

## **Post of Forest Apprentice in Tamil Nadu Forest Subordinate Service (Group-VI Services)**

1. Which of the following is called as Inorganic benzene?

கீழ்கண்டவற்றுள் எது “கனிம பென்சீன்” என அழைக்கப்படுகிறது ?

(A)  Borazine  
போரசீன்

(B) Diborane  
டைபோரேன்

(C) Borax  
போராக்ஸ்

(D) Boron Nitride  
போரான் நைட்ரைடு

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

2. The chemical formula of borax is

போராக்ஸ் சேர்மத்தின் வேதி வாய்பாடு

(A)  $\text{H}_3\text{BO}_3$

(B)  $\text{Ca}_2\text{B}_6\text{O}_{11} \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

(C)   $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$

(D)  $\text{Ca}_2\text{B}_4\text{O}_7$

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

3. In which of the following compounds the central atom is having the hybridization of  $\text{sp}^3\text{d}^3$ ?

கீழ்கண்ட சேர்மங்களுள் எதன் மைய அணு  $\text{sp}^3\text{d}^3$  இனக்கலப்பை பெற்றுள்ளது ?

(A)   $\text{IF}_7$

(B)  $\text{IF}_5$

(C)  $\text{SF}_6$

(D)  $\text{XeF}_4$

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

4. Ionisation energy from He to Xe

He முதல் Xe வரை அயனியாக்கும் ஆற்றல்

- (A) Increases    (B) Decreases  
உயர்கிறது    குறைகிறது
- (C) Remains the same                                      (D) Increases and then decreases  
மாறுவதில்லை                                    உயர்ந்து பின்னர் குறைகிறது
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

5. In modern periodic table, the periodic elements are arranged in the order of increasing .

நவீன ஆவர்த்தன அட்டவணையில் தனிமங்கள் \_\_\_\_\_ ன் ஏறுவரிசையில் வரிசை படுத்தப்படுகின்றன.

- (A) atomic weight    (B) atomic radius  
அணு நிறை    அணு ஆரம்
- (C) atomic number    (D) atomic volume  
அணு எண்    அணு பருமன்
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

6. What is the hybridisation of  $\text{ClO}_3^-$  and  $\text{ClO}_4^-$ ?

$\text{ClO}_3^-$  மற்றும்  $\text{ClO}_4^-$ -ன் கலப்பினமாதல் யாவை ?

- (A)  $\text{sp}^2$  and  $\text{sp}^3$     (B)  $\text{sp}^3$  and  $\text{sp}^3$   
 $\text{sp}^2$  மற்றும்  $\text{sp}^3$      $\text{sp}^3$  மற்றும்  $\text{sp}^3$
- (C)  $\text{sp}^3$  and  $\text{sp}^2$     (D)  $\text{sp}^2$  and  $\text{sp}^2$   
 $\text{sp}^3$  மற்றும்  $\text{sp}^2$      $\text{sp}^2$  மற்றும்  $\text{sp}^2$
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

7. The usage of silicone is

சிலிக்கோன் ————— பயனாகிறது.

- (A) to prepare explosive  
வெடிபொருள் தயாரிப்பில்
- (C) to prepare detergents  
டிடெர்ஜெண்ட் தயாரிப்பில்
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

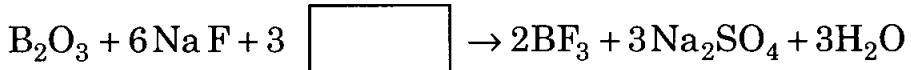
- (B) to prepare soap  
சோப்பு தயாரிப்பில்

- (D) to prepare water proof cloth  
தண்ணீர் ஒட்டாத ஆடை தயாரிப்பில்

8. Find out the reactant in the following reaction



பின்வரும் சமன்பாட்டில் உள்ள வினைபொருளை கண்டுபிடி.



- (A)  $\text{NaHSO}_4$
- (C)  $\text{H}_2\text{SO}_3$
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

- (B)  $\checkmark \text{H}_2\text{SO}_4$

- (D)  $\text{NaHSO}_3$

9. The chemical formula of diborane is

டைபோரேனின் வேதி வாய்பாடு

- (A)  $\checkmark \text{B}_2\text{H}_6$
- (C)  $\text{B}_3\text{H}_6\text{N}_3$
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

- (B)  $(\text{B}_2\text{H}_6)_2$

- (D)  $\text{BH}_3$

10. The attraction that an atom exerts on a pair of electrons that is being shared with another atom for forming co-valent bond is referred to as its  
சகப்பிணைப்பு சேர்மத்தில் பகிர்ந்தளிக்கப்பட்ட எலக்ட்ரானை ஒரு அணு தம் பக்கம் கவரும் தன்மைக்கு பெயர்

(A) Electron affinity  
எலக்ட்ரான் நாட்டம்

(B) Electro negativity  
எலக்ட்ரான் கவர் தன்மை

(C) Ionisation potential  
அயனியாக்கும் ஆற்றல்

(D) Valency  
இணைத்திறன்

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

11. Which of the following element has the highest electron affinity?

பின்வரும் தனிமங்களில் அதிகபட்ச எலக்ட்ரான் நாட்டம் உள்ள தனிமம் எது?

(A) F

(B) Cl

(C) Br

(D) I

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

12. The outermost electronic configuration of the element with the highest value of electron affinity is

அதிக எலக்ட்ரான் நாட்டம் மதிப்பு உடைய தனிமத்தின் வெளி வட்ட எலக்ட்ரான் அமைப்பு

(A)  $ns^2 np^4$

(B)  $ns^2 np^6$

(C)   $ns^2 np^5$

(D)  $ns^2 np^3$

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

13. The energy released when one mole of the gaseous cations and one mole of the gaseous anions combine to form one mole of the ionic crystal is known as

ஒரு மோல் வாயு நிலையில் உள்ள எதிர் அயனியும், ஒரு மோல் வாயு நிலையில் உள்ள நேர் அயனியும் இணைந்து ஒரு மோல் படிகம் உருவாகும் போது வெளிப்படும் ஆற்றல்

- (A) Kinetic energy  
இயக்க ஆற்றல்
- (C) Lattice energy  
படிகக் கூடு ஆற்றல்
- (B) Ionisation energy  
அயனியாக்கும் ஆற்றல்
- (D) Internal energy  
அக ஆற்றல்
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

14. The decreasing order of melting point of chlorides is

குளோரைடுகளின் உருகு நிலைகளின் இறங்கு வரிசை

- (A)  $\text{AlCl}_3 > \text{MgCl}_2 > \text{NaCl}$       (B)  $\text{NaCl} > \text{AlCl}_3 > \text{MgCl}_2$
- (C)  $\text{MgCl}_2 > \text{NaCl} > \text{AlCl}_3$       (D)  $\text{NaCl} > \text{MgCl}_2 > \text{AlCl}_3$
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

15. The electronegativity of F, Cl, Br and I are 4.0, 3.0, 2.8 and 2.5. Which of the following hydrogen halide has the highest degree of ionic character?

F, Cl, Br மற்றும் I ஆகியவற்றின் எலக்ட்ரான் கவர் தன்மை முறையே 4.0, 3.0, 2.8 மற்றும் 2.5. கீழ்க்கண்ட எந்த ஹைட்ரஜன் ஹாலைடு அதிக அயனித் தன்மை வாய்ந்தது?

- (A) HI      (B) HBr
- (C) HCl      (D) HF
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

16. Elements with atomic number 2, 10, 18, 36, 54, 86 are called  
அனு எண் 2, 10, 18, 36, 54, 86 உள்ள தனிமங்கள் அழைக்கப்படும் விதம்
- (A) light elements  
லேசான தனிமங்கள்
- (B) inert gases  
மந்த வாயுக்கள்
- (C) halogens  
ஹாலஜன்
- (D) lanthanides  
லாந்தனைடுகள்
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை
17. The shape of ammonia molecule is  
அம்மோனியா மூலக்கூறின் வடிவம்
- (A) T-shaped  
T-வடிவம்
- (B) Trigonal-planar  
முக்கோண தளம்
- (C) Pyramidal  
பிரமிடல்
- (D) Square planar  
ஒரு தளச் சதுரம்
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை
18. Which of the following does not involve  $sp^3$  hybridisation?  
பின்வருவனவற்றில்  $sp^3$  இனக்கலப்பாக்கல் இல்லாதது எது?
- (A)  $\text{ClO}_4^-$
- (B)  $\text{BCl}_3$
- (C)  $\text{NCl}_3$
- (D)  $\text{ClO}_3^-$
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

19. The hybridisation of boron in diborane is  
டைபோரேனில் உள்ள போரானின் இனக் கலப்பினம்

- (A) sp (B)  $sp^2$   
 (C)  $sp^3$  (D)  $sp^3d$   
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

20. The magnetic properties of substances can be measured with the help of  
பொருள்களின் காந்தத் தன்மையை \_\_\_\_\_ உதவியுடன் அளக்கலாம்.

- (A) Spectro photometer (B) Viscometer  
நிறமாலை ஒளிமானி பாகுநிலை அளவி  
 (C) Gouy balance (D) Potentiometer  
காய் தராசு மின்னழுத்தமானி  
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

21. In physisorption, the attracting force is  
இயல் பரப்புக் கவர்ச்சியில், கவர்வு விசை

- (A) Ionic bond (B) Hydrogen bond  
அயனிப் பிணைப்பு கைட்ரஜன் பிணைப்பு  
 (C) Van der waals force (D) Langmuir force  
வாண்டர் வால்ஸ் விசை லாங்மூர் விசை  
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

22. Silver sols can be obtained by treating dilute solutions of silver nitrate with \_\_\_\_\_

நீர்த்த வெள்ளி நைட்ரேட்டுடன் \_\_\_\_\_ சேர்ப்பதன் மூலம் வெள்ளி திரவக்கூழ் பெற முடியும்.

- (A) sulphuric acid  
கந்தக அமிலம்
- (C) stearic acid  
ஸ்டீயரிக் அமிலம்
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

- (R) tannic acid  
டானிக் அமிலம்
- (D) oleic acid  
ஒலீய்க் அமிலம்

23. The dispersed phase and dispersion medium of clouds are \_\_\_\_\_ and \_\_\_\_\_

மேகத்திற்கான விரவு நிலைமை மற்றும் விரவல் ஊடகம் \_\_\_\_\_ மற்றும் \_\_\_\_\_.

- (A) gas, liquid  
வாயு, நீர்மம்
- (C) liquid, gas  
நீர்மம், வாயு
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

- (B) liquid, liquid  
நீர்மம், நீர்மம்
- (D) solid, liquid  
திண்மம், நீர்மம்

24. The particle size of true solutions is

உண்மைக் கரைசலின் துகள் அளவு

- (A)  $> 2000 \text{ \AA}$
- (C)  $10 - 100 \text{ \AA}$
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

- (R)  $1 - 10 \text{ \AA}$
- (D)  $100 - 2000 \text{ \AA}$

25. Which of the following is an example for an emulsion?

கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது பால்மத்திற்கான சான்று ஆகும்?

(A) Paints

வண்ணப்பூச்சுகள்

(B) Ink

மை

(C) Milk

பால்

(D) Colloidal gold

கூழ்மத் தங்கம்

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

26. The promoter used in the synthesis of ammonia by Haber's process is

ஹேபர் முறையில் அம்மோனியா தயாரிக்கும் போது பயன்படுத்தப்படும் உயர்த்தி  
ஆகும்.

(A) finely divided iron

நுண் துகளாக்கப்பட்ட இரும்பு

(B) asbestos

கல்நார்

(C) platinum

பிளாட்டினம்

(D) molybdenum

மாலிப்டினம்

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

27. The precipitating power of  $\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{Cl}^-$  and  $\text{SO}_4^{2-}$  ions is in the order

$\text{PO}_4^{3-}$ ,  $\text{Cl}^-$  மற்றும்  $\text{SO}_4^{2-}$  ஆகியவற்றின் வீழ்படிவாக்கல் திறனின் வரிசை

(A)  $\text{SO}_4^{2-} > \text{PO}_4^{3-} > \text{Cl}^-$

(B)  $\text{PO}_4^{3-} > \text{SO}_4^{2-} > \text{Cl}^-$

(C)  $\text{Cl}^- > \text{PO}_4^{3-} > \text{SO}_4^{2-}$

(D)  $\text{SO}_4^{2-} > \text{Cl}^- > \text{PO}_4^{3-}$

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

28. Which of the following is a positively charged colloidal sol?

கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது நேர்மின் தன்மை கொண்ட கூழ்மக் கரைசல்?

(A) Arsenic sulphide

ஆர்சனிக் சல்பைடு

(B) Aluminium hydroxide

அலுமினியம் ஹைட்ராக்ஷைடு

(C) Starch

ஸ்டார்ச்

(D) Clay

களிமன்

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

29. The increasing order of dipole moment in dichlorobenzenes is

டைகுளோரோ பென்சீன்களின் இருமுனை திருப்புத்திறன்களின் ஏறுவரிசை

(A) ortho < meta < para

ஆர்த்தோ < மெட்டா < பாரா

(B) para < meta < ortho

பாரா < மெட்டா < ஆர்த்தோ

(C) meta < para < ortho

மெட்டா < பாரா < ஆர்த்தோ

(D) ortho < para < meta

ஆர்த்தோ < பாரா < மெட்டா

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

30. Which of the following is not a constitutive property?

கீழ்க்கண்டவற்றில் எது அமைப்புப் பண்பு கிடையாது?

(A) Viscosity

பாகுத்தனமை

(B) Optical activity

ஒளி சூழ்நிழல் தன்மை

(C) Molecular mass

மூலக்கூறு எடை

(D) Surface tension

பரப்பு இழுவிசை

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

31. The bent structure of water molecule is proved by its \_\_\_\_\_ value.

நீரின் வளைந்த அமைப்பு அதன் \_\_\_\_\_ மதிப்பிலிருந்து நிரூபிக்கப்படுகிறது.

(A) surface tension

பரப்பு இழுவிசை

(B) viscosity

பாகுத்தனமை

(C) dielectric constant

மின்காப்பு மாறிலி

(D) ~~dipole moment~~

இருமுனை திருப்புதிறன்

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

32. Which of the following is NOT a ferromagnetic material?

கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது அயக் காந்தப் பொருள் இல்லை?

(A) Iron

இரும்பு

(B) ~~Copper~~

காப்பர்

(C) Cobalt

கோபால்ட்

(D) Nickel

நிக்கல்

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

33. Substances which retain their magnetic property when removed from the magnetic field are known as

காந்தப் புலத்திலிருந்து நீக்கிவிட்ட பிறகும் காந்தத்தனமையை தன்னகத்தே பெற்றிருக்கிற பொருள்கள்

(A) Diamagnetic

காந்த விலக்குத் தன்மையுடைய

(B) Paramagnetic

காந்த ஈர்ப்புத் தன்மையுடைய

(C) ~~Ferromagnetic~~

அயக்காந்தத் தன்மையுடைய

(D) Anti-ferromagnetic

எதிர் - அயக் காந்தத் தன்மையுடைய

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

35. The unit for dipole moment is

இருமுனைய திருப்புமையின் அலகு

- (A) Coulomb metres<sup>-1</sup>      . (B) Coulomb metres  
(C) Coulomb<sup>2</sup> metres<sup>-1</sup>      (D) Coulomb metres<sup>-2</sup>  
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

36. For precipitating  $\text{Fe(OH)}_3$  sol (positive), which is correct order of the precipitating power of  $[\text{Fe(CN)}_6]^{3-}$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$  and  $\text{Cl}^-$ ?

$\text{Fe(OH)}_3$  கூழ்மம் (நேர்மறை) வீழ்படிவு செய்வதற்கு  $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$ ,  $\text{SO}_4^{2-}$  மற்றும்  $\text{Cl}^-$  ஆகியவற்றில் வீழ்படிவாக்கும் திறனின் சரியான வரிசை எது?

- (A)  $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-} > \text{SO}_4^{2-} > \text{Cl}^-$       (B)  $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-} < \text{Cl}^- < \text{SO}_4^{2-}$   
 (C)  $\text{Cl}^- < [\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-} < \text{SO}_4^{2-}$       (D)  $\text{SO}_4^{2-} < \text{Cl}^- < [\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$   
 (E) Answer not known  
 விடை தெரியவில்லை

37. For precipitating an  $\text{As}_2\text{S}_3$  colloid (negative), the correct order of the precipitating power of  $\text{Al}^{3+}$ ,  $\text{Ba}^{2+}$  and  $\text{Na}^+$  ions is

$\text{As}_2\text{S}_3$  (எதிர்மறை) கூழ்மத்தை வீழ்படிவாக்க,  $\text{Al}^{3+}$ ,  $\text{Ba}^{2+}$  மற்றும்  $\text{Na}^+$  அயனிகளின் வீழ்படிவாக்கத் திறனின் சரியான வரிசை

- (A)  $\text{Na}^+ > \text{Al}^{3+} > \text{Ba}^{2+}$  (B)  $\text{Al}^{3+} < \text{Ba}^{2+} < \text{Na}^+$   
 (C)   $\text{Al}^{3+} > \text{Ba}^{2+} > \text{Na}^+$  (D)  $\text{Ba}^{2+} > \text{Al}^{3+} > \text{Na}^+$   
 (E) Answer not known  
 விடை தெரியவில்லை

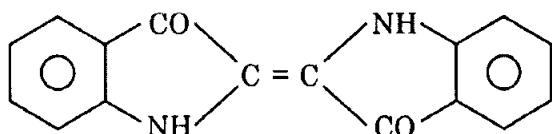
38. Identify the chromophore in the following groups

கீழ்கண்ட தொகுதிகளில் நிறம் தாங்கியை கண்டுபிடி

- (A)  $-\text{OH}$  (B)  $-\text{OR}$   
 (C)   $>\text{C}=\text{O}$  (D)  $-\text{NH}_2$   
 (E) Answer not known  
 விடை தெரியவில்லை

39. Identify the following dye

பின்வரும் சாயத்தை குறிப்பிடு.



- (A) Methyl orange  
 மீத்தைல் ஆரஞ்சு  
 (B) Congo red  
 காங்கோ சிவப்பு  
 (C)  Indigo  
 இங்கோ  
 (D) Fluorescein  
 புளூரசீன்  
 (E) Answer not known  
 விடை தெரியவில்லை

40. Which is not a Lewis acid?

எது லூயிஸ் அமிலம் கிடையாது?

- (A)  $\text{BF}_3$  (B)  $\text{FeCl}_3$   
 (C)  $\text{NaCl}$  (D)  $\text{AlCl}_3$   
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

41. Nitration of benzene is an example for \_\_\_\_\_ reaction.

பென்சினின் நைட்ரோ ஏற்றும் ————— வினைக்கு ஓர் எடுத்துக்காட்டாகும்.

- .(A) Nucleophilic substitution  
கருக்கவர் பதிலீட்டு

. (B)  Electrophilic substitution  
எலக்ட்ரான் கவர் பதிலீட்டு

(C) Elimination  
நீக்க

(D) Addition  
சேர்ப்பு

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

42. What is the formula for sucrose?

குக்ரோஸின் வாய்பாடு யாது?

- (A)  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$       (B)  $\checkmark \text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$   
(C)  $(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_4$       (D)  $\text{C}_{18}\text{H}_{32}\text{O}_{16}$   
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

43. Which compound will not reduce Tollen's reagent?

டாலன்ஸ் கரணியை ஓடுக்காத சேர்மம் எது ?

- |   |                           |
|---|---------------------------|
| (A) <input checked="" type="checkbox"/> Sucrose<br>சுக்ரோஸ் | (B) Fructose<br>பிரக்டோஸ் |
| (C) Lactose<br>லாக்டோஸ்                                     | (D) Glucose<br>குளுக்கோஸ் |
| (E) Answer not known<br>விடை தெரியவில்லை                    |                           |

44. Name the compound

சேர்மத்தின் பெயரை எழுதுக



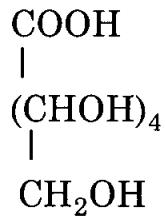
- |   |                          |
|---|--------------------------|
| (A) Benzene<br>பென்சென்                                     | (B) Benzone<br>பென்சோன்  |
| (C) <input checked="" type="checkbox"/> Benzyne<br>பென்சென் | (D) Pyridine<br>பிரிடின் |
| (E) Answer not known<br>விடை தெரியவில்லை                    |                          |

45. Friedel-craft's alkylation reaction is an example for \_\_\_\_\_ reaction.

பிரிடல் கிராப்ட்ஸ் ஆலகைலேற்ற வினை என்பது ஒரு \_\_\_\_\_ வினைக்கு எடுத்துக்காட்டாகும்.

- |   |  |
|---|--|
| (A) <input checked="" type="checkbox"/> Electrophilic substitution<br>எலக்ட்ரான் கவர் பதிலீட்டு | (B) Nucleophilic substitution<br>கருக்கவர் பதிலீட்டு |
| (C) Elimination<br>நீக்க  | (D) Addition<br>சேர்ப்பு                             |
| (E) Answer not known<br>விடை தெரியவில்லை  |  |

46. Name the following acid  
പിൻവരുമാമില്ലത്തൈപ്പ് പെയറിട്ടുക



- (A) Saccharic acid  
சக்காரிக் அமிலம்

(B) Glucaric acid  
குளுக்காரிக் அமிலம்

(C)  Gluconic acid  
குளுக்கோனிக் அமிலம்

(D) Sorbital  
சார்பிட்டால்

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

47. What catalyst is used to get sorbital from Glucose?

எந்த வினையுக்கியைக் கொண்டு குளுக்கோலிலிருந்து சார்பிட்டாலே தயாரிக்கலாம்?

- (A)  $\text{Br}_2/\text{H}_2\text{O}$       (B) HCN  
(C) HI/P      (D) ~~H<sub>2</sub>/Pt~~  
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

48. Complete the following reaction

Glucose + phenyl hydrazine →?

## பின்வரும் வினையை பூர்த்தி செய்

குஞக்கோஸ் + பீனெல் ஹெட்ரசின் →?

- (A) Glucose phenylhydrazine  
குளுக்கோஸ் பினைல்ஹெட்ரசின்

**(B)** Glucose phenylhydrazone  
குளுக்கோஸ் பினைல்ஹெட்ராயோன்

(C) Glucose hydrazine  
குளுக்கோஸ் ஹெட்ரசின்

(D) Hydrazine glucose  
ஹெட்ரசின் குளுக்கோஸ்

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

49. Identify the auxochrome

## நிறம் பெருக்கியை கண்டுபிடி

- (A)  $-N=N-$       (B)  $>C=O$   
(C)  $-N=O$       (D)  ~~$-OH$~~   
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

50. Which electrophile is formed during nitration of Aromatic compounds?

எந்த எலக்ட்ரான் கவர் காரணி அரோமேட்டிக் நைட்ரோ ஏற்றத்தில் உண்டாகிறது?

- (A)  $\text{SO}_4^-$       (B)  $\text{SO}_3$   
 (C)  ~~$\text{NO}_2^+$~~       (D)  $\text{R}^+$   
 (E) Answer not known  
 വിനെ തെരിയവില്ലെല്ല

51. Which electrophile is formed in Friedel-craft's alkaylation?

எந்த எலக்ட்ரான் கருக்கவர் காரணி பிரிடல்-கிராப்ட் ஆலகைலேற்றத்தில் உண்டாகிறது?

(A)  $\text{NO}_2^+$  (B)  $\text{SO}_3$

(C)  $\checkmark \text{R}^+$  (D)  $\text{R}^-$

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

52. What are the reactants used for fluorescein preparation?

புளுரசீன் தயாரித்தலில் என்ன விணைப்பொருட்கள் பயன்படுத்தப்படுகின்றன?

(A) Resorcinol + Acetic anhydride

ரிசார்சினால் + அசிட்டிக் நீரிலி

(B)  $\checkmark$  2 molecules of resorcinol + Phthalic anhydride

ரிசார்சினால் இரு மூலக்கூறுகள் + தாலிக் நீரிலி

(C) Resorcinol + 2 molecule of Acetic acid

ரிசார்சினால் + அசிட்டிக் அமிலம் இரு மூலக்கூறு

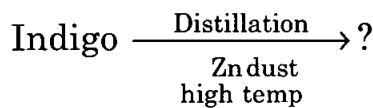
(D) Resorcinol + phthalic acid

ரிசார்சினால் + தாலிக் அமிலம்

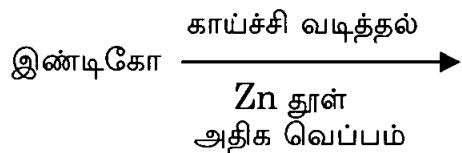
(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

53. What is the product of following reaction?



பின்வரும் வினையின் விளை பொருள் என்ன?



- (A) Alizarin  
அவிசரின்  
(C) Isatin  
இசாடின்  
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

- (B) Indole  
இந்டோல்  
(D) Isatin chloride  
இசாடின் குளோரைடு

54. What is the product obtained when glucose is reduced with HI and Phosphorous?

HI மற்றும் பாஸ்பரஸ்கை கொண்டு குளுக்கோசை ஒடுக்கினால் கிடைப்பது எது?

- (A) Sorbital  
சார்பிட்டால்  
(C) Heptanoic acid  
வெப்டாயிக் அமிலம்  
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

- (B) Gluconic acid  
குளுக்கோனிக் அமிலம்  
(D) n-hexane  
n-வெக்சேன்

57. Which of the following compounds can not exhibit stereo isomerism?  
கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது முப்பரிமாண மாற்றியம் காட்டாது?

(A) Maleic acid  
மலீயிக் அமிலம்

(B) Fumaric acid  
பிழுமாரிக் அமிலம்

(C)  Acetylene dicarboxylic acid  
அசிட்டிலீன் டைகார்பாக்சிலிக் அமிலம்

(D) Tartaric acid  
டார்டாரிக் அமிலம்

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

58. Which of the following compounds does not show optical isomerism?

கீழ்கண்டவற்றுள் எது ஒளிச்சூழ்நிய மாற்றியத்தை காட்டுவதில்லை?

(A) Lactic acid  
லாக்டிக் அமிலம்

(B) Tartaric acid  
டார்டாரிக் அமிலம்

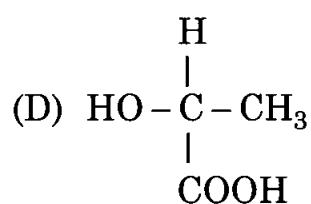
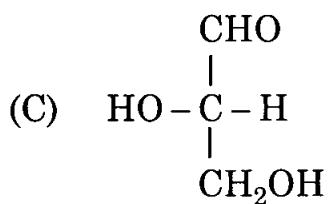
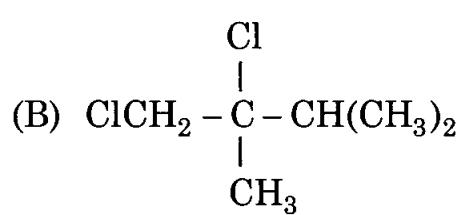
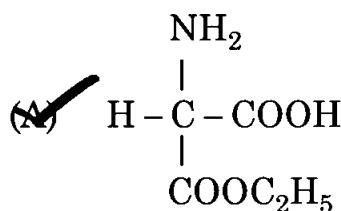
(C) Maleic acid  
மலீயிக் அமிலம்

(D) 1,3-dichloro propadiene  
1,3-டெக்னோரோ புரோப்பாடையீன்

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

59. Which among the following has the 'R' configuration?

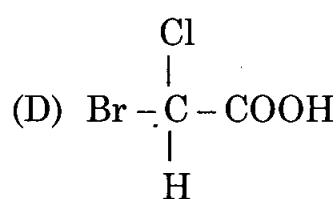
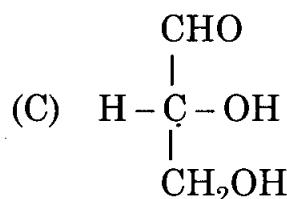
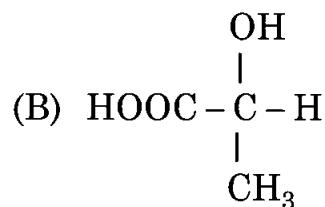
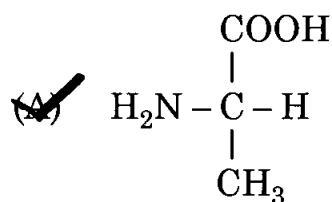
பின்வருவனவற்றுள் எது 'R' புற அமைப்புடையது?



(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

60. Which among the following has 'S' configuration?

பின்வருவனவற்றுள் எது 'S' புற அமைப்புடையது?



(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

61. The decreasing order of acidic strength is

அமில வலிமையின் இறங்கு வரிசை

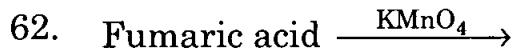
(A)  $\checkmark \text{ C}_2\text{H}_2 > \text{C}_2\text{H}_4 > \text{C}_2\text{H}_6$

(B)  $\text{C}_2\text{H}_6 > \text{C}_2\text{H}_4 > \text{C}_2\text{H}_2$

(C)  $\text{C}_2\text{H}_4 > \text{C}_2\text{H}_6 > \text{C}_2\text{H}_2$

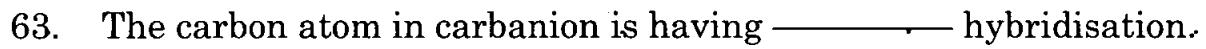
(D)  $\text{C}_2\text{H}_6 > \text{C}_2\text{H}_2 > \text{C}_2\text{H}_4$

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை



- (A) Meso tartaric acid  
மீசோ டார்டாரிக் அமிலம்
- (C) (+) tartaric acid  
(+) டார்டாரிக் அமிலம்
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

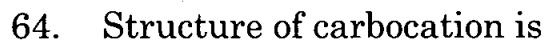
- (B)  $(\pm)$  tartaric acid  
 $(\pm)$  டார்டாரிக் அமிலம்
- (D) (-) tartaric acid  
(-) டார்டாரிக் அமிலம்



கார்பன் எதிர் அயனியில் கார்பன் அணுவின் கலப்பினம்

- (A) sp  
(C)  $\text{sp}^3$
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

- (B)  $\text{sp}^2$   
(D)  $\text{sp}^3\text{d}$



கார்பன் நேர் அயனியின் அமைப்பு

- (A) square planar  
சதுர தள வடிவம்
- (C) tetrahedral  
நான்முகி வடிவம்
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

- (B) pyramidal  
பிரமிடு வடிவம்
- (D) planar triangular  
தள முக்கோண வடிவம்

65. Identify the geometrical isomer  
வடிவ மாற்றிய அமைப்பை கண்டுபிடி

- (A)  $\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ | \\ \text{OH} - \text{C} - \text{CH}_3 \\ | \\ \text{Cl} \end{array}$
- (B)  $\text{CH}_2\text{OH} - \text{CHOH} - \text{CHO}$
- (C)  $\checkmark \text{ COOHCH} = \text{CHCOOH}$
- (D)  $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

66. In geometrical isomerism notation ‘Z’ derived from the \_\_\_\_\_ language.

வடிவ மாற்றியத்தில் உள்ள ‘Z’ குறியீடு \_\_\_\_\_ மொழியில் இருந்து பெறப்பட்டது.

- (A) Latin  
லத்தீன்
- (B) Greek  
கிரேக்கம்
- (C)  $\checkmark$  German  
ஜெர்மன்
- (D) English  
ஆங்கிலம்
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

67.  $\text{H} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{H} \xrightarrow{:\text{NH}_2} ?$

- (A)  $\checkmark$  A carbanion  
ஒரு கார்போனயான்
- (B) A carbonium ion  
ஒரு கார்போனியம் அயனி
- (C) A free radical  
ஒரு தனி உறுப்பு
- (D) radical ion  
உறுப்பு அயனி
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

68. The two unsaturated carbon atoms of geometrical isomers belong to \_\_\_\_\_ hybridisation.

வடிவ மாற்றியத்தில் உள்ள இரண்டு நிறைவூரா கார்பன்கள் ————— இனக் கலப்பாக்கல் கொண்டவை.



## விடை தெரியவில்லை

69. Which form will be more stable in disubstituted cyclohexanes?

இரட்டை பதிலிடப்பட்ட சைக்ளோஹெக்சேனில் எது அதிக நிலைப்புத் தன்மை உடையது?

- (A) ✓ Chair form with maximum equatorial substituents  
அதிக தளவழி பிணைப்பு பதிலீடுகளைக் கொண்ட நாற்காலி அமைப்பு

(B) Boat form with maximum axial substituents  
அதிக அச்சுப் பிணைப்பு பதிலீடுகளைக் கொண்ட படகு அமைப்பு

(C) Chair form with maximum axial substituents  
அதிக அச்சுப் பிணைப்பு பதிலீடுகளைக் கொண்ட நாற்காலி அமைப்பு

(D) Boat form with maximum equatorial substituents  
அதிக தளவழி பிணைப்பு பதிலீடுகளைக் கொண்ட படகு அமைப்பு

(E) Answer not known

70. Maleic acid and fumaric acid are  
மலீயிக் அமிலம் மற்றும் பியூமாரிக் அமிலம் என்பன
- (A)  Geometric isomers  
வடிவ மாற்றியங்கள்
- (B) Optical isomers  
ஒளிச்சுழற்சி மாற்றியங்கள்
- (C) Position isomers  
இட மாற்றியங்கள்
- (D) Functional isomers  
வினைத்தொகுதி மாற்றியங்கள்
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை
71. Which among the following has the highest Steric effect?  
கீழ்க்கண்டவற்றில் எது அதிகமான கொள்ளிட வினைவைக் கொண்டுள்ளது ?
- (A) cis-2-butene  
சிஸ்-2-பியூட்டென்
- (B) trans-2-butene  
டிரான்ஸ்-2-பியூட்டென்
- (C)  cis-3-hexene  
சிஸ்-3-ஹெக்ஸென்
- (D) trans-3-hexene  
டிரான்ஸ்-3-ஹெக்ஸென்
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை
72. t-butyl carbonium ion is more stable than ethyl carbonium ion. Because it has \_\_\_\_\_ number of hyperconjugation structures.  
t-பியூடைல் கார்போனியம் அயனியானது, எதில் கார்போனியம் அயனியை விட அதிக நிலைப்புத்தன்மையுள்ளது. ஏனெனில் அது \_\_\_\_\_ எண்ணிக்கையிலான வைப்பர் கான்ஜாகேசன் வடிவமைப்புகளைக் கொண்டுள்ளது.
- (A) 3  
(B) 6
- (C)  9  
(D) 12
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

73. Mesomeric effect involves with \_\_\_\_\_ types of bonds.

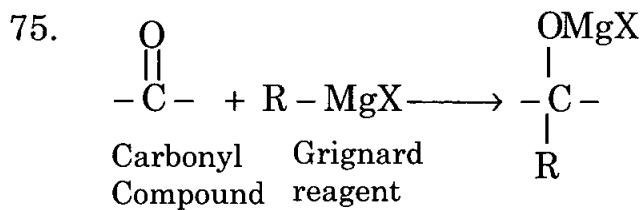
மீசோமெரிக் விளைவு \_\_\_\_\_ பின்னப்புகளுடன் சம்பந்தப்பட்டது.

- (A) Single ஒற்றை  
(B) Double இரட்டை  
(C) Triple மூம்மை  
(D) Both (B) and (C)  
(E) Answer not known விடை தெரியவில்லை

74. An example for nucleophile is

அனுக்கரு கவர் பொருளுக்கு ஓர் எடுத்துக்காட்டு

- (A)  $\text{SO}_3$   
(B)  $\text{H}_2\text{O}$   
(C)  $\text{CH}_3^+$   
(D)  $\text{NO}_2^+$   
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை



This reaction is an example for



இவ்வினை ————— க்கு ஓர் எடுத்துக்காட்டு.

- (A) Electrophilic addition  
எலக்ட்ரான் கவர் சேர்ப்பு வினை
- (B) Nucleophilic addition  
அனுக்கரு கவர் சேர்ப்பு வினை
- (C) Electrophilic substitution  
எலக்ட்ரான் கவர் பதிலீட்டு வினை
- (D) Nucleophilic substitution  
அனுக்கரு கவர் பதிலீட்டு வினை
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

76. Cis-2-butene is less stable than trans-2-butene because of

சிஸ்-2-பியூட்டைனின் நிலைப்புத்தன்மை டிரானஸ்-2-பியூட்டைனை விட குறைவாக உள்ளதற்கு காரணம்

- (A) mesomeric effect  
மீசோமெரிக் விளைவு
- (B) inductive effect  
தூண்டல் விளைவு
- (C) steric effect  
கொள்ளிட விளைவு
- (D) hyperconjugation  
கூறைப்பர் கான்ஜாகேஷன்
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

77. Which among the following is an example for +M effect group?

கீழ்க்கண்டவற்றில் +M விளைவு தொகுதிக்கு எது ஓர் உதாரணம்?

- (A)   $-\text{OCH}_3$       (B)  $>\text{C} = \text{O}$   
(C)  $-\text{CN}$       (D)  $-\text{NO}_2$   
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

78. An example for +I effect group is

+I விளைவுள்ள தொகுதிக்கு ஓர் உதாரணம்

- (A)  $-\text{NO}_2$  . (B)  $\checkmark \text{CH}_3-$   
 (C)  $\text{Cl}-$  (D)  $-\text{OH}$   
 (E) Answer not known  
 വിനെ തെരിയവില്ലെല്ല

79.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{Con. H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{\Delta} ?$

$$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{Con. H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{\Delta}$$

(அடுப்பு)

- (A)  $\text{CH}_3 - \text{CH}_3$       (B)  ~~$\text{CH}_2 = \text{CH}_2$~~

(C)  $\text{CH} \equiv \text{CH}$       (D) Both (A) and (B)

(E) Answer not known  
விடை கெளியவில்லை

80. Tertiary alkyl halides undergo hydrolysis, preferable by \_\_\_\_\_ reaction.

மூவினைய அல்கைல் ஹோலைடுகள், நீராற்பகுத்தலின் போது முதன்மையாக \_\_\_\_\_ வினையினால் நடைபெறும்.

(A)  $S_N1$

$S_N1$

(C)  $S_Ni$

$S_Ni$

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

(B)  $S_N2$

$S_N2$

(D) Both (A) and (B)

(A) மற்றும் (B) இரண்டும்

81. Which among the following is the best electrophile?

கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது சிறந்த எலக்ட்ரான் கவர் கரணி?

(A)  $Br_2$

(B)  $Br^+$

(C)  $Br^-$

(D)  $Br$

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

82. The best leaving groups in  $S_N1$  reactions are

$S_N1$  வினைகளில் மிகச்சிறந்த விடுபடு தொகுதிகள்

(A) Strong acids

வீரியமிக்க அமிலங்கள்

(B) Strong bases

வீரியமிக்க காரங்கள்

(C) Weak acids

வீரியம் குறைந்த அமிலங்கள்

(D) Weak bases

வீரியம் குறைந்த காரங்கள்

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

83. The central carbon atom, in the transition state of S<sub>N</sub>2 reaction is

S<sub>N</sub>2 வினையில் இடைநிலையில், மையக் கார்பன் அணு ஒரு

- (A) dicoordinated இரட்டை ஒருங்கிணையது  
(B) tricoordinated மூம்மை ஒருங்கிணையது  
(C) tetracoordinated நான்கு ஒருங்கிணையது  
(D) ~~pentacoordinated~~ ஐந்து ஒருங்கிணையது  
(E) Answer not known விடை தெரியவில்லை

84. The reaction in which a diene is added to dienophile to form an adduct is

டையீன், டையீனோபெல் ஆகியன இணைந்து சேர்ப்பு சேர்மத்தை தரும் வினை

- (A) Cannizzaro reaction கன்னிசாரோ வினை  
(B) Kolbe reaction கோல்ப் வினை  
(C) ~~Diels-Alder reaction~~ டைல்ஸ் ஆல்டர் வினை  
(D) Wittig reaction விட்டிங் வினை  
(E) Answer not known விடை தெரியவில்லை

85. In S<sub>N</sub>1 reaction, the substrate molecule changes its hybridisation from \_\_\_\_\_ to \_\_\_\_\_

S<sub>N</sub>1 வினையில், அடிமூலக்கூறானது தனது இனக்கலப்பாக்கலை \_\_\_\_\_ல் இருந்து \_\_\_\_\_க்கு மாற்றுகிறது.

- (A) sp, sp<sup>2</sup> (B) sp<sup>2</sup>, sp<sup>3</sup>  
(C) ~~sp<sup>3</sup>, sp<sup>2</sup>~~ (D) sp<sup>2</sup>, sp  
(E) Answer not known விடை தெரியவில்லை



89. The 1, 2-addition product formed in the reaction between 1, 3-butadiene and bromine in presence of an inert solvent  $\text{CCl}_4$  is

1,3-பியூட்டாடையீன், ஒரு மந்த கரைப்பான்  $\text{CCl}_4$  முன்னிலையில், புரோமினுன் வினைபுரியும்போது, திடைக்கும் 1,2-கூட்டுச்சேர்க்கை வினைவிளைபொருள்

- (A) 3-bromo-1-butene  
3-புரோமோ-1-பியூட்டென்

(C) ✓ 3,4-dibromo-1-butene  
3,4-டைபுரோமோ-1-பியூட்டென்

(D) 1,4-dibromo-2-butene  
1,4-டைபுரோமோ-2-பியூட்டென்

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

90. The order of the reaction during the hydrolysis of t-butyl bromide into t-butyl alcohol is

t-பியூடைல் புரோமைடை, t-பியூடைல் ஆல்கஹாலாக நீராற் பகுப்பின் போது வினை படியானது \_\_\_\_\_ ஆகும்.

- (A) ✓ First  
முதல்

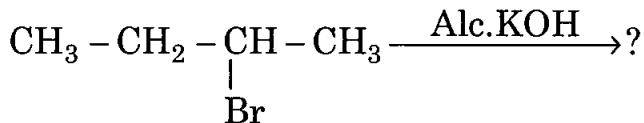
(B) Second  
இரண்டாம்

(C) Zero  
பூஜ்ஜியம்

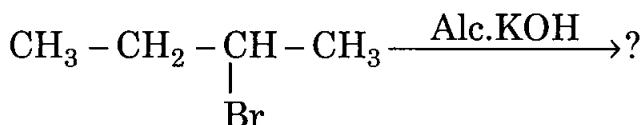
(D) Fractional  
பின்ன எண்ணுள்ளது

(E) Answer not known  
விடை கொரியவில்லை

91. According to Saytzeff elimination, which is the major product formed in the following reaction?



செய்ட்செஃப் நீக்க வினையின் போது, கீழ்க்கண்ட வினையில் அதிகமாகக் கிடைக்கும் வினைவிளை பொருள் எது?



- (A)   $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_3$       (B)  $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$
- (C)  $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$       (D)  $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2$
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

92. Stability order of free radicals is

ஒற்றை மின்னணு உருபுகளின் நிலைப்புத் தன்மை வரிசை

- (A)  benzyl > allyl > tertiary > secondary > primary  
பென்செல் > அல்லைல் > மூவினைய > ஈரினைய > ஓரினைய
- (B) tertiary > secondary > primary > allyl > benzyl  
மூவினைய > ஈரினைய > ஓரினைய > அல்லைல் > பென்செல்
- (C) allyl > benzyl > tertiary > secondary > primary  
அல்லைல் > பென்செல் > மூவினைய > ஈரினைய > ஓரினைய
- (D) tertiary > secondary > primary > benzyl > allyl  
மூவினைய > ஈரினைய > ஓரினைய > பென்செல் > அல்லைல்
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

93.  $K_p > K_c$  when ?

எப்போது,  $K_p > K_c$  இருக்கும்?

- (A) ✓  $\Delta n$  is positive  
 $\Delta n$  நேர்மறையாக இருக்கும்போது

(B)  $\Delta n$  is negative  
 $\Delta n$  எதிர்மறையாக இருக்கும்போது

(C)  $\Delta n$  is zero  
 $\Delta n$  சமியமாக இருக்கும்போது

(D)  $\Delta n$  is fraction  
 $\Delta n$  பின்னமாக இருக்கும்போது

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

94.  $\Delta H_v/\text{mol}$ , for water will be, if  $\Delta S_v = 26.04 \text{ e.u. mol}^{-1}$  and  $T_b = 373.2\text{K}$

$\Delta S_v = 26.04 \text{ e.u. mol}^{-1}$  மற்றும்  $T_b = 373.2\text{K}$  ஆக இருக்கும் போது, தண்ணீரின்  $\Delta H_v/\text{mol}$  ன் மதிப்பு

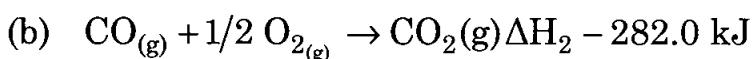
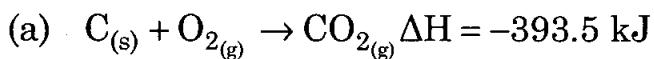
- (A) ✓ 9718 cal mol<sup>-1</sup>      (B) 5700 cal mol<sup>-1</sup>  
(C) 6960 cal mol<sup>-1</sup>      (D) 8512 cal mol<sup>-1</sup>  
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

95.  $\Delta G$  is related to equilibrium constant (K) as

$\Delta G$  யானது இயங்கு சமநிலை மாறிலியுடன் உள்ள (K) உள்ள தொடர்பு

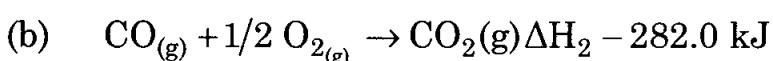
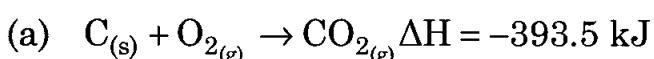
- (A)  $\Delta G = -RT\ln k$       (B)  $\Delta G = RT\ln k$   
 (C)  $\Delta G = -\frac{\ln k}{RT}$       (D)  $\Delta G = \frac{\ln k}{RT}$   
 (E) Answer not known  
 വിനെ തെരിയവില്ലെല്ലാം

96. Calculate the  $\Delta H_{\text{formation}}$  for  $\text{CO}_{(\text{g})}$



## କଣ୍ଠକିଟିକ :

$\Delta H_{\text{formation}}$  for  $\text{CO}_{(\text{g})}$  ഉണ്ടാകുതல്



- (A) +111.5 kJ . (B) +675.5 kJ.  
(C) -675.5 kJ (D) ~~-111.5~~ kJ  
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

97. In ZnS crystal structure, each anion is surrounded by \_\_\_\_\_ neighbours of atoms/ions.

ZnS படிக அமைப்பில், ஓர் எதிர்மின் அயனியானது ————— எண்ணிக்கையிலான அனுக்களால்/அயனிகளால் சூழப்பெற்றுள்ளது.

98. A cubic crystal has \_\_\_\_\_ number of 4-fold axes.

ஒரு கனசதூர் படிக அமைப்பு ————— எண்ணிக்கையிலான 4-படி அச்சுக்களைக் கொண்டுள்ளது.

- (A) 2 (B) 3  
(C) 4 (D) 1  
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

99. In a Hexagonal crystal system, which one of the following is correct?

இரு அறங்கோண படிக அமைப்பில், கீழ்க்கண்டவற்றில் எது சரி?

- (A)  $\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$       (B)  $\checkmark \alpha = \beta = 90^\circ, \gamma = 120^\circ$   
 (C)  $\alpha \neq \beta \neq 90^\circ, \gamma = 90^\circ$       (D)  $\alpha \neq \gamma \neq 90^\circ, \beta = 120^\circ$   
 (E) Answer not known  
 விடை தெரியவில்லை

100. The average velocity of a gas is given by

இரு வாய்வின் சராசரி வேகம் என்பது

- (A)  $\sqrt{\frac{3R\Gamma}{M}}$

(B)  ~~$\sqrt{\frac{8R\Gamma}{\pi M}}$~~

(C)  $\sqrt{\frac{2R\Gamma}{M}}$

(D)  $\sqrt{\frac{3R\Gamma}{\pi M}}$

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

101. For perfect ideal gases, the inter molecular collisions are  
 நல்வியல்பு வாயுக்களில், மூலக்கூறுக்களுக்கு இடையோன மோதல்கள்
- (A) occurring with a loss of kinetic energy  
 இயக்க ஆற்றல் இழப்புடன் நடைபெறும்
- (B) non-elastic  
 மீன் நீட்சி தன்மையில்லாதது
- (C) partially elastic  
 பகுதியளவு மீன்நீட்சி தன்மையுடையது
- (D)** occurring with no loss of kinetic energy  
 இயக்க ஆற்றல் இழப்பின்றி நடைபெறும்
- (E) Answer not known  
 விடை தெரியவில்லை

102. The expression for Joule-Thomson coefficient is  
 ஜூலீ-தாம்சன் குணகத்திற்கான சமன்பாடு
- (A)**  $\mu_{JT} = \left( \frac{\partial T}{\partial P} \right)_H$       (B)  $\mu_{JT} = \left( \frac{\partial P}{\partial T} \right)_H$
- (C)  $\mu_{JT} = \left( \frac{\partial H}{\partial P} \right)_T$       (D)  $\mu_{JT} = \left( \frac{\partial H}{\partial T} \right)_P$
- (E) Answer not known  
 விடை தெரியவில்லை

103. Which of the following is not an extensive property?

பின்வருபவற்றில் எது பொருண்மைசார் பண்பு இல்லை?

- |  |                          |
|--|--------------------------|
| (A) volume<br>கன அளவு  | (B) mass<br>நிறை         |
| (C) <input checked="" type="checkbox"/> temperature<br>வெப்பநிலை | (D) entropy<br>என்ட்ரோபி |
| (E) Answer not known<br>விடை தெரியவில்லை                         |                          |

104. Inversion temperature ( $T_i$ ) is equal to

தலைகீழ் வெப்பநிலையானது ( $T_i$ ) \_\_\_\_\_

- |  |   |
|--|---|
| (A) $\frac{2b}{Ra}$                      | (B) <input checked="" type="checkbox"/> $\frac{2a}{Rb}$ |
| (C) $\frac{Rb}{2a}$                      | (D) $\frac{Ra}{2b}$                                     |
| (E) Answer not known<br>விடை தெரியவில்லை |   |

105. In a unit cell of NaCl lattice, there are

ஒரு படிக நாக்ளை ஓர் அலகுக் கூட்டில் இருப்பவை

- |  |   |
|--|---|
| (A) <input checked="" type="checkbox"/> 4 NaCl units<br>4 NaCl அலகுகள் | (B) 3 $\text{Na}^+$ ions<br>3 $\text{Na}^+$ அயனிகள் |
| (C) 6 $\text{Na}^+$ ions<br>6 $\text{Na}^+$ அயனிகள்                    | (D) 6 $\text{Cl}^-$ ions<br>6 $\text{Cl}^-$ அயனிகள் |
| (E) Answer not known<br>விடை தெரியவில்லை                               |   |

106. The translational kinetic energy of one mole of an ideal gas is equal to  
ஒரு மோல் நல்லியல்பு வாயுவின் இடப்பெயர்ச்சி இயக்க ஆற்றலானது

(A)  $\frac{2}{3}RT$

(B)  $\frac{2}{3}kT$

(C)  ~~$\frac{3}{2}RT$~~

(D)  $\frac{3}{2}kT$

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

107. Match the following :

(a) the most probable velocity

மிகவும் சாத்தியமான திசைவேகம்

$$1. \left( \frac{8RT}{\pi M} \right)^{\frac{1}{2}}$$

(b) the average velocity

சராசரி திசை வேகம்

$$2. \left( \frac{8RT}{\pi M} \right)^{\frac{1}{2}}$$

(c) the root mean square velocity

வேகச் வர்க சராசரி மூலம்

$$3. \left( \frac{3RT}{M} \right)^{\frac{1}{2}}$$

(d) viscosity of a gas

ஒரு வாயுவின் பாகுத்தன்மை

$$4. \left( \frac{2RT}{M} \right)^{\frac{1}{2}}$$

$$\left( \frac{2RT}{M} \right)^{\frac{1}{2}}$$

(a)    (b)    (c)    (d)

(A)    3        4        1        2

(B)    4        3        2        1

(C)    3        4        2        1

(D)    4        1        3        2

(E)    Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

108. The \_\_\_\_\_ of the universe always tends towards a maximum.

அண்டத்தின் \_\_\_\_\_ எப்பொழுதும் ஒரு அதிகபட்ச மதிப்பை நோக்கி சென்று கொண்டிருக்கிறது.

- (A) free energy  
கட்டிலா ஆற்றல்

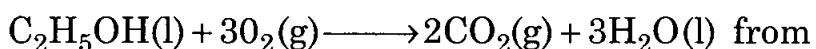
(B) viscosity  
பாகுத்தனமை

(C)  entropy  
என்ட்ரோபி

(D) efficiency  
திறன்

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

.109. Calculate  $\Delta H^\circ$  for the reaction



$$\Delta H_f^\circ \text{ C}_2\text{H}_5\text{OH(l)} = -277.0 \text{ kJ mol}^{-1}$$

$$\Delta H_f^\circ \text{CO}_2(g) = -393.5 \text{ kJ mol}^{-1}$$

$$\Delta H_f^\circ \text{ H}_2\text{O(l)} = -285.5 \text{ kJ mol}^{-1}$$

$$\Delta H_f^\circ \text{ C}_2\text{H}_3\text{OH(l)} = -277.0 \text{ kJ mol}^{-1}$$

$$\Delta H_f^\circ \text{CO}_2(g) = -393.5 \text{ kJ mol}^{-1}$$

$$\Delta H_f^\circ \text{ H}_3\text{O(l)} = -285.5 \text{ kJ mol}^{-1}$$

## என்ற மதிப்புகளிலிருந்து



என்ற வினையின்  $\Delta H^\circ$  மதிப்பைக் கணக்கிடுக.

110. For an exothermic reaction, \_\_\_\_\_

(Here,  $H_p$  = enthalpy of products ;  $H_r$  = enthalpy of reactants)

ஒரு வெப்ப உழிழ் வினைக்கு —

(இங்கு  $H_p$  = வினை விளை பொருட்களின் எண்பதால்பி ;

**Hr = വിനെപ്പട്ട പൊന്തുകൾിൽ എന്താല്പി**

- (A)  $H_p < H_r$       (B)  $H_p = H_r$   
(C)  $H_p > H_r$       (D)  $H_r = 0$   
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

111. A homogeneous, physically distinct and mechanically separable portion of a system is known as

ஒரு அமைப்பின் ஒரு படித்தான், தெளிவான புற நிலைகளோடு, இயந்திர நுட்பத்தினால் பிரித்தெடுக்கக்கூடிய பகுதி \_\_\_\_\_ என்று அறியப்படுகிறது.

- (A) surrounding சுற்றுச்சூழ்நிலை

(B) boundary எல்லைக்கோடு

(C) phase நிலைமை

(D) component கூறு

(E) Answer not known விடை தெரியவில்லை

112. Calculate the miller indices for a plane when the intercepts along the axes are  $2a$ ,  $3b$  and  $2c$ .

2a, 3b மற்றும் 2c என்ற குறுக்கு வெட்டுக்களைக் கொண்ட தளத்தின் மில்லர் குறியீடுகளைக் கணக்கிடுக.

- (A) (2 3 2) (B) (2 2 3)  
~~(C)~~ (3 2 3) (D) (3 3 2)  
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

113. Van der waals equation for one mole of a gas is

ஒரு மோல் வாயுவின் வேண்டர்வால்ஸ் சமன்பாடு

- (A)  $\left(p - \frac{a}{v^2}\right)(v + b) = RT$       (B)  $\left(p + \frac{a}{v^2}\right)(v + b) = RT$   
(C)  $\left(p - \frac{a}{v^2}\right)(v - b) = RT$       (D)  $\left(p + \frac{a}{v^2}\right)(v - b) = RT$   
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

114. For an ideal gas, the value of compressibility factor (Z) is

ஒரு நல்லியல்பு வாயுவிற்கு இறுகு திறன் காரணியின் (Z) மதிப்பு

- (A)  one  
ஒன்று      (B) zero  
பூஜ்ஜியம்  
(C) less than one  
ஒன்றைவிடக் குறைவு      (D) greater than one  
ஒன்றைவிட அதிகம்  
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

115. RMS velocity is given by the equation

RMS திசைவேகத்திற்கானச் சமன்பாடு

- (A)  $\bar{v} = \sqrt{\frac{8RT}{M}}$       (B)   $\mu = \sqrt{\frac{3RT}{M}}$   
(C)  $\gamma_{mp} = \sqrt{\frac{2RT}{M}}$       (D)  $PV = nRT$   
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

116. Which of the following is not belonging to an orthorhombic crystal system?

கீழ்க்கண்டவற்றுள் எது ஆர்த்தோராம்பிக் படிக அமைப்பு கொண்டதாக இல்லை?

- (A)  $\text{KNO}_3$       (B)  $\text{BaSO}_4$   
(C)  $\text{PbCO}_3$       (D)  $\text{ZnS}$   
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

117.  $\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$  is true for which among the following crystal?

$\alpha = \beta = \gamma = 90^\circ$  என்பது பின்வருவனவற்றுள் எந்த படிகத்திற்கு சமியானதாக இருக்கும்?



118. 'Isoquinoline' moiety is found in

‘ஐசோகுயினோவீன்’ தொகுதியை உள்ளடக்கியது

- (A)  Papaverine  
பப்பாவிரீன்

(B) Chloroquine  
குளோரோகுயின்

(C) Quinine  
குயினீன்

(D) Indomethacin  
இனடோமீத்தசின்

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

119. The ‘methine’ protons will have ‘ $\delta$ ’ value

‘மீத்தைன்’ புரோட்டான்களின் ‘ $\delta$ ’ மதிப்பு

(A)  1.5

(B) 2.3

(C) 2.9

(D) 3.0

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

120. The ‘Piperidine’ moiety is present in

‘பிப்பெரிடின்’ தொகுதியுடையது

(A) Orthocaine

ஆர்த்தோகெயின்

(B) Benzocaine

பென்சோகெயின்

(C) Procaine

புரோகெயின்

(D)  Eucaine

ஐகெயின்

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

121. Among the following, which excitation is not possible around 190-380 nm, in uv?

பின்வருவனவற்றுள் uv-ல் எந்த கிளர்ச்சிக்கு 190-380 nmல் வாய்ப்பில்லை?

(A)  $\pi \rightarrow \pi^*$

(B)  $n \rightarrow \sigma^*$

(C)  $n \rightarrow \pi^*$

(D)   $\sigma \rightarrow \sigma^*$

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

122. ‘Plicamycin’ is also known as

‘பிளிக்காமைசீன்’ என்பதன் வேறு பெயர்

- (A) Mitomycin C  
மைட்டோமைசீன் C
- (C) CC-1065  
CC-1065
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

- (B) Actinomycin  
ஆக்டினோமைசீன்
- (D) Mithramycin  
மித்ராமைசீன்

123.  $\lambda_{\text{max}}$  for 1,3-butadiene will be

1,3-பியூட்டாடையீனின்  $\lambda_{\text{max}}$  மதிப்பு

- (A) 178 nm
- (C) 279 nm
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

- (B) 227 nm
- (D) 215 nm

124. Sulphonation of p-cymene, followed by fusion with alkali gives

p-சைமீனை சல்போனேசன் செய்து, காரத்துடன் உருகிய நிலையில் குடுபுத்திக் கிடைப்பது?

- (A) Carvacrol  
கார்வாக்ரால்
- (C) Dimazon  
டைமோசன்
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை
- (B) Thymol  
தைமால்
- (D) P-cymene sulphonic acid  
P-சைமீன் சல்போனிக் அமிலம்

125. Which of the following malaria causing microorganism is the dangerest?

கீழ்கண்ட மலேரியா உண்டாக்கும் நுண்ணுயீர்களில் எது மிகவும் ஆபத்தானது?

- (A)  Plasmodium falciparum  
பிளாஸ்மோடியம் பால்சிபெரம்
- (B) Plasmodium vivax  
பிளாஸ்மோடியம் வைவாக்ஸ்
- (C) Plasmodium ovale  
பிளாஸ்மோடியம் ஓவேல்
- (D) Plasmodium malariae  
பிளாஸ்மோடியம் மலேரியே
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

126. In mass spectroscopy, the ion source is in the pressure of

பொருண்மை நிறமாலையில், அயன் பகுதியின் அழுத்தம்

- (A)  $\sim 10^2$  mm Hg  
(B)  $\sim 10$  mm Hg
- (C)   $\sim 10^{-6}$  mm Hg  
(D)  $\sim 10^{-2}$  mm Hg
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

127. In ESR, radiation used is

ESR நிறமாலையில் எந்த கதிர் பயன்படுத்தப்படுகிறது

- (A)  Microwave  
மைக்ரோ அலை
- (B) Radio wave  
ரேடியோ அலை
- (C) UV  
UV
- (D) IR  
IR
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

128. The chemical structure of 'Guanidino' group is

'குவானிடோ' தொகுதியின் வேதி அமைப்பு

- (A)  $\checkmark \text{H}_2\text{N}(=\text{NH})\text{NH}-$  (B)  $\text{H}_2\text{NC}(=\text{NH})-$   
(C)  $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_2\text{CONH}-$  (D)  $(\text{CH}_3\text{CH}_2)_2\text{NCO}-$   
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

129. In IR spectra, a band at  $1620\text{-}1680 \text{ cm}^{-1}$  represents

IR நிறமாலையில்  $1620\text{-}1680 \text{ cm}^{-1}$  மதிப்பிலான பட்டை குறிப்பது

- (A)  $\text{C}-\text{C}$  (B)  $\checkmark \text{C}=\text{C}$   
(C)  $\text{C}\equiv\text{C}$  (D)  $\text{C}(\text{sp}^3)-\text{H}$   
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

130. The wave number corresponding to the wavelength  $2.5 \mu_m$  is

$2.5 \mu_m$  அலை நீளத்திற்கு சமமான அலை எண் மதிப்பு

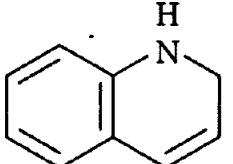
- (A)  $2000 \text{ cm}^{-1}$  (B)  $\checkmark 4000 \text{ cm}^{-1}$   
(C)  $8000 \text{ cm}^{-1}$  (D)  $2500 \text{ cm}^{-1}$   
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

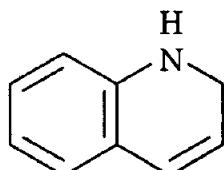
131. Chloramine-T is also known as

കുന്നോരമൈൻ-Т ന് വേറും പെയർ

- (A) Chloroquine  
കുന്നോരോക്രൈൻ
- (C) Dichloramine-T  
ടൈകുന്നോരമൈൻ-Т
- (E) Answer not known  
വിന്തെ തെരിയവില്ലെല്ല

- (B) Halozone  
ഹോളോസോൺ
- (D) Chlorozone  
കുന്നോരോസോൺ

132. IUPAC name of  is



-എന്റെ ചേർമത്തിൽ IUPAC പെയർ യാതു?

- (A)  Indole  
ഇൻടോൾ
- (C) Iso indoline  
ജോ ഇൻടോലിൻ
- (E) Answer not known  
വിന്തെ തെരിയവില്ലെല്ല

- (B) Indoline  
ഇൻടോലിൻ
- (D) Purine  
പൂരീൻ

133. The IUPAC name of  $(C_6H_5)_2CH-$  group is

$(C_6H_5)_2CH-$  - தொகுதியின் IUPAC பெயர்

- |  |   |
|--|---|
| (A) Benzyl<br>பென்சைல்                   | (B) <del>Benzhydryl</del><br>பென்ஸ்ஹெட்ரைல் |
| (C) Benzoyl<br>பென்சாயில்                | (D) Benzamido<br>பென்ஸஅமிடோ                 |
| (E) Answer not known<br>விடை தெரியவில்லை |   |

134. \_\_\_\_\_ is an example for naturally occurring local anaesthetics.

இயற்கையில் காணப்படும் ஓரிட உணர்வு நீக்கி மருந்திற்கான எடுத்துக்காட்டு

- |  |                                   |
|--|-----------------------------------|
| (A) Lignocaine<br>லிங்கோகெயன்            | (B) <del>Cocaine</del><br>கோகெயன் |
| (C) Cinchocaine<br>சின்கோகெயன்           | (D) Procaine<br>புரோகெயன்         |
| (E) Answer not known<br>விடை தெரியவில்லை |                                   |

135. How many chemically equivalent kinds of 'Hydrogens' are present in 'nitrobenzene from the point of view of NMR spectra?

NMR நிறமாலை நோக்கில் நைட்ரோபென்சீனில் எத்தனை வேதிச்சமான வைட்ரஜன் வகைகள் உள்ளன?

- |  |       |
|--|-------|
| (A) <del>3</del><br>3                    | (B) 2 |
| (C) 1                                    | (D) 5 |
| (E) Answer not known<br>விடை தெரியவில்லை |       |

136. The blue colour of sky is due to  
வானின் நீல நிறத்திற்குக் காரணம்

- (A) Brownien movement  
ப்ரெளனியன் இயக்கம்
- (C) Electro osmosis  
மின்னாற் சவ்வூடு பரவுதல்
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

- (B) Electrophoresis  
கூழ்மமின் பிரிகை
- (D) Releigh Scattering  
இராலேச்சிதறல்

137. In Debye-Huckel equation the electrophoretic effect of an ion due to

டிபெ-ஹீக்கல் சமன்பாட்டில், ஒரு அயனியின் மின்முனைக் கவர்ச்சி விளைவிற்கு காரணம்

- (A) Symmetric atmosphere created by opposite ions  
எதிர் (மாற்று) அயனிகளால் ஏற்படும் சீர்மை விளைவு
- (B) Movement of the ion, towards electrode associated with opposite ions  
எதிர் (மாற்று) அயனிகளின் இணக்கத்தோடு, அந்த அயனி மின்முனை நோக்கி நகருதல்
- (C) Viscosity of the solvent  
கரைப்பானின் பாகுநிலை
- (D) Symmetric atmosphere created by solvent molecules  
கரைப்பான் மூலக்கூறுகளால் உருவாக்கப்படும் சீர்மை விளைவு
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

138. In which of the following  $Hg_2SO_4$  is used?

கீழ்கண்டவற்றுள் எதில்  $Hg_2SO_4$  பயன்படுத்தப்படுகிறது ?

- (A) Daniel cell  
டெனியல் மின்கலன்
- (B) Calomel electrode  
கலோமல் மின்முனை
- (C) Weston Cadmium cell  
வெஸ்டன் கேட்மியம் மின்கலன்
- (D) Quinhydrone electrode  
குபின்ஷைட்ரோன் மின்முனை
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

139. Hydrolysis of sucrose in the presence of mineral acid to give glucose and fructose is an example of \_\_\_\_\_ reactions.

கரும்புச் சர்க்கரை அமிலத்துடன் நீராற்பகுக்கப்பட்டு, குளுக்கோஸாகவும், ஃப்ரக்டோஸாகவும் மாறும் வினை \_\_\_\_\_ வினைக்கு ஓர் உதாரணம் ஆகும்.

- (A) First Order  
முதல் வரிசை
- (B) Pseudo first order  
போலி முதல் வரிசை
- (C) Second order  
இரண்டாம் வரிசை
- (D) Zero order  
பூஜ்ய வரிசை
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

140. A Catalyst lowers the \_\_\_\_\_ and makes the reaction faster.

ஒரு வினைவேக மாற்றி \_\_\_\_\_ குறைத்து வினையை வேகமாக்குகிறது.

- (A) Free energy  
கட்டிலா ஆற்றல்
- (B) Activation energy  
கிளர்வுகொள் ஆற்றல்
- (C) Kinetic energy  
இயக்க ஆற்றல்
- (D) Potential energy  
நிலை ஆற்றல்
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

141. Hydrogen over voltage of platinised platinum is \_\_\_\_\_ V

பிளாட்டினம் பூசப்பட்ட பிளாட்டினத்தின் கைந்திரையில் மிகை மின் அழுத்தமானது



142. EMF of a standard calomel electrode at 25°C is

25°C -ல் ഓരു തിട്ട കലോമല് മിന്കലത്തിൻ മിൻ ഉന്തു വിചൈ

- (A)  $+0.280\text{ V}$  (B)  $-0.280\text{ V}$   
(C)  $+0.2415\text{ V}$  (D)  $-0.2415\text{ V}$   
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

143. \_\_\_\_\_ is not the most convenient standard electrode to use in the laboratory.

\_\_\_\_\_ ஆய்வுகங்களில் பயன்படுத்த எளிமையான திட்ட மின் முனை இல்லை.

- (A) The Glass electrode  
கண்ணாடி மின்முனை

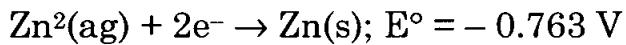
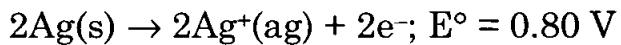
(B) The calomel electrode  
கலோமல் மின்முனை

(C) The standard silver – silver electrode  
திட்ட வெள்ளி - வெள்ளி மின்முனை

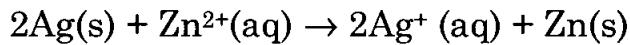
(D) The standard hydrogen electrode  
திட்ட வைட்ரஜன் மின்முனை

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

144. From the cell reaction



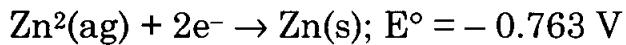
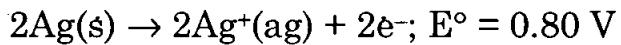
Calculate  $E^\circ$  cell of the reaction



and predict whether the reaction is feasible or not

கொடுக்கப்பட்ட மின்கல வினைகளிலிருந்து.

$2\text{Ag(s)} + \text{Zn}^{2+}(\text{aq}) \rightarrow 2\text{Ag}^+(\text{aq}) + \text{Zn(s)}$  என்ற வினையில்  $E^\circ$  cell கண்டுபிடித்து, இந்த வினை நடக்குமா, நடக்காதா என்று பருத்தறிக.



- |                                    |                            |
|------------------------------------|----------------------------|
| (A) <del>✓</del> 1.563 v, feasible | (B) 1.563 v, not feasible  |
| 1.563 v, நடக்கும்                  | 1.563 v, நடக்காது          |
| (C) -1.563 v, feasible             | (D) -1.563 v, not feasible |
| -1.563 v, நடக்கும்                 | -1.563 v, நடக்காது         |
| (E) Answer not known               |                            |
| விடை தெரியவில்லை                   |                            |

145. Daniell cell is a \_\_\_\_\_ cell.

டேனியல் மின்கலம் ஒரு \_\_\_\_\_ மின்கலம்.

- |                      |                          |
|----------------------|--------------------------|
| (A) Zn – Cd          | (B) Zn – Mg              |
| (C) Zn – pt          | (D) <del>✓</del> Zn – Cu |
| (E) Answer not known |                          |
| விடை தெரியவில்லை     |                          |

146.  $\Delta S$  is related to EMF (E) as

$\Delta S$  க்கும், EMF (E)க்கும் உள்ள தொடர்பு

- (A)  $\Delta S = \left( \frac{\partial E}{\partial T} \right)_P$       (B)  $\Delta S = \left( \frac{\partial T}{\partial E} \right)_P$
- (C)  $\checkmark \Delta S = nF \left( \frac{\partial E}{\partial T} \right)_P$       (D)  $\Delta S = nF \left( \frac{\partial T}{\partial E} \right)_P$
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

147. Which of the following is a unimolecular reaction?

பின்வருவனவற்றில் எது ஒற்றை மூலக்கூற்று விணையாகும்?

- (A)  $2 \text{ HI} \rightarrow \text{H}_2 + \text{I}_2$       (B)  $\checkmark \text{N}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{N}_2\text{O}_4^- + \frac{1}{2}\text{O}_2$
- (C)  $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$       (D)  $\text{PCl}_3 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{PCl}_5$
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

148. Which one of the following statement is not applicable to order of a reaction?

- (i) It is experimentally determined value
- (ii) It can have zero value
- (iii) It is always a whole number
- (iv) It is the sum of powers of concentration terms in the rate law expression.

கீழ்க்கண்ட கூற்றுகளில் எது வினையின் வரிசைக்குப் பொருந்தாது ?

- (i) அது செயல்முறை மூலமாகத் தீர்மானிக்கப்படும் மதிப்பு
  - (ii) அதன் மதிப்பு பூஜ்யமாக இருக்கலாம்
  - (iii) அது எப்பொழுதும் முழு எண்ணாக இருக்கும்
  - (iv) அது வேகச் சமன்பாட்டில் உள்ள செறிவு உறுப்புகளின் அடுக்குக் குறிகளின் கூட்டுத்தொகை
- (A) (i) (B) (ii)  
**(C)** (iii) (D) (iv)  
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

149. Unit of third order rate constant is

ஒரு மூன்றாம் வரிசை வினையின் அலகு

- (A)  $\text{mol l}^{-1} \text{time}^{-1}$   
மோல் லி<sup>-1</sup> நேரம்  
(B)  $\text{time}^{-1}$   
நேரம்
- (C)  $\text{mol}^{-1} \text{l} \text{time}^{-1}$   
மோல்<sup>-1</sup> லி நேரம்  
(D)  ~~$\text{mol}^{-2} \text{l}^2 \text{time}^{-1}$~~   
மோல்<sup>-2</sup> லி<sup>2</sup> நேரம்  
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

150. What is the correct IUPAC name for the ligand  $\text{CH}_3\text{COO}^-$ ?

$\text{CH}_3\text{COO}^-$ -என்ற ஈணியின் சரியான IUPAC பெயர் யாது?

- |  |                                     |
|--|-------------------------------------|
| (A) Acetate<br>அசிட்டேட்                 | (B) <del>Acetato</del><br>அசிட்டேடோ |
| (C) Aceto<br>அசிட்டோ                     | (D) Acetic<br>அசிட்டிக்             |
| (E) Answer not known<br>விடை தெரியவில்லை |                                     |

151. What is the oxidation state of Fe in  $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$ ?

$\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$  ல் Fe ன் ஆக்சிஜனேற்ற நிலை யாது?

- |  |        |
|--|--------|
| (A) 4+                                   | (B) 3+ |
| (C) <del>2+</del>                        | (D) 6+ |
| (E) Answer not known<br>விடை தெரியவில்லை |        |

152. EDTA is used in \_\_\_\_\_ titrations

EDTA \_\_\_\_\_ தரம் பார்த்தவில் பயன்படுத்தப்படுகிறது.

- |  |  |
|--|--|
| (A) Acid-base<br>அமில-கார                | (B) Precipitation<br>வீழ்படிவாக்க          |
| (C) Permanganometry<br>பெர்மாங்கனோமெட்ரி | (D) <del>Complexometric</del><br>அணைவாக்கி |
| (E) Answer not known<br>விடை தெரியவில்லை |  |

153. Identify the primary standard in the following compounds.

பின்வரும் சேர்மங்களில் முதல் நிலை திட்டப் பொருளை கண்டுபிடி

- (A) KMNO<sub>4</sub>      (B) CuSO<sub>4</sub>.5H<sub>2</sub>O  
(C) HCl      (D) H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  
(E) Answer not known  
விடை கெழியால்விடை

விடை தெரியவில்லை

154. Identify the primary standard in the following compounds

பின்வரும் சேர்மங்களில் முதல் நிலை திட்ட பொருளை கண்டுபிடி

- (A)  $\text{Na}_2\text{CO}_3$       (B)  $\text{HCl}$   
(C)  $\text{NaOH}$       (D)  $\text{HNO}_3$   
(E) Answer not known  
രിക്ക് ദൈറ്റാലിൻ്റെ

## விடை கூரியவில்லை

155. Colour of the phenolphthalein in NaOH solution is

$\text{NaOH}$  கரைசலில் பினால்பகுவினின் நிறம்

- (A) Green  
പഞ്ചക  
(C) Yellow  
മനുഷൻ  
(E) Answer not known  
വിനൈ തെരിയവില്ലെല

(B) Blue  
നീലമ  
(D) ~~Pink~~  
ഇണമ ചിവപ്പു

156. Starch is used as an indicator for which of the following titrations?

கீழ்கண்ட எந்த தரம்பார்த்தலில் ஸ்டார்ச் நிறங்காட்டியாக பயன்படுத்தப்படுகிறது ?

- (A) Acidimetry  
அமில தரம் பார்த்தல்
- (C) Permanganometry  
பெர்மாங்கனோமெட்ரி
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

(B) Iodometry  
அயோடோமெட்ரி

(D) Complexometry  
அணைவாக்கி தரம்பார்த்தல்

157. If hybridization of central atom in coordination complex is  $d^2sp^3$ , then its Geometry is .

ஓர் அணைவுச் சேர்மத்தில் மைய அணுவின் கலப்பினமாதல் என்பது  $d^2sp^3$  என்றால், அதன் வடிவம்

- (A) Tetrahedral  
நான்முகி
- (C) Trigonal planar  
முக்கோண தளம்
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

(B) Square planar  
தள சதுரம்

(D) Octahedral  
எண்முகி

158. The correct IUPAC name of ligand  $C_2O_4^{2-}$  is

$C_2O_4^{2-}$ -என்ற ஈனியின் சரியான IUPAC பெயர்

- (A) Carbonyl  
கார்பனைல்
- (C) OXO  
ஆக்சோ
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

(B) Dicarbonyl  
கெட்கார்பனைல்

(D) Oxalato  
ஆக்சலேட்டோ

159.  $K_2Cr_2O_7$  is used in \_\_\_\_\_ titration.

$K_2Cr_2O_7$  \_\_\_\_\_ தரம்பார்த்தலில் பயன்படுகிறது.

(A) Acid-base

அமில-கார

(B) Precipitation

வீழ்படிவாக்கி

(C) Radox

ஆக்ஸிஜனேற்ற - ஒடுக்க

(D) Complexometric

அணைவாக்கி

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

160. Find out the coordination compound

அணைவுச் சேர்மத்தை கண்டுபிடிப்பு

(A)  $KCl \cdot MgI_2 \cdot 6H_2O$

(B)  $K_2SO_4 \cdot Al_2(SO_4)_3 \cdot 24H_2O$

(C)  $FeSO_4 \cdot (NH_4)_2SO_4 \cdot 6H_2O$

(D)  $K_4[Fe(CN)_6]$

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

161. The chemical formula for calcium hexacyanoferrate (II) is

கால்சியம் ஹெக்சாசயனோஃபெர்ரேட் (II)-ன் வேதி வாய்பாடு என்பது

(A)  $Ca_2 [Fe(CN)_4]$

(B)  $Ca[Fe(CN)_6]$

(C)  $Ca_2[Fe(CN)_6]$

(D)  $Ca[Fe(CN)_4]$

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

162. The effective atomic number of Cr(III) in  $[\text{Cr}(\text{CN})_6]^{3-}$  is

$[\text{Cr}(\text{CN})_6]^{3-}$  ல் Cr(III)ன் நிகர அணு எண்

(A) ✓ 33

(B) 34

(C) 35

(D) 36

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

163. What is the normality when 40 g of NaOH is dissolved in 1 liter of water?

40 கிராம் NaOH-யை ஒரு லிட்டர் தண்ணீரில் கரைத்தால் கிடைக்கும் நார்மாலிட்டி என்ன?

(A) ✓ 1 N Solution

(B) 0.1 N solution

1 N கரைசல்

0.1 N கரைசல்

(C) 0.2 N solution

(D) 2 N solution

0.2 N கரைசல்

2 N கரைசல்

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

164.  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  is used in \_\_\_\_\_ titrations.

$\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$  \_\_\_\_\_ தரம் பார்த்தலில் பயன்படுத்தப்படுகிறது.

(A) Acid-base

அமில-கார

(B) Precipitation

வீழ்படிவாக்கி

(C) ✓ Radox

ஆக்ஸிஜனேற்ற ஒடுக்க

(D) Complexometric

அணைவாக்கி

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

165. What is the Geometry of  $[Fe F_6]^{3-}$  ion complex?

$[Fe F_6]^{3-}$ -என்ற அணைவு அயனியின் வடிவம் என்ன?

- (A) Tetrahedral  
நான்முகி
- (B) Square planar  
தள சதுரம்
- (C) Trigonal planar  
முக்கோண தளம்
- (D) Octahedral  
எண் முகி
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

166. What is the oxidation state of the central atom in  $K_2[Ni(CN)_4]$  complex?

$K_2[Ni(CN)_4]$  என்ற அணைவுச் சேர்மத்தில் உள்ள மைய அணுவின் ஆக்ஸிஜனேற்ற எண் என்ன?

- (A) (I)
- (B) (II)
- (C) (III)
- (D) (IV)
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

167. Oxidation state of cobalt in  $[Co(NH_3)_5Cl]^{2+}$  is

$[Co(NH_3)_5Cl]^{2+}$  -ல் கோபால்டின் ஆக்ஸிஜனேற்ற எண் என்பது

- (A) +2
- (B) +3
- (C) +4
- (D) +5
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

168. Give the EAN no. of  $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$

$[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$ -ன் EAN മതിപ്പൈപ്പത് തരുക.



விடை தெரியவில்லை

169. What is the IUPAC name of  $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_6](\text{NO}_3)_3$

[Cr(NH<sub>3</sub>)<sub>6</sub>] (NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>-ன் IUPAC പെയർ യാതു?

- (A) Hexa amminechromium (I) nitrate  
ஹெக்சா அம்மைன்குரோமியம் (I) நைட்ரேட்

(B) Hexa amminechromium (II) nitrate  
ஹெக்சா அம்மைன்குரோமியம் (II) நைட்ரேட்

(C)  Hexa amminechromium (III) nitrate  
ஹெக்சா அம்மைன்குரோமியம் (III) நைட்ரேட்

(D) Hexa amminechromium (III) nitrite  
ஹெக்சா அம்மைன்குரோமியம் (III) நைட்டரேட்

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

## விடை தெரியவில்லை

170. Eriochrome Black T indicator is used in \_\_\_\_\_ titrations.

எரியோகுரோம் பிளாக் T நிறங்காட்டி —————தரம் பார்த்தலில் பயன்படுகிறது.

- (A) Acid-base  
அமில-கார்

(B) Precipitation  
வீழ்ப்படிவாக்க

(C) Radox  
ஆக்ஸிஜனேற்ற ஒடுக்க

(D)  Complexometric  
அணைவாக்கி

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

171. The EAN of chromium ion in  $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$  is

$[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$ -ன் EAN എണ്ണ



172. The ligand hydrazinium is

ക്ലൗട്ടർചിനിയമ் ആണി എൻപത്കു

- (A)  $\text{N}_2\text{H}_3^+$  . (B)  $\text{N}_2\text{H}_4^+$   
 (C)  $\text{N}_2\text{H}_5^+$  (D)  $\text{N}_2\text{H}_6^+$   
 (E) Answer not known  
 விடை கெரியவில்லை

173. IUPAC name of the complex  $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4 (\text{NO}_2\text{Cl})\text{SO}_4]$  is

[Pt(NH<sub>3</sub>)<sub>4</sub>(NO<sub>2</sub>)Cl]SO<sub>4</sub> என்ற அணைவுச் சேர்மத்தின் IUPAC பெயர் என்ன?

- (A) Tetra amminenitrochloroplatinum (IV) sulphate  
டெட்ராஅம்மைன்னைந்ட்ரோகுளோபிளாட்டினம் (IV) சல்பேட்

(B) Tetra amminenitrochloroplatinate (IV) sulphate  
டெட்ராஅம்மைன்னைந்ட்ரோகுளோபிளாட்டினேட் (IV) சல்பேட்

(C) ✓ Chloronitrotetrammineplatinum (IV) sulphate  
குளோப்ரோநைந்ட்ரோடெட்ராஅம்மைன்பிளாட்டினம் (IV) சல்பேட்

(D) Chloronitrotetraammineplatinatne (IV) sulphate  
குளோப்ரோநைந்ட்ரோடெட்ராஅம்மைன்பிளாட்டினேட் (IV) சல்பேட்

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

174. Find the number of ionisable chlorine atoms in Werner formula of  $\text{CoCl}_3 \cdot 4\text{NH}_3$

$\text{CoCl}_3 \cdot 4\text{NH}_3$  என்ற வெர்னர் வாய்பாட்டில் உள்ள அயனியாகும் குளோரின் அனுக்களின் எண்ணிக்கையை கண்டுபிடி.

- (A) ✓ 1 (B) 2  
 (C) 3 (D) 0  
 (E) Answer not known  
 വിക്ടെ തെരിയവില്ലെല്ല

175. Lanthanides and Actinides are called as

லாந்தனைடுகளும், ஆக்டினைடுகளும் ————— என அழைக்கப்படுகின்றன.

- (A) Transition elements  
இடைநிலைத் தனிமங்கள்

**(B)** Inner-transition elements  
உள் இடைநிலைத் தனிமங்கள்

(C) Alkali metals  
கார் உலோகங்கள்

(D) Alkaline earth metals  
கார் மண் உலோகங்கள்

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

176. Radioactive Iodine  $I^{131}$  is used for the treatment of

கதிரியியக்கம்  $I^{131}$  ஜோடோப் ————— சிகிச்சையில் பயன்படுகிறது.

- (A) Uterus cancer  
கருப்பை புற்று நோய்
- (C) Breast cancer  
மார்பக புற்று நோய்
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

- (B) ~~Thyroid cancer~~  
தைராய்டு புற்று நோய்
- (D) Skin Cancer  
தோல் புற்று நோய்

177. Which of the following ions is diamagnetic?

கீழ்க்கண்டவற்றுள் எந்த அயனி டயர்காந்தத்தன்மை கொண்டது ?

- (A) ~~La<sup>3+</sup>~~  
~~La<sup>3+</sup>~~
- (C) Pr<sup>3+</sup>
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

- (B) Ce<sup>3+</sup>
- (D) Nd<sup>3+</sup>

178. The order of complex formation ability with a specific ligand for the ions  $Ln^{2+}$ ,  $Ln^{3+}$  and  $Ln^{4+}$

$Ln^{2+}$ ,  $Ln^{3+}$  மற்றும்  $Ln^{4+}$  லாந்தனைடு அயனிகள் ஈனிகருடன் இணைந்து அணைவுச் சேர்மங்களை கொடுக்கும் திறன் முறையே

- (A) ~~Ln<sup>4+</sup> > Ln<sup>3+</sup> > Ln<sup>2+</sup>~~  
~~Ln<sup>4+</sup> > Ln<sup>3+</sup> > Ln<sup>2+</sup>~~
- (C) Ln<sup>2+</sup> > Ln<sup>4+</sup> > Ln<sup>3+</sup>
- (E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

- (B)  $Ln^{2+} > Ln^{3+} > Ln^{4+}$
- (D)  $Ln^{4+} > Ln^{2+} > Ln^{3+}$

179. Which of the following fertilizers contain highest nitrogen percentage?

கீழ்கண்ட உரங்களுள் உயர்ந்தபட்ச நெட்ரஜன் விழுக்காட்டை உடையது எது?

(A) Ammonium sulphate  
அம்மோனியம் சல்பேட்

(B) Urea  
யூரை

(C) Calcium ammonium nitrate  
கால்சியம் அம்மோனியம் நெட்ரேட்

(D) Ammonium nitrate  
அம்மோனியம் நெட்ரேட்

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

180. The half-life of cobalt –60 is 5.3 years. How much of a 1.000 g of Co-60 is left after 15.9 year period?

Co-60 ன் அரை வாழ் காலம் 5.3 வருடங்கள் 15.9 வருடங்களுக்குப் பிறகு 1.000 g Co-60 ல் எவ்வளவு மீதமிருக்கும்?

(A) 0.125 mg

(B) 125 mg

(C) 12.5 mg

(D) 875.0 mg

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

181. Pick out the correct statement

## சரியான கூற்றை தேர்ந்தெடு

- (A) Nuclear fusion involves chain reaction  
உட்கரு பிணைப்பு வினை (Nuclear fusion) ஒரு தொடர்வினை

(B) First nuclear power plant in India is located at Kalpakkam  
இந்தியாவில் முதல் அனுக்கரு உலை கல்பாக்கத்தில் நிறுவப்பட்டது

(C)  Nuclear energy is measured in MeV  
அனு ஆற்றல் (Nuclear energy) MeV ல் அளவிடப்படுகிறது

(D) The energy released by the sun results from nuclear fission reaction.  
சூரியனிலிருந்து கிடைக்கும் ஆற்றல் உட்கரு பிளப்பு (nuclear fission) வினையின் விளைவாகும்

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

182. If the n/p ratio of a nucleus lies above the stability belt, it preferably emits \_\_\_\_\_ ray to attain the stability.

ஓர் அணுக் கருவின் விகிதம் நிலைத்தன்மை பட்டைக்கு மேலாக இருக்கும்போது, அது கதிரை முதன்மையாக வெளியிட்டு நிலைப்புத் தன்மை கொள்ளும்.

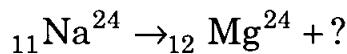
- (A)  $\alpha$       ~~(B)~~  $\beta$   
 (C)  $\gamma$       (D) Cosmic  
 (E) Answer not known  
 വിനെ തെരിയവില്ലെല്ല

183. Most common oxidation state of Lanthanides is

லாந்தனெடுகளின் பொதுவான ஆக்லிங்கனேற்ற நிலை

184. Complete the reaction

வினையை பூர்த்தி செய்க.



(A)  ${}_{+1}e^0$

(B)  ${}_{+1}n^0$

(C)  ${}_{-1}e^0$

(D)  ${}_{-1}n^0$

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

185. Hydrogen Bomb is related to

ஹெட்ரஜன் குண்டு ————— தொடர்புடையது.

(A) Nuclear fission

அனுக்கரு பிளவு

(B) Nuclear fusion

அனுக்கரு பிணைப்பு

(C) Chemical reaction

வேதி வினை

(D) Aqueous reaction

நீரிய வினை

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

186. Which element has the highest oxidation state?

எந்த தனிமம் அதிக ஆக்ஸிஜனேற்ற நிலையைப் பெற்றுள்ளது?

(A) Ac

(B) Th

(C) U

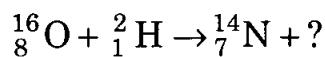
(D) Np

(E) Answer not known

விடை தெரியவில்லை

187. Complete the nuclear reaction

உட்கரு வினையை பூர்த்தி செய்க.



- (A)  $\alpha$  (B)  $\beta$   
 (C)  $\gamma$  (D)  $\delta$   
 (E) Answer not known  
 വിക്രാം തെരിയവില്ലെല്ല

188.  ${}_{6}^{14}\text{C}$ ,  ${}_{7}^{15}\text{N}$  and  ${}_{8}^{16}\text{O}$  are

$^{14}_6\text{C}$ ,  $^{15}_7\text{N}$  மற்றும்  $^{16}_8\text{O}$  என்பன

- (A) ✓ Isotones  
ஐசோடோன்கள்

(B) Isomers  
ஐசோமர்கள்

(C) Isobars  
ஐசோபார்கள்

(D) Isotopes  
ஐசோடோப்புகள்

(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

189. The number of  $\beta$ -particles, emitted when  $^{238}_{92}\text{U}$  changes into  $^{206}_{82}\text{Pb}$  is

$^{238}_{92}\text{U}$  ஆனது  $^{206}_{82}\text{Pb}$  ஆக மாறும்போது, உமிழப்படும்  $\beta$ -துகள்களின் எண்ணிகை

190. The number of neutrons in the  $^{37}\text{Cl}$  isotope is

$^{37}\text{Cl}$  ஓசோடோப்பிலுள்ள நியூட்ரான்களின் எண்ணிக்கை



விடை தெரியவில்லை

191. Which among the following is not a 'Lanthanide'?

பின்வருவனவற்றுள் எது ஒரு ‘லாந்தனைடு’ அல்ல?

- (A) ✓ Cf . . . . . (B) La  
(C) Lu . . . . . (D) Ce  
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

192. Which among the following is an 'Actinide'?

பின்வருவனவற்றுள் எது ஹார் ‘ஆக்டினெடு’ ஆகும்?

- (A) Np (B) Pr  
 (C) Nd (D) Sm  
 (E) Answer not known  
 വിനെ തെരിയവില്ലെല്ല

193. An alpha particle fuses with a  $^{12}\text{C}$  nucleus to give

இரு ஆல்பா துகள், 120 உட்கருவடன் இணையும் போது கிடைப்பது

- (A)  ${}_{8}^{16}\text{O}$  (B)  ${}_{6}^{14}\text{C}$   
 (C)  ${}_{4}^9\text{Be}$  (D)  ${}_{2}^3\text{He}$   
 (E) Answer not known  
 വിനെ തെരിയവില്ലെല്ല

194. The outer Electronic configuration of Europium is \_\_\_\_\_  
[Atomic number 63]

எரோப்பியம் தனிமத்தின் வெளிக்கூட்டு எலக்ட்ரானிக் அமைப்பு \_\_\_\_\_  
(அணு எண் 63)

- (A)  $4f^5 5d^2 6S^2$       (B) ~~✓~~  $4f^7 5d^0 6S^2$   
(C)  $4f^6 5d^3 6S^0$       (D)  $4f^5 5d^4 6S^0$   
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

195. How many number of elements are present in actinide series?

ஆக்டினேட்டு தொடரில் எத்தனை எண்ணிக்கையிலான் தனிமங்கள் உள்ளன? ?

- (A) 28      (B) 56  
~~(C)~~ 14      (D) 7  
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

196. Lu<sup>3+</sup> is having \_\_\_\_\_ property. (Atomic number of Lu – 71)

Lu<sup>3+</sup> \_\_\_\_\_ பண்புள்ளது. (Lu - அணு எண் – 71)

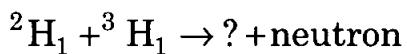
- (A) Paramagnetic      (B) ~~✓~~ Diamagnetic  
காந்த ஈர்ப்புத் தன்மை      காந்த விலக்குத் தன்மை  
(C) Ferromagnetic      (D) Anti ferromagnetic  
அயக்காந்தத் தன்மை      எதிர் அயக்காந்தத் தன்மை  
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

197. The general formula for calcium super phosphate is  
கால்சியம் குப்பர் பாஸ்பேட்டின் பொதுவான வாய்ப்பாடு

- (A)  $\checkmark$   $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 + 2(\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O})$   
(B)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 2(\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O})$   
(C)  $\text{Ca}_2\text{H}_4(\text{PO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O} + 2(\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O})$   
(D)  $\text{Ca}_2\text{H}_2(\text{PO}_4)_2 + 2(\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O})$   
(E) Answer not known  
விடை தெரியவில்லை

198. Complete the following fusion reaction

கீழ்க்கண்ட அனுக்கரு பிணப்பு விளையை நிறைவு செய்க.



- (A)  ${}^4\text{He}_2$  (B)  ${}^3\text{He}_2$   
 (C)  ${}^1\text{H}_1 + {}^3\text{He}_2$  (D)  ${}^1\text{H}_1 + {}^4\text{He}_2$   
 (E) Answer not known  
 விடை தெரியவில்லை

199. Which among the following is coloured?

பின்வருவனவற்றுள் எது நிறமுடையது?

200. The chemical formula of salt Petre is

## சால்ட் பீட்டர்-ன் வேதிவாய்பாடு