸ் - 5 - PO_4^{3-}

2. 5 - OH - டி ஆக்ஸிரிபோஸ் - 3 - PO_4^{3-} .

3. 2 - OH - டி ஆக்ஸிரிபோஸ் - 2 - PO_4^{3-}

4. 4 - OH - டி ஆக்ஸிரிபோஸ் - 2 - PO_4^{3-}

99. மால்டோஸ் நீராற்பகுத்தலின் போது உருவாகும் விளைபொருளை கண்டுபிடி (AIIMS 2011)

1. α - D - குளுக்கோஸ் + α - D - குளுக்கோஸ்

2. α - D - குளுக்கோஸ் + α - D - β -பிரக்டோஸ் .

3. α - D - குளுக்கோஸ் + α - D - காலக்டோஸ்

4. α - D - β -பிரக்டோஸ் + α - D - காலக்டோஸ்

100. கூற்று: β - தாள்கள் பரப்பப்பட்ட புரத அமைப்பு அதிக நீட்டிப்புத் தன்மையை வெளிப்படுத்துகிறது.

காரணம்: அவைகளில் மூலக்கூறுகளுக்கு இடைப்பட்ட ஹைட்ரஜன் பிணைப்பு காணப்படுகிறது.

(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.

101. கூற்று: β -பிரக்டோஸ் ஒரு ஒடுக்கும் சர்க்கரை.

காரணம்: இதில் ஒரு கீட்டோ தொகுதி உள்ளது.

(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.

102. எது தவறான கூற்று (மிகவும் சரியான)

(AIIMS 26.05.2018 FN)

1. அமைலோபெக்டின் நீரில் கரையாது
2. பிரக்டோஸ் ஒடுக்கும் சர்க்கரை.
3. செல்சலோஸ் என்பது β -D- குளுக்கோஸ்.
4. DNA ல் உள்ள D.ரைபோஸ் சர்க்கரை.

103. பொருத்துக.

(AIIMS 26.05.2018 FN)

- | | |
|-------------------------------|--|
| i) உயிரியல் சிதைவடையும் பலபடி | p) 3 – ஹைட்ராக்சி பியூட்டனாயிக் அமிலம் |
| ii) பேக்லைட் | q) பீனால் |
| iii) நியூபரின் | r) 2 – குளோரோ பியூட்டா 1,3 – டையீன் |
| iv) கிளிப்டால் | s) தாலிக் அமிலம் |
1. i-p; ii-q; iii-r; iv-s
 2. i-q; ii-p; iii-r; iv-s
 3. i-p; ii-q; iii-s; iv-r
 4. i-s; ii-r; iii-p; iv-q

104. பின்வருவனவற்றுள் சவிட்டர் அயனியை உருவாக்கும் சேர்மம் எது? (CBSE 06.05.2018)

1. அனிலீன்
2. கிளைசீன்
3. பென்சாயிக் அமிலம்
4. அசிடனிலைடு

105. அமைலேஸ் மற்றும் அமைலோ பெக்டின் -க்கு இடையே உள்ள வேறுபாடு (CBSE 06.05.2018)

1. அமைலோ பெக்டின் $1 \rightarrow 4\alpha$ இணைப்பை உடையது மற்றும் $1 \rightarrow 6\alpha$ இணைப்பை உடையது.
2. அமைலோஸ் குளுக்கோஸ் மற்றும் கேலக்டோஸ்ஸால் ஆனது
3. அமைலோ பெக்டின் $1 \rightarrow 4\alpha$ இணைப்பு மற்றும் $1 \rightarrow 6\beta$ இணைப்பு உள்ளது.
4. அமைலேஸில் $1 \rightarrow 4\alpha$ இணைப்பு மற்றும் $1 \rightarrow 6\beta$ இணைப்பு உள்ளது.

106. புரதத்தில் பல்வேறு அமினோ அமிலங்களை இணைப்பது

(CBSE 2016 P1)

1. α - கிளைக்கோசிட்டிக் பிணைப்பு
2. β - கிளைக்கோசிட்டிக் பிணைப்பு
3. பெப்டைடு பிணைப்பு
4. ஈதல் பிணைப்பு

107. RNA மற்றும் DNA பற்றிய கீழ்க்கண்ட எந்த விளக்கம் சரியானது ?

(CBSE 2016 P1)

1. RNA-வில் உள்ள சர்க்கரை அரபினோஸ் மற்றும் DNA-வில் உள்ள சர்க்கரை 2-டிஆக்சிரிபோஸ் ஆகும்

2. RNA-வில் உள்ள சர்க்கரை ரிபோஸ் மற்றும் DNA-வில் உள்ள சர்க்கரை 2-டிஆக்சிரிபோஸ் ஆகும்
3. RNA-வில் உள்ள சர்க்கரை அரபினோஸ் மற்றும் DNA-வில் உள்ள சர்க்கரை ரிபோஸ் ஆகும்
4. RNA-வில் உள்ள சர்க்கரை 2-டிஆக்சிரிபோஸ் மற்றும் DNA-வில் உள்ள சர்க்கரை அரபினோஸ் ஆகும்

108. கீழ்க்கண்டவற்றில் ஒடுக்கமடையாத சர்க்கரை எது ? (CBSE 2016 P1)

1. மால்டோஸ்
2. லாக்டோஸ்
3. குளுக்கோஸ்
4. சக்ட்ரோஸ்

109. புரதத்தின் தொகுப்புக்களை கருவி கையேடாக செயல்படும் டி என் ஏ (DNA) பிரிவு?

(CBSE 2009)

1. ரிபோஸ்
2. ஜீன்
3. நியூக்ளியோசைட்
4. நியூக்ளியோடைடு

110. பின்வருவனவற்றில் எந்த ஹார்மோன்கள் அயோடினை கொண்டுள்ளது. (CBSE 2009)

1. டெஸ்டோஸ்டிரான்
2. அட்ரீனலின்
3. தைராக்ஸின்
4. இன்சலின்

111. கீழ்க்கண்டவற்றுள் உயிரி-சிதைவடையும் பலபடி எது? (AIIMS 2004)

1. செல்லுலோஸ்
2. பாலித்தீன்
3. பாலிவினைல் குளோரைடு
4. நைலான்-6

112. கூற்று : கார்பாக்ஸிபெப்டைடேஸ் என்பது ஒரு எக்ஸோபெப்டைடேஸ்

காரணம் : N- முனையத்தில் பிளவுகிறது.

(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

113. கூற்று: சக்ட்ரோஸ் ஒரு ஒடுக்கா சர்க்கரை (AIIMS 2004)

காரணம் : இதில் கிளைகோசிடிக் பிணைப்பு உள்ளது.

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

114. பின்வருவனவற்றுள் முக்கியத்துவமற்ற அமினோ அமிலம் : (NEET 2019)

1. லைசின்
2. வேலின்
3. லூசின்
4. அலனைன்

115. கூற்று: கிளைக்கோ சைட்டுகள் அமிலத் தன்மை நீரில் கரைக்கப்படுகிறது. (AIIMS 2003)

காரணம் : கிளைக்கோசைட்டுகள் அசிட்டால்களாகும்.

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.
4. உறுதியோடு மற்றும் காரணம் இரண்டும் பொய்யாக இருந்தால்

116. கூற்று : பென்சைல் புரோமைடு நீர்த்த அசிட்டேனில் வைக்கப்படும் போது பென்சைல்

ஆல்கஹால் கிடைக்கும்

காரணம் : SN^2 - வினை

(AIIMS 2003)

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

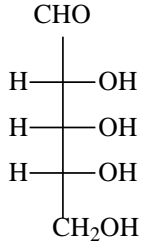
117. கூற்று : நொதியின் செயல்பாடுகள் pH ஒத்துள்ளது,

காரணம்:pH மதிப்பு மாற்றும் பொழுது நொதியுடன் கரைதிறன் மாறும்.

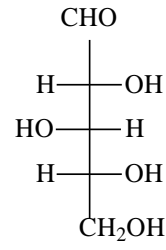
(AIIMS 2003)

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

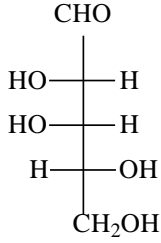
118. A மற்றும் B என்ற இரண்டு ஆல்டோபென்டோஸ்கள் ஒரேமாதிரியான ஓசேசான் வழிபொருளை தருகின்றன. நீர்த்த நைட்ரிக் அமிலத்தில் A ஆக்சிஜனேற்ற மடைந்து ஒளிசுழற்றும் தன்மையுடைய ஆல்டாரிக் அமிலத்தைகொடுக்கிறது. ரஃப் குறைப்பு வினையின் காரணமாக B டெட்ரோஸ்-ஐ கொடுக்கிறது. அதுபோலவே இது ஆக்சிஜனேற்றமடைந்து ஒளிசுழற்றும் தன்மையுள்ள ஆல்டாரிக் அமிலத்தை கொடுக்கிறது. கீழ்கண்ட பட்டியலில் A மற்றும் B யின் வடிவமைப்பு தருவி. (AIIMS 2015)



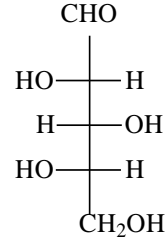
I



II



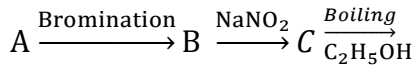
III



IV

1. A = I, B = IV 2. A = IV, B = I 3. A = III, B = II 4. A = II, B = III

119. கீழ்க்கண்ட வினைகளில் 'B'யை கண்டறிக.



(AIIMS 2015)

1. சாலிசிலிக் அமிலம் 2. பென்சோயிக் அமிலம் 3. பீனால் 4. 2,4,6 டிரைபுரோமோஅனிலின்

120. கூற்று : நீர்மநிலையில் சுக்ரோஸ் வலஞ்சுழற்சியாகவும், அதேநேரத்தில்

சுக்ரோஸ் HCl முன்னிலையில் நீராற்படுத்தல் செய்யும் போது இடஞ்சுழற்சியாகவும் உள்ளன.

காரணம் : சுக்ரோஸ் நீராற்பகுக்கும் போது சமஎண்ணிக்கை இல்லாத குளுக்கோஸ்,

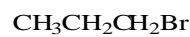
ப்ரக்டோஸ் தரும் போது சுழற்சிதிசை மாறுபடுகிறது

(AIIMS 2015)

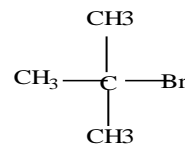
1. கூற்று சரி, காரணம் சரி. காரணம் கூற்றுக்கு சரியான விளக்கம்.
2. கூற்று காரணம் சரி. காரணம் கூற்றுக்கு சரியான விளக்கமல்ல.
3. கூற்று சரி, காரணம் தவறு.
4. கூற்று காரணம் தவறு.

121. கீழ்க்கண்ட சேர்மங்களை அவற்றின் கொதிநிலை அடிப்படையில் இறங்கு வரிசையில் எழுதுக.

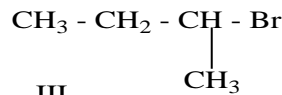
(AIIMS 2016)



I



II



III

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

122. குளுக்கோஸ் $\xrightarrow{HCN} \xrightarrow{Hydrolysis} \xrightarrow{HI, heat} A, A$ என்பது (AIIMS 2016)

1. ஹெப்டனாயிக் அமிலம்
2. 2 – ஐயடோ ஹெக்சேன்
3. ஹெப்டேன்
4. ஹெப்டனால்

123. கூற்று : சுக்ரோஸின் நீர்மக் கரைசல் வலஞ்சுழி சேர்மம் ஹைட்ரோ குளோரிக் அமில முன்னிலையில் நீராற் பகுக்கும் போது இது இடஞ்சுழி சேர்மமாகிறது.

காரணம் : சுக்ரோஸை நீராற்பகுக்கும் போது, சமமற்ற அளவிலான குளுக்கோஸ் மற்றும் பிரக்டோஸ் உருவாகிறது. அதனால் ஒளி சுழற்றும் திசையும் மாறுபடுகிறது.

(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.

124. α - D குளுக்கோஸ் மற்றும் β - D குளுக்கோஸ் ஆகியவை (AIMPT 2000)

1. எபிமர்கள்
2. அனோமர்
3. ஒளிகழற்ச்சிமாற்றியம் (கனன்சியோமர்)
4. டயாஸ்டிரியோஐசோமர்கள்

125.R மற்றும் S இனன்சியோமர்கள் வேறுபடுவது. (AIMPT 2000)

1. தளமுனைவுற்ற ஒளியின் (PPL) சுழற்சி.
2. சீர்மையுடைய கரைப்பானின் கரையும் தன்மை.
3. வேதிப்பண்புகள்.
4. இருமுனைதிருப்புதிறன்.

126. எட்டார்ச்சின் நீராற்பகுத்தலின் போது இறுதியாக கிடைப்பது (AIPMT 1991)

1. குளுக்கோஸ்
2. ஃபிரக்டோஸ்
3. 1 மற்றும் 2
4. சுக்ரோஸ்

127. பின்வருவனவற்றுள் எது ஃபெலிங் கரைசல் நேர்மறை ஆய்வினை தருகிறது? (AIPMT 2001)

1. சுக்ரோஸ்
2. குளுக்கோஸ்
3. கொழுப்பு
4. புரதம்

128. பின்வருவனவற்றுள் எது சரியானது (AIPMT 2001)

1. சைக்ளோ ஹெப்டேன் என்பது ஒரு அரோமேட்டிக் சேர்மம்
2. டையாடேஸ் என்பது ஒரு நொதி
3. அரிட்டோபீனோன் என்பது ஒரு ஈதர்
4. மேற்கண்ட அனைத்தும்

129. பின்வருவனவற்றுள் எது நியூக்ளியோடைடில் உள்ள H-பிணைப்பிற்கு சரியானது? (AIPMT 2001)

1. A – T G – C
2. A – G T – C

3. G – T A – C

4. A – A T – T

130. எந்த கூற்று சரியானது?

(AIPMT 2001)

1. ஸ்டார்ச் என்பது α குளுக்கோஸின் பலபடி
2. அமையலோஸ் என்பது செல்லுலோஸின் உட்கூறு
3. புரதத்தினுள் இருப்பது ஒரேஒரு அமினோ அமிலம்
4. வளைய அமைப்பு பிரக்டோஸில் உள்ளது 4 கார்பன் மற்றும் 1 ஆக்ஸிஜன் அணு

131. $\begin{array}{c} \text{O} \\ || \\ -\text{C}-\ddot{\text{N}}\text{H}- \end{array}$ (பெட்டைட் பிணைப்பு) எந்த கூற்று பெட்டைட் பிணைப்பு தவறானது?(AIPMT 2001)

1. புரோட்டினுள்ள C – N பிணைப்பு நீளமானது சாதாரண N – பிணைப்பின் பிணைப்பு நீளத்தை விட அதிகம்
2. $\begin{array}{c} -\text{C}-\text{NH}- \\ || \\ \text{O} \end{array}$ தொகுதியின் தள அமைப்பை நிரல் ஆய்வு தெரிவிக்கின்றது.
3. புரோட்டினுள்ள C – N பிணைப்பு நீளமானது சாதாரண C – N பிணைப்பை விட நீளத்தை விட குறைவு
4. மேற்கண்ட எதுவுமில்லை.

