



NEET MICRO TEST 27 (07.12.2024)

20x4=80 MARKS

Botany: Molecular basis of Inheritance, **Zoology:** Animal Kingdom

Chemistry: p-block elements (15,16,17 & 18), **Physics:** Nuclei

1. The length of DNA is generally defined in terms of

- 1) Number of nucleotides
- 2) Base pairs
- 3) Both (1) and (2)
- 4) Micrometres

2. Histones are rich in which amino acid?

- 1) Methionine, Arginine
- 2) Lysine, Arginine
- 3) Lysine, Proline
- 4) Methionine, Lysine

3. Reverse transcriptase is

- 1) RNA dependent RNA polymerase
- 2) DNA dependent RNA polymerase
- 3) DNA dependent DNA polymerase
- 4) RNA dependent DNA polymerase

4. Which is incorrect with reference to the transforming principle? (HK - Heat killed)

- 1) S strain → Injected to mice → Mice died
- 2) R strain → Injected to mice → Mice alive
- 3) S strain (HK) → Injected to mice → Mice alive
- 4) S strain (HK) + R strain → Injected to mice → Mice alive

5. Number of histone molecules in each nucleosome core is

- 1) 14
- 2) 12
- 3) 7
- 4) 8

6. Select the animal that is a living fossil and have segmented body.

- 1) *Limulus*
- 2) *Bombyx*
- 3) *Apteryx*
- 4) *Pinctada*

1. டிஎன்ஏவின் நீளம் பொதுவாக இவ்வாறு வரையறுக்கப்படுகிறது

- 1) நியூக்ளியோடைட்களின் எண்ணிக்கை
- 2) அடிப்படை இணைகள்
- 3) இரண்டும் (1) மற்றும் (2)
- 4) மைக்ரோமீட்டர்கள்

2. ஹிஸ்டோன்களில் எந்த அமினோ அமிலம் நிறைந்துள்ளது?

- 1) மெத்தியோனைன், அர்ஜினைன்
- 2) லைசின், அர்ஜினைன்
- 3) லைசின், புரோலின்
- 4) மெத்தியோனைன், லைசின்

3. தலைகீழ் டிரான்ஸ்கிரிப்டேஸ் என்பது

- 1) ஆர்என்ஏ சார்ந்த ஆர்என்ஏ பாலிமரேஸ்
- 2) டிஎன்ஏ சார்ந்த ஆர்என்ஏ பாலிமரேஸ்
- 3) டிஎன்ஏ சார்ந்த டிஎன்ஏ பாலிமரேஸ்
- 4) ஆர்என்ஏ சார்ந்த டிஎன்ஏ பாலிமரேஸ்

4. தோற்ற மாற்றக் கொள்கையில் எது தவறானது? (HK - வெப்பம் கொல்லப்பட்டது)

- 1) S வகை → எலிகளுக்கு செலுத்தப்பட்டது → எலிகள் இறந்தன
- 2) R வகை → எலிகளுக்கு செலுத்தப்பட்டது → எலிகள் உயிருடன் உள்ளன
- 3) S வகை (HK) → எலிகளுக்கு செலுத்தப்பட்டது → எலிகள் உயிருடன்
- 4) S வகை (HK) + R வகை → எலிகளுக்கு செலுத்தப்பட்டது → எலிகள் உயிருடன்

5. ஒவ்வொரு நியூக்ளியோசோம் மையத்திலும் உள்ள ஹிஸ்டோன் மூலக்கூறுகளின் எண்ணிக்கை

- 1) 14
- 2) 12
- 3) 7
- 4) 8

6. உயிருள்ள புதைபடிவமாகவும், கண்டங்களான உடலையும் கொண்ட விலங்கைத் தேர்ந்தெடுக்கவும்.

- 1) லிமுலஸ்
- 2) பாம்பிக்ஸ்
- 3) ஆப்டெரிக்ஸ்
- 4) பின்க்டாடா

7. The excretory organ in an animal which has a rudimentary structure in its collar region that is similar to notochord, is

- 1) Integumentary nephridia
- 2) Proboscis gland
- 3) Antennal gland
- 4) Septal nephridia

8. Which of the following animal is considered as true fish?

- 1) Devilfish
- 2) Cuttlefish
- 3) Dogfish
- 4) Starfish

9. Choose the mismatch.

Feature	Example
1) Bilateral symmetry	- Pterophyllum
2) Suckers	- Fasciola
3) Ctenoid scales	- Scoliodon
4) Free-living	- Asterias

10. Complete the analogy and select the correct option.

Dentalium : Tusk shell:: Chaetopleura : ____

- 1) Apple snail
- 2) Chiton
- 3) Squid
- 4) Devil fish

11. The three important oxidation states of phosphorus are

- 1) -3, +3 and +5
- 2) -3, +3 and -5
- 3) -3, +3 and +2
- 4) -3, +3 and +4

12. Nitrogen forms N_2 , but phosphorus is converted into P_4 from P, the reason is

- 1) Triple bond is present between phosphorus atom
- 2) $p\pi - p\pi$ bonding is strong
- 3) $p\pi - p\pi$ bonding is weak
- 4) Multiple bond is formed easily

13. Which one has the lowest boiling point?

- 1) NH_3
- 2) PH_3
- 3) AsH_3
- 4) SbH_3

7. முதுகுநாண் போன்று காலர் பகுதியில் ஒரு அடிப்படை அமைப்பைக் கொண்ட ஒரு விலங்கின் கழிவுநீக்க உறுப்பு,

- 1) இன்ட்குமெண்டரி நெ.:ப்ரிடியா
- 2) புரோபோஸ்கிஸ் சுரப்பி
- 3) ஆண்டெனல் சுரப்பி
- 4) செப்டல் நெ.:ப்ரிடியா

8. பின்வரும் விலங்குகளில் எது உண்மையான மீனாகக் கருதப்படுகிறது?

- 1) டெவில்மீன்
- 2) கட்டில் மீன்
- 3) நாய்மீன்
- 4) நட்சத்திர மீன்

9. பொருந்தாததைத் தேர்ந்தெடுக்கவும்.

பண்பு	உதாரணம்
1) இருபக்க சமச்சீர்	- ஸ்டெரோபில்லம்
2) உறிஞ்சிகள்	- :பாசியோலா
3) Ctenoid செதில்கள்	- Scoliodon
4) தன்னிச்சை வாழ்க்கை	- ஆஸ்டிரியாஸ்

10. ஒப்புமையை பூர்த்தி செய்து சரியானதைத் தேர்ந்தெடுக்கவும்.

Dentalium : தந்தஓடு:: Chaetopleura : ____

- 1) ஆப்பிள் நத்தை
- 2) கைட்டான்
- 3) கணவாய்
- 4) டெவில்மீன்

11. பாஸ்பரஸின் மூன்று முக்கியமான ஆக்சிஜனேற்ற நிலைகள் ____

- 1) -3, +3 and +5
- 2) -3, +3 and -5
- 3) -3, +3 and +2
- 4) -3, +3 and +4

12. நைட்ரஜன் N_2 ஐ உருவாக்குகிறது, ஆனால் பாஸ்பரஸ் P இலிருந்து P_4 ஆக மாற்றப்படுகிறது, இதற்கான காரணம்

- 1) பாஸ்பரஸ் அணுவிற்கு இடையே மூன்று பிணைப்பு உள்ளது
- 2) $p\pi - p\pi$ பிணைப்பு வலுவானது
- 3) $p\pi - p\pi$ பிணைப்பு பலவீனமாக உள்ளது
- 4) பல பிணைப்புகள் எளிதில் உருவாகின்றன

13. எது குறைந்த கொதிநிலையைக் கொண்டுள்ளது?

- 1) NH_3
- 2) PH_3
- 3) AsH_3
- 4) SbH_3

14. The correct decreasing order of basic strength is:

- 1) $\text{AsH}_3 > \text{SbH}_3 > \text{PH}_3 > \text{NH}_3$
- 2) $\text{SbH}_3 > \text{AsH}_3 > \text{PH}_3 > \text{NH}_3$
- 3) $\text{NH}_3 > \text{PH}_3 > \text{AsH}_3 > \text{SbH}_3$
- 4) $\text{PH}_3 > \text{AsH}_3 > \text{SbH}_3 > \text{NH}_3$

15. The shape of ammonia molecule is

- 1) tetrahedral
- 2) pyramidal
- 3) planar triangle
- 4) octahedral

16. Outside a nucleus

- 1) Neutron is stable
- 2) Proton and neutron both are stable
- 3) Neutron is unstable
- 4) Neither proton nor neutron is stable

17. The mass defect for the nucleus of helium is 0.0303 amu. What is the binding energy per nucleon for helium is MeV?

- 1) 28
- 2) 7
- 3) 4
- 4) 1

18. Which of the following is the fusion reaction?

- 1) ${}_1\text{H}^2 + {}_1\text{H}^2 \rightarrow {}_2\text{He}^4$
- 2) ${}_0n^1 + {}_7\text{N}^{14} \rightarrow {}_6\text{C}^{14} + {}_1\text{H}^1$
- 3) ${}_0n^1 + {}_{92}\text{U}^{238} \rightarrow {}_{93}\text{Np}^{239} + \beta^{-1} + \gamma$
- 4) ${}_1\text{H}^3 \rightarrow {}_2\text{He}^3 + \beta^{-} + \gamma$

19. In a nuclear reactions, we have conservation

- 1) mass only
- 2) Energy only
- 3) momentum only
- 4) mass, energy and momentum

20. If the energy released in the fission of one nucleus is 200 MeV. Then the number of nuclei required per second in a power plant of 16 kW will be

