



# Alpha Waves Coaching Centre

www.alphawavescoaching.com



NEET, JEE, CA, TUITION  
ERODE – 12, CONTACT: 9500939789

NEET MICRO TEST 25 (05.12.2024)

20x4=80 MARKS

**Botany:** Sexual reproduction in flowering plants, **Zoology:** Evolution  
**Chemistry:** Equilibrium, **Physics:** Dual Nature of Radiation & matter

1. Germ pores in pollen grains are
    - 1) Prominent apertures in exine where sporopollenin is absent
    - 2) Prominent apertures in intine where sporopollenin is absent
    - 3) Prominent apertures in sporoderm where cellulose is absent
    - 4) Prominent apertures in sporoderm where intine is absent
  2. In a pollen grain intine is chemically made up of
    - 1) Cellulose and lignin
    - 2) Sporopollenin
    - 3) Cellulose and pectin
    - 4) Cellulose and suberin
  3. Symbiotic pollination is seen in
    - 1) *Amorphophallus*
    - 2) *Yucca*
    - 3) *Eucalyptus*
    - 4) Both (1) and (2)
  4. Viability of pollen grains depend up on
    - 1) Type of species
    - 2) Prevailing temperature and humidity
    - 3) Size of pollen grains
    - 4) Both (1) and (2)
  5. Find the plant in which both autogamy and geitonogamy are prevented
    - 1) Castor
    - 2) Maize
    - 3) Cucumber
    - 4) Papaya
  6. The theory of chemical evolution of life was proposed by
    - 1) Ernst Heckel and Karl Ernst Von Baer
    - 2) Charles Darwin and Lamarck
    - 3) Urey and Miller
    - 4) Oparin and Haldane
1. மகரந்தத் துகள்களில் உள்ள மகரந்ததுளை என்பது
    - 1) ஸ்போரோபோல்லெனின் இல்லாத எக்சைனில் உள்ள முக்கிய துளைகள்
    - 2) ஸ்போரோபோல்லெனின் இல்லாத இன்டைனில் உள்ள முக்கிய துளைகள்
    - 3) செல்லுலோஸ் இல்லாத ஸ்போரோடெர்மில் உள்ள முக்கிய துளைகள்
    - 4) இன்டைன் இல்லாத ஸ்போரோடெர்மில் உள்ள முக்கிய துளைகள்
  2. ஒரு மகரந்தத் துகளின் இன்டைன் வேதியியல் ரீதியாக இதனால் ஆனது
    - 1) செல்லுலோஸ் மற்றும் லிக்னின்
    - 2) ஸ்போரோபோல்லெனின்
    - 3) செல்லுலோஸ் மற்றும் பெக்டின்
    - 4) செல்லுலோஸ் மற்றும் சுபெரின்
  3. ஒருங்குயிரி மகரந்தச் சேர்க்கை இதில் காணப்படுகிறது
    - 1) அமார்போபாலஸ்
    - 2) யூக்கா
    - 3) யூகலிப்டஸ்
    - 4) இரண்டும் (1) மற்றும் (2)
  4. மகரந்தத் துகள்களின் வளத்தன்மை இதனைப் பொறுத்தது
    - 1) சிற்றினங்கள் வகை
    - 2) நிலவும் வெப்பநிலை மற்றும் ஈரப்பதம்
    - 3) மகரந்த துகள்களின் அளவு
    - 4) இரண்டும் (1) மற்றும் (2)
  5. தன் மகரந்தச்சேர்க்கை மற்றும் கேய்ட்டினோகேமி இரண்டும் தடுக்கப்பட்ட தாவரத்தைக் கண்டறியவும்
    - 1) ஆமணக்கு
    - 2) மக்காச்சோளம்
    - 3) வெள்ளரி
    - 4) பப்பாளி
  6. உயிரின் வேதியியல் பரிணாமக் கோட்பாடு இவர்களால் முன்மொழியப்பட்டது
    - 1) எர்ன்ஸ்ட் ஹெக்கல் மற்றும் கார்ல் எர்ன்ஸ்ட் வான் பேர்
    - 2) சார்லஸ் டார்வின் மற்றும் லாமார்க்
    - 3) யூரே மற்றும் மில்லர்
    - 4) ஓபரின் மற்றும் ஹால்டேன்

7. The fitness according to Darwin refers ultimately and only to
- 1) reproductive fitness
  - 2) physical fitness
  - 3) mental fitness
  - 4) both 2 and 3
8. Embryological support for evolution proposal was disapproved on careful study performed by
- 1) Ernst Heckel
  - 2) Karl Ernst Von Baer
  - 3) Darwin
  - 4) Lamarck
9. The process of evolution of different species in a given geographical area starting from a point and literally radiating to outer area of geography is called
- 1) Adaptive radiation
  - 2) Convergent evolution
  - 3) Analogy
  - 4) all of these
10. Which of the following was a flying dinosaur?
- 1) Triceratops
  - 2) Pteranodon
  - 3) Stegosaurus
  - 4) Brachiosaurus
- 11.
- $$\text{H}_3\text{PO}_4 \xrightleftharpoons{-\text{H}^+} \text{H}_2\text{PO}_4^- \xrightleftharpoons{-\text{H}^+} \text{HPO}_4^{2-}$$
- (a) (b) (c)
- Which acts as both bronsted acid and base
- 1) a, b
  - 2) b, c
  - 3) a, c
  - 4) a, b, c
12. 100ml of 0.1M H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> added to 200ml of 0.1M NaOH, calculate pH of resultant solution is
- 1) 2
  - 2) 10
  - 3) 7
  - 4) 12
13. K<sub>sp</sub> of Mg(OH)<sub>2</sub> is 4 x 10<sup>-12</sup>. The pH of an aqueous saturated solution of Mg(OH)<sub>2</sub> is
- 1) 3.58
  - 2) 9.7
  - 3) 10.3
  - 4) 6.76

7. டார்வினின் கூற்றுப்படி தகுதி என்பது இறுதியில் இதை மட்டுமே குறிக்கிறது
- 1) இனப்பெருக்கத் தகுதி
  - 2) உடல் தகுதி
  - 3) மன ஆரோக்கியம்
  - 4) 2 மற்றும் 3 இரண்டும்
8. பரிணாம முன்மொழிவுக்கான கருவியல் ஆதரவு, கவனமாக ஆய்வு செய்ததில் இவரால் மறுக்கப்பட்டது
- 1) எர்ன்ஸ்ட் ஹெக்கல்
  - 2) கார்ல் எர்ன்ஸ்ட் வான் பேர்
  - 3) டார்வின்
  - 4) லாமார்க்
9. கொடுக்கப்பட்ட புவியியல் பகுதியில் வெவ்வேறு சிற்றினங்களின் பரிணாம வளர்ச்சியின் செயல்முறையானது ஒரு புள்ளியில் இருந்து தொடங்கி புவியியலின் வெளிப்புற பகுதிக்கு நேரடியான பரவல் இவ்வாறு அழைக்கப்படுகிறது.
- 1) தகவமைப்பு பரவல்
  - 2) குவி பரிணாமம்
  - 3) செயலொத்த உறுப்புகள்
  - 4) இவை அனைத்தும்
10. பின்வருவனவற்றில் பறக்கும் டைனோசர் எது?
- 1) ட்ரைசெராடாப்ஸ்
  - 2) Pteranodon
  - 3) ஸ்டெகோசொரஸ்
  - 4) பிராச்சியோசொரஸ்
- 11.
- $$\text{H}_3\text{PO}_4 \xrightleftharpoons{-\text{H}^+} \text{H}_2\text{PO}_4^- \xrightleftharpoons{-\text{H}^+} \text{HPO}_4^{2-}$$
- (a) (b) (c)
- இது ப்ரான்ஸ்டெட் அமிலம் மற்றும் காரம் ஆகிய இரண்டாகவும் செயல்படுகிறது
- 1) a, b
  - 2) b, c
  - 3) a, c
  - 4) a, b, c
12. 100ml 0.1M H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> 200ml 0.1M NaOH இல் சேர்க்கப்பட்டது, திரவ கரைசலின் pH மதிப்பு
- 1) 2
  - 2) 10
  - 3) 7
  - 4) 12
13. Mg(OH)<sub>2</sub> இன் K<sub>sp</sub> 4 x 10<sup>-12</sup> ஆகும். Mg(OH)<sub>2</sub> இன் நீர் நிறைவுற்ற கரைசலின் pH மதிப்பு
- 1) 3.58
  - 2) 9.7
  - 3) 10.3
  - 4) 6.76

14. In which of the following, salt hydrolysis is not possible
- 1)  $\text{CH}_3\text{COONa}$
  - 2)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
  - 3)  $\text{CH}_3\text{COONH}_4$
  - 4)  $\text{K}_2\text{SO}_4$
15. The  $\text{pK}_a$  of acetic acid and  $\text{pK}_b$  of ammonium hydroxide are 4.76 and 4.75 respectively. Calculate the pH of ammonium acetate solution
- 1) 6.005
  - 2) 8.005
  - 3) 7.005
  - 4) 5.005
16. If a photocell is illuminated with a radiation of  $1240 \text{ \AA}$ , the stopping potential is found to be 8 volt; then the work function of the emitter and the threshold wavelength are
- 1) 2 eV,  $2000 \text{ \AA}$
  - 2) 2 eV,  $6200 \text{ \AA}$
  - 3) 2 eV,  $2480 \text{ \AA}$
  - 4) 3 eV,  $6200 \text{ \AA}$
17. The frequency of incident light falling on a photosensitive metal plate is double, the KE of the emitted photoelectrons is
- 1) double the earlier value
  - 2) unchanged
  - 3) more than doubled
  - 4) less than doubled
18. The slope of frequency of incident light versus stopping potential for a given surface will be (Frequency of incident light taken on x-axis and stopping potential is taken on y-axis)
- 1)  $h/e$
  - 2)  $eh$
  - 3)  $e$
  - 4)  $h$
19. The kinetic energy of electron is E when the incident light has wavelength  $\lambda$ . To increase the E to 2E, the incident light must have wavelength
- 1)  $\frac{hc}{E\lambda - hc}$
  - 2)  $\frac{hc\lambda}{E\lambda + hc}$
  - 3)  $\frac{hc}{E\lambda + hc}$
  - 4)  $\frac{hc\lambda}{E\lambda - hc}$
14. பின்வருவனவற்றில் உப்பு நீராற்பகுப்பு சாத்தியமில்லை
- 1)  $\text{CH}_3\text{COONa}$
  - 2)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
  - 3)  $\text{CH}_3\text{COONH}_4$
  - 4)  $\text{K}_2\text{SO}_4$
15. அசிட்டிக் அமிலத்தின்  $\text{pK}_a$  மற்றும் அம்மோனியம் ஹைட்ராக்சைட்டின்  $\text{pK}_b$  முறையே 4.76 மற்றும் 4.75 ஆகும். அம்மோனியம் அசிட்டேட் கரைசலின் pH மதிப்பு
- 1) 6.005
  - 2) 8.005
  - 3) 7.005
  - 4) 5.005
16. ஒரு  $\therefore$ போட்டோசெல்  $1240 \text{ \AA}$  கதிர்வீச்சுடன் ஒளியூட்டப்பட்டால், நிறுத்தும் திறன் 8 வோல்ட் ஆகும் பின்னர் உமிழ்ப்பான் வேலை செயல்பாடு மற்றும் வாசல் அலைநீளம்
- 1) 2 eV,  $2000 \text{ \AA}$
  - 2) 2 eV,  $6200 \text{ \AA}$
  - 3) 2 eV,  $2480 \text{ \AA}$
  - 4) 3 eV,  $6200 \text{ \AA}$
17. ஒளிச்சேர்க்கை உலோகத் தகட்டின் மீது விழும் ஒளியின் அதிர்வெண் இரட்டிப்பாகும், உமிழ்ப்படும் ஒளிமின்னணுக்களின் இயக்க ஆற்றல்
- 1) முந்தைய மதிப்பை இரட்டிப்பாக்கு
  - 2) மாறாமல்
  - 3) இருமடங்கு அதிகரித்தல்
  - 4) இருமடங்கு குறைதல்
18. கொடுக்கப்பட்ட மேற்பரப்பில் படு ஒளியின் அதிர்வெண்ணிற்கும் நிறுத்தும் மின்னழுத்தத்திற்கும் இடையேயான சாய்வு (x- படு ஒளியின் அதிர்வெண் மற்றும் y-அச்சில் நிறுத்து மின்னழுத்தம்)
- 1)  $h/e$
  - 2)  $eh$
  - 3)  $e$
  - 4)  $h$
19. படு ஒளி அலைநீளம்  $\lambda$  கொண்டிருக்கும் போது எலக்ட்ரானின் இயக்க ஆற்றல் E ஆகும். E ஐ 2E ஆக அதிகரிக்க, படு ஒளி அலைநீளத்தைக் கண்டிப்பாகக் கொண்டிருக்க வேண்டிய மதிப்பு
- 1)  $\frac{hc}{E\lambda - hc}$
  - 2)  $\frac{hc\lambda}{E\lambda + hc}$
  - 3)  $\frac{hc}{E\lambda + hc}$
  - 4)  $\frac{hc\lambda}{E\lambda - hc}$

20. Which one of the following is true in the photoelectric emission?

- 1) The threshold frequency depends upon the wavelength of incident light
- 2) Above the threshold frequency the maximum KE of photoelectron is inversely proportional to the frequency of incident light
- 3) Photoelectric current is directly proportional to the intensity of light of a given frequency at moderate intensities
- 4) Photoelectric current is directly proportional to the intensity of light of given frequency

20. ஒளிமின் உமிழ்வில் பின்வருவனவற்றில் எது சரி?

- 1) பயனுரு அதிர்வெண் படு ஒளியின் அலைநீளத்தைப் பொறுத்தது
- 2) பயனுரு அதிர்வெண்ணுக்கு மேல், ஒளிமின்னழுத்தத்தின் அதிகபட்ச KE, படு ஒளியின் அதிர்வெண்ணுக்கு நேர்மாறான விகிதாசாரமாகும்
- 3) ஒளிமின்னோட்டம் கொடுக்கப்பட்ட அலைநீளம் கொண்ட ஒளியின் ஒளிச்செறிவு மாறுபாட்டிற்கு நேர்தகவில் இருக்கும்
- 4) ஒளிமின்னோட்டம் கொடுக்கப்பட்ட அலைநீளம் கொண்ட ஒளியின் ஒளிச்செறிவு நேர்தகவில் இருக்கும்



# Alpha Waves Coaching Centre

www.alphawavescoaching.com



NEET, JEE, CA, TUITION  
ERODE – 12, CONTACT: 9500939789

NEET MICRO TEST 25 (05.12.2024)

20x4=80 MARKS

**Botany:** Sexual reproduction in flowering plants, **Zoology:** Evolution

**Chemistry:** Equilibrium, **Physics:** Dual Nature of Radiation & matter

## Solution

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

11. Answer: (2)

Any substance accept and donate  $H^+$  ions are called both bronsted acid of base

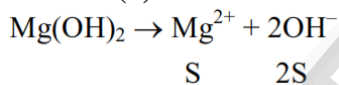
12. Answer: (3)

$$V_A N_A = 100 \times 0.1 = 20$$

$$V_B N_B = 200 \times 0.1 = 20$$

As  $V_A N_A = V_B N_B$  the solution is neutral and pH of resultant solution is

13. Answer: (3)



$$K_{sp} = (S)(2S)^2 = 4S^3 = 4 \times 10^{-12}$$

$$S^3 = 10^{-12} \Rightarrow S = 10^{-4} = m$$

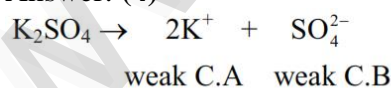
$$[OH^-] = N = M \times n_f = 10^{-4} \times 2 = 2 \times 10^{-4}$$

$$pOH = -\log [OH^-] = -\log 2 \times 10^{-4}$$

$$= -\log 2 - \log 10^{-4} = -0.3 + 4 = 3.7$$

$$\Rightarrow pH + pOH = 14 \Rightarrow pH = 14 - pOH = 14 - 3.7 = 10.3$$

14. Answer: (4)



$\therefore K_2SO_4$  never undergo hydrolysis

15. Answer: (3)

In case of salt of W.A and W.B

$$\begin{aligned} pH &= \frac{1}{2} [pK_w + pK_a - pK_b] \\ &= \frac{1}{2} [14 + 4.76 - 4.75] \\ &= \frac{1}{2} [14 + 0.01] = \frac{14.01}{2} = 7.005 \end{aligned}$$

16. Answer: (2)

$$W = hv - \frac{1}{2} mv^2$$

$hv$  = energy of incident photon

$$= \frac{12400}{1240} eV = 10 eV$$

$$\therefore W = 10 - 8 = 2 eV$$

So,  $\lambda_0$  = Threshold wavelength

$$= \frac{12400}{2 eV} \text{A}^\circ$$

$$= 6200 \text{A}^\circ$$

17. Answer: (3)

$$hv = W + \frac{1}{2} mv^2$$

$$\text{or (KE)} = hv - W$$

$$\text{Now, (KE)}' = 2hv - W > 2(hv - W).$$

18. Answer: (1)

$$eV = hv - W_0$$

$$\text{or } V = \frac{h}{e} v - \frac{W_0}{e}$$

Comparing it with :  $y = mx + c$

$$\text{we get; } m = \frac{h}{e}$$

19. Answer: (2)

$$\frac{hc}{\lambda} = hv_0 + E$$

$$\frac{hc}{x} = hv_0 + 2E$$

$$\therefore \frac{hc}{\lambda} - E = hv_0 = \frac{hc}{x} - 2E$$

$$\text{Hence, } x = \frac{hc\lambda}{E\lambda + hc}$$

20. Answer: (4)

Photoelectric current is the number of photoelectrons ejected per second which depend only on the intensity of the incident light. ( $v_0$  does not depend on  $\lambda$ ,  $KE \propto$  frequency)