132. என்சைம்கள் எவற்றால் ஆனவை

(AIPMT 2002)

1. உண்ணக் கூடிய புரதங்கள்
2. குறிப்பு அமைப்பு பெற்ற புரதங்கள்
3. நைட்ரஜன் உள்ள கார்போ ஹைட்ரேட்டுகள்
4. கார்போ ஹைட்ரேட்டுகள்

133. எது சரியான கூற்று அல்ல

(AIPMT 2002)

1. α அமினோ அமிலத்தின் α கார்பன் சீர்மைத் தன்மையற்றது
2. எல்லா புரதங்களும் L – அமைப்பு பெற்றுள்ளது
3. மனித உடல் தனக்கு தேவையான எல்லா புரதங்களையும் தானே தொகுத்து கொள்ளும்
4. $\text{pH} = 7$ –ல் அமினோ மற்றும் கார்பாக்ஸிலிக் அமில தொகுதிகள் அயனி நிலையில் உள்ளன.

134. குளுக்கோஸ் + x பீனைல் ஹைட்ரேசின் \rightarrow ஓசோன் x-ன் மதிப்பு

(AIPMT 1998)

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

135. DNA ல் காணப்படக்கூடிய RND ல் காணப்படாத காரம்

(AIPMT 1998)

1. தையமின் 2. அடினைன் 3. குவானைன் 4. சைட்டோசின்

136. கைரல் மையம் (சீர்மைதன்மை) கொண்ட மூலக்கூறு (AIPMT 1998)

1. $D\text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{Cl}$ 2. $\text{CH}_3 - \text{CHD} - \text{CH}_2 - \text{Cl}$
3. $\text{CH}_3 - \text{CHCl} - \text{CH}_2\text{D}$ 4. $\text{CH}_3 - \text{CHOH} - \text{CN}_2\text{CH}_3$

137. 5% சுக்ரோஸ் (சர்க்கரை) கரைசலுடன் 1% மற்றொரு சேர்மம் ஒத்த சவ்வுபுரவல் அழுத்தத்தில் உள்ளது. எனில் 1% கரைசலில் கரைந்துள்ள சேர்மத்தின் மூலக்கூறு எடை

(AIPMT 1998)

1. 32.4 2. 68.4 3. 129.6 4. 34.2

138. ஹீமோகுளோபினில் (மூலக்கூறு எடை 67200. 0.33% இரும்பு காணப்படுகிறது. எனில்

ஒரு மூலக்கூறு ஹீமோகுளோபினில் இரும்பு அணுக்களின் எண்ணிக்கை. (AIPMT 1998)

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

139. பால்மிடிக் அமிலத்தில் நிகழும் லிபிட் வளர்ச்சிதை மாற்றத்தில் உருவாகும் ATP

மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கை

(AIPMT 1998)

1. 56 2. 36 3. 130 4. 86

140. ஹீமோகுளோபினில் இரும்பின் ஆக்சிஜனேற்ற நிலை

(AIIMS 2013)

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

141. கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது ஒடுக்காத சர்க்கரை

(AIIMS 2013)

1. சுக்ரோஸ் 2. மால்டோஸ் 3. லேக்டோஸ் 4. மோனோஸ்

142. பலபடி பூச்சு கொண்ட ஒட்டாத சமையல் பாத்திரங்களில் காணப்படும் ஒருபடி மோனோமர் என்பது

(AIIMS 2013)

1. $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$ 2. $\text{CH}_2 = \text{CHCN}$ 3. $\text{CH}_2 = \text{CHCl}$ 4. $\text{CF}_2 = \text{CF}_2$

143. கூற்று : அனைத்து நொதிகளும் புரதத்தால் ஆனது மற்றும் அனைத்து புரதங்களும் முப்பரிமான அமைப்பை பெற்றுள்ளன

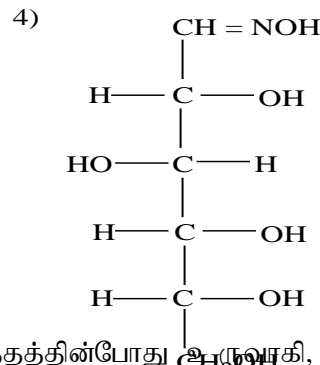
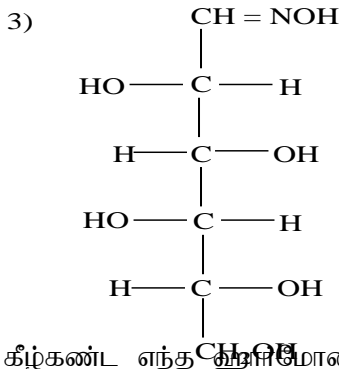
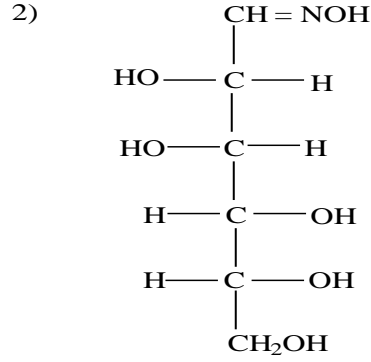
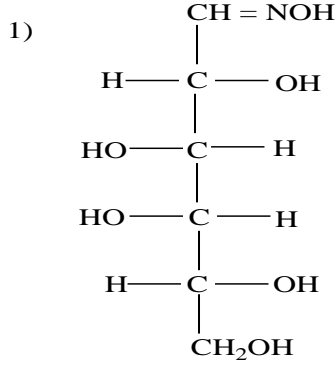
காரணம் : புரதங்களின் இரண்டாம் நிலை அமைப்பு அமினோ அமிலங்களால்

வரிசைபடுத்தப் பட்டுள்ளது.

(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

150. D+ குளுக்கோஸ் ஹைட்ராக்சில்அமீனூடன் வினைபுரிந்து ஆக்ஸைமை தருகிறது. ஆக்ஸைமின் அமைப்பு பின்வருவனவற்றுள் எது ? (AIPMT 04.05.2014)



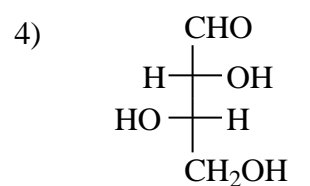
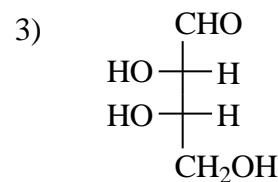
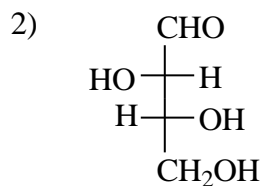
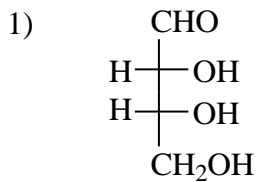
151. கீழ்க்கண்ட எந்த ஹைட்ரோமான் மன அழுத்தத்தின்போது அருவாகி, அது மனிதனின் கல்லீரலில் கிளைக்கே

1. தைராக்க்சின்
2. இன்சலின்
3. அட்ரீனலின்
4. எஸ்ட்ராடையால்

152. மூலக்கூறு மரபியல் கோட்பாட்டின்படி மரபுத்தகவல்கள் பின்வரும் எந்த வரிசையில் கடத்தப்படுகின்றன ? (CBSE 2016 P-II)

1. அமினோ அமிலங்கள் → புரதங்கள் → DNA
2. DNA → கார்போஹைட்ரேட்டுகள் → புரதங்கள்
3. DNA → RNA → புரதங்கள்
4. DNA → RNA → கார்போஹைட்ரேட்டுகள்

153. கீழே கொடுக்கப்பட்டுள்ள நான்கு ஆல்டோஸ்களின் அமைப்புகளின் அடிப்படையில் அமைந்த சரியான பெயர் வரிசை முறையே (CBSE 2016 P-II)



1. L – எரித்ரோஸ், L – த்ரியோஸ், L – எரித்ரோஸ், D – த்ரியோஸ்,
2. D – த்ரியோஸ், D – எரித்ரோஸ், L – த்ரியோஸ், D – எரித்ரோஸ்
3. L – எரித்ரோஸ், L – த்ரியோஸ், D – எரித்ரோஸ், D – த்ரியோஸ்,

1. இன்சலின்

2. புரோஜெஸ்டீரோன்

3. தைராக்சின்

4. ஆக்சிபியூரின்