- 1) 0.5×10^{14}
- 2) 6×10^{17}
- 3) 10^{17}
- 4) 5×10^{14}

14. கார வலிமையின் சரியான குறைப்பு வரிசை

- 1) $\text{AsH}_3 > \text{SbH}_3 > \text{PH}_3 > \text{NH}_3$
- 2) $\text{SbH}_3 > \text{AsH}_3 > \text{PH}_3 > \text{NH}_3$
- 3) $\text{NH}_3 > \text{PH}_3 > \text{AsH}_3 > \text{SbH}_3$
- 4) $\text{PH}_3 > \text{AsH}_3 > \text{SbH}_3 > \text{NH}_3$

15. அம்மோனியா மூலக்கூறின் வடிவம்

- 1) நான்முகி
- 2) பிரமிடு
- 3) சமதள முக்கோணம்
- 4) எண்முகி

16. கருவுக்கு வெளியே

- 1) நியூட்ரான் நிலையானது
- 2) புரோட்டான் மற்றும் நியூட்ரான் இரண்டும் நிலையானவை
- 3) நியூட்ரான் நிலையற்றது
- 4) புரோட்டான் அல்லது நியூட்ரான் நிலையானது அல்ல.

17. ஹீலியத்தின் கருவிற்கான நிறை குறைபாடு 0.0303 amu ஆகும். ஹீலியத்தின் பிணைப்பு ஆற்றல் / நியூக்ளியான் அளவு MeV ல் என்ன?

- 1) 28
- 2) 7
- 3) 4
- 4) 1

18. பின்வருவனவற்றில் அணுக்கரு இணைவு விளைவு எது?

- 1) ${}_1\text{H}^2 + {}_1\text{H}^2 \rightarrow {}_2\text{He}^4$
- 2) ${}_0n^1 + {}_7\text{N}^{14} \rightarrow {}_6\text{C}^{14} + {}_1\text{H}^1$
- 3) ${}_0n^1 + {}_{92}\text{U}^{238} \rightarrow {}_{93}\text{Np}^{239} + \beta^{-1} + \gamma$
- 4) ${}_1\text{H}^3 \rightarrow {}_2\text{He}^3 + \beta^{-} + \gamma$

19. அணுக்கரு வினைகளில், மாறாதது

- 1) நிறை மட்டுமே
- 2) ஆற்றல் மட்டுமே
- 3) வேகம் மட்டும்
- 4) நிறை, ஆற்றல் மற்றும் உந்தம்

20. ஒரு அணுக்கருவின் பிளவில் வெளியாகும் ஆற்றல் 200 MeV என்றால். 16 கிலோவாட் மின் நிலையத்தில் ஒரு நொடிக்கு தேவைப்படும் அணுக்கருக்களின் எண்ணிக்கை

- 1) 0.5×10^{14}
- 2) 6×10^{17}
- 3) 10^{17}
- 4) 5×10^{14}



Botany: Molecular basis of Inheritance, **Zoology:** Animal Kingdom

Chemistry: p-block elements (15,16,17 & 18), **Physics:** Nuclei

Solution

1. Answer: (3)
2. Answer: (2)
3. Answer: (4)
4. Answer: (4)
5. Answer: (4)
6. Answer: (1)
7. Answer: (2)
8. Answer: (3)
9. Answer: (3)
10. Answer: (2)

11. Answer: (1)
-3, +3, +5

12. Answer: (3)
Nitrogen form N_2 (i.e. $N \equiv N$) but phosphorus form P_4 , because in P_2 , $p_\pi - p_\pi$ bonding is present which is a weaker bonding.

13. Answer: (2)
The order of boiling points of the group 15 hydrides is: $BiH_3 > SbH_3 > NH_3 > AsH_3 > PH_3$

14. Answer: (3)
As the size of central atom increases the lone pair of electrons occupies a larger volume. In other words electron density on the central atom decreases and consequently its tendency to donate a pair of electrons decreases along with basic character from NH_3 to BiH_3 .

15. Answer: (2)
Ammonia has pyramidal shape with sp_3 hybridisation.

16. Answer: (3)

When neutrons are kept isolated in space i.e., outside the nucleus, they decay with a half-life 15 minutes resulting proton and electron (β -decay) and anti-neutrino. However protons are considered stable outside of nuclei.

17. Answer: (2)

$$\text{B.E per nucleon} = \frac{0.0303 \times 931}{4} \text{ MeV} \approx 7$$

18. Answer: (1)

Only first option represents fusion reaction among the given options.

19. Answer: (3)

Most converts to energy so mass conservation of energy conservation not possible, but momentum is conserved.

20. Answer: (4)

$$\begin{aligned} \text{Energy released in the fission of one nucleus} &= 200 \text{ MeV} \\ &= 3.2 \times 10^{-11} \text{ J} \end{aligned}$$

$$P = 16 \text{ kW} = 16 \times 10^3 \text{ W}$$

Now, No. of nuclei required per sec is

$$n = \frac{P}{E} = \frac{16 \times 10^3}{3.2 \times 10^{-11}} = 5 \times 10^{14}$$