

ఫిజికల్ సైన్సెస్-1

PHYSICAL SCIENCES-1

- The Effective Resistance of Two Resistors of 150Ω and $6 \text{ k}\Omega$ are Connected in Series-
 - 150 Ω , 6K Ω నిరోధాలను సమాంతర సంధానం చేస్తే ఫలిత నిరోధం
A) 146.3 Ω B) 156 Ω C) 6150 Ω D) 6K Ω
- The Value of "g" is not influenced by
 - "g" విలువను ప్రభావితం చేయని 'రాశి'
A) స్థానిక పరిస్థితులు (Local Conditions) B) ఎత్తు (Height)
C) లోతు (Depth) D) వస్తువు ద్రవ్యరాశి (Mass of the olyat)
- The First and Second Nodes are Formed at 20 cm, 60cm When a Tuning fork of 412 hz if used in Resonating air colum Experiment. Then the Velocity and Sound is
 - అనునాద గాలిస్థంభాల ప్రయోగంలో మొదట మరియు రెండవ అనునాదము 20 సెం.మీ. 60 సెం.మీ వద్ద ఏర్పడినవి. 412 hz తరంగ దైర్ఘ్యంగల శృతిదండం ఉపయోగించారు. ధ్వని వేగమెంత?
A) 329.6 cm/s B) 329.6 m/s C) 32.96 m/s D) 3296 m/s
- Laser Helped in Determining the rate of rotation of Earth Accurately
 - భూ భ్రమణ రేటుని ఖచ్చితంగా నిర్ణయించేందుకు ఏ లేజర్ని ఉపయోగించాలి?
A) Ruby B) He-Ne C) Ordinary Laser D) Dye-Laser
A) రూబీ లేజర్ B) He-Ne లేజర్ C) సాధారణ లేజర్ D) డై లేజర్
- Units of pole strength in M.K.S. System
 - M.K.S.పద్ధతిలో ధృవబలానికి ప్రమాణము
A) Weber B) Ampere-Meter C) amp-m² D) amp/meter
- The North Pole of a Short Magnet 5cm is Facing the Geographical North. The Pole Strength of the Magnet is 3×10^{-2} amp-Meters. The Neutral Points are at -
 - 5సెం.మీ. పొడవుగల దండయస్కాంత ఉత్తరధృవం, భౌగోళిక ఉత్తర ధృవాన్ని చూస్తోంది. ధృవబలం 3×10^{-2} సెం.మీ. అయితే తటస్థ బిందువుల సానం
A) 1.567m B) 1.567cm C) 1.567×10^{-2} m D) 2cm

7. Three Cells of c.m.f.s 1v, 1.5v, and 2v are Connected in parallel. if a cell of emf 1.5v is damaged, the Effective emf is
 A) Increases B) Decreases C) Remains same D) Becomes Zero.
- 1v, 1.5v, 2v emf గల మూడు ఘటాలను సమాంతరంగా కలిపారు. వాటిలో 1.5v emf గల ఓ ఘటం పాడైంది. అప్పుడు ఫలిత విద్యాచ్ఛాలక బలం?
 A) పెరుగుతుంది B) తగ్గుతుంది C) మారదు D) శూన్యం
- 8). An Electric Heater of Resistance 23Ω is used on a mains Supply of 230 v. The amount of Heat Generated by it in a Minute is
 • 23Ω నిరోధం గల ఒక ఇమ్మర్షన్ హీటర్‌ను 230 వోల్టుల మెయిన్స్ కు కలిపారు. ఒక నిమిషంలో దాని నుండి విడుదలయ్యే ఉష్ణరాశి?
 A) 30,000 cal B) 32,857 k.cals C) 3.2 cal D) 3. k.cals
- 9). " The Induced Current Will appear in Such a direction that it Opposes the Change that produced it". This is
 • “ప్రేరిత విద్యుత్ ప్రవాహము, దానిని ఉత్పత్తి చేయడానికవసరమైన మార్పుని వ్యతిరేకించే దిశలో వుంటుంది” ఇది
 A) Flemings Left Hand rule B) Ampere Rule
 C) Ohms law D) Lenzs law
 A) ఫ్లెమింగ్ ఎడమ చేతి నిబంధన B) ఆంపియర్ నిబంధన
 C) ఓమ్ నియమం D) లెంజ్ నియమం
- 10). Which of the following is called Bohrs Quantum Condition
 • క్రిందివాటిలో బోర్ క్వాంటం షరతు
 A) $L = \frac{nh}{2\pi}$ B) $L = \frac{h}{2\pi}$ C) $L = \frac{n}{2\pi}$ D) $L = \frac{2\pi}{nh}$
- 11). The Binding Energy For ${}_{82}^{208}\text{Pb}$, whose Nuclear Mass is 15. 995 amu is
 • 15.995 amu, కేంద్రక ద్రవ్యరాశి గల ${}_{82}^{208}\text{Pb}$ బంధన శక్తి
 A) 0.137mev B) 127.6mev C) 16.132 mev D) 14899.3 mev
- 12). $4n+3$ Series Ends With _____
 • $4n+3$ శ్రేణి _____ తో అంతం అవుతుంది
 A) ${}_{82}\text{Pb}^{207}$ B) ${}_{83}\text{Bi}^{209}$ C) ${}_{82}\text{Pb}^{206}$ D) ${}_{82}\text{Pb}^{208}$

13). α - Particle is

- α - కణం

A) ${}^3_2\text{He}$ B) ${}^2_2\text{He}$ C) ${}^4_2\text{He}$ D) ${}^2_1\text{H}$

14). Which of The Following is an Example for isobar ?

ఐసోబార్ కు ఉదాహరణ ?

A) ${}^1_1\text{H} {}^2_1\text{H} {}^3_1\text{H}$ B) ${}^{31}_{14}\text{Si} {}^{32}_{15}\text{P}$ C) ${}^{13}_6\text{C} {}^{13}_7\text{C}$ D) ${}^{20}_{10}\text{Ne} {}^{21}_{10}\text{Ne} {}^{22}_{10}\text{Ne}$

15). ${}_0^1\text{n} + {}_{92}^{235}\text{U} \rightarrow {}_{56}^{141}\text{Ba} + {}_{36}^{92}\text{Kr} + \text{---} + \text{Q}$

A) ${}_0^1\text{n}$ B) $3{}_0^1\text{n}$ C) $2{}_0^1\text{n}$ D) $4{}_0^1\text{n}$

16). The donor Impurity is _____ దాతమాల్పిన్యము _____

A) Galium B) Indium C) Aluminium D) Arsenic

A) (గాలియం) B) (ఇండియం) C) (అల్యూమినియం) D) (ఆర్సెనిక్)

17). In Rectifier circuits _____ are used

- రెక్టిఫయర్ వలయంలో వాడేవి

A) Transistor B) p-type semiconductor C) n-type semi conductor D) Diode

18). In The Expansion of IC, "I" Stands for

- IC విస్తరణలో "I" అనగా

A) International B) Integrated C) Indian D) Infre

19). A Combination of IC's is called as _____

- పలు ICల కలయికను _____ అంటారు

A) Chip B) ALU C) CPU D) Microprocessor

20). A Cyclist is Travelling on a curved path of Radius $\frac{20}{\sqrt{3}}$ m. If the angle of Banking of the road is 60° , Maximum Velocity of the cyclist is _____

- $\frac{20}{\sqrt{3}}$ మీ.. వ్యాసార్థం గల రోడ్డుపై ఓ వ్యక్తి సైకిల్ తొక్కుతున్నాడు. రోడ్డుకు 60° కోణంతో గట్టు

కడితే ఆ వ్యక్తి సైకిలు తొక్కాల్సిన గరిష్ట వేగం _____

A) 14m/s B) 28m/s C) 20m/s D) 17.32m/s

21). The time period and length of a simple Pendulum are

- A) 1sec, 1m B) 2 sec, 1m C) 1sec, 2m D) 2sec, 50cm

22). The Velocity of a wave of Frequency 512 Hz is 600 m/s . its wave length is_____

- 512 Hz పౌనఃపున్యంగల తరంగ వేగం 600 మీ/సె. అయితే ఆ తరంగపు తరంగ ధైర్యం_____

- A) 1m B) 2.3m C) 2.17m D) 1.17m

23). Of the Zeroth Division of head Scale is Above the index line, then the Error of the screw gauge is _____

- స్కూగేజి తలస్కేలు శూన్యవిభాగం పిచ్స్కేలు సూచిరేఖకు ఎగువన ఉంటే ఆ స్కూగేజి కి ఉన్న దోషం?

- A) Positive ధనాత్మకం B) Negative రుణాత్మకం
C) No Error దోషంలేదు D) Can't say చెప్పలేం

24). Time of Flight T=_____

గమనకాలం T=_____

- A) $\frac{u}{g}$ B) $\frac{2u}{g}$ C) $\frac{g}{u}$ D) $\frac{2g}{u}$

25). Distance of moon from Earth is _____

- భూమి నుంచి చంద్రునికి మధ్యగల దూరము_____

- A) 2×10^5 km B) 2.85×10^5 km C) 3.85×10^5 km D) Infenity అనంతం

26). Sphlting up of Spectral Lines in the Presence of Electric Filed is Knows as _____

- విద్యుత్ క్షేత్రంలో వర్ణపటరేఖలు చిన్నచిన్న ఉపరేఖలుగా విడిపోవడాన్ని _____ అంటారు.

- A) Zeenan Effect జీమన్ ఫలితము
B) Stark Effect స్టార్క్ ఫలితము
C) Radiation Effect రేడియో ధార్మిక ఫలితము
D) Joule Thomson Effect జౌల్థామ్సన్ ఫలితము

28). Correct order of Electron Affinity of Halogens is _____

- హాలోజన్ల ఎలక్ట్రాన్ అఫినిటీకి సరైన క్రమం

A) $Cl > F > Br > I$ B) $Cl > Br > F > I$ C) $F > Cl > Br > I$ D) $I > Br > F > Cl$

29). Π - Bond is Formed due to _____

- Π - బంధం వల్ల ఏర్పడేది _____

A) End-on-end overlap అంత్య అతిపాతం B) Sideway overlap పార్శ్వ అతిపాతం
C) S-P overlap S-P అతిపాతం D) S-S overlap S-S అతిపాతం

30). Transition Elements are _____ elements

- పరివర్తన మూలకాలు అనగా _____

A) S-block B) P-block C) D-block D) F-block

31). Electro Positivity is Highest for

- ధన విద్యుదాత్మక దీనికి అధికం

A) F B) Cs C) Cl D) Ni

32). No.of Elements in 6th period _____

6వ పీరియడ్‌లోని మూలకాల సంఖ్య _____

A) 2 B) 8 C) 18 D) 32

33). Ionization Energy _____ From Be to Ra

- Be నుంచి Ra వరకు అయనీకరణ శక్తి _____

A) Decreases తగ్గును
B) Increases పెరుగును
C) Doesnot Followany Trend ఎటువంటి క్రమాన్ని పాటించదు
D) Constant స్థిరం

34). Bao is _____ in nature.

- Bao స్వభావం _____

A) Acidic ఆమ్లం B) Basic క్షారం C) Neutral తటస్థం D) Amphoteric ద్విధ్వం

35). A solution in which the quantity of solute is less than the solubility then it is known as_____

- ద్రావిత పరిమాణం, ద్రావణీయత కన్నా తక్కువగా ఉన్నప్పుడు, ఆ ద్రావణం _____
A) Un Saturated Solution అసంతృప్తి ద్రావణం
B) Saturated Solution సంతృప్త ద్రావణం
C) Super Saturated Solution అతి సంతృప్త ద్రావణం
D) Polar Solution ధృవ ద్రావణం

36). 4g. NaoH is Dissolved in 34.2 g water. The mole Fraction of NaoH is

- 34. 2g నీటిలో 4గ్రా NaoH కరిగించగా ఏర్పడిన ద్రావణంలో NaoH మోల్ భాగం
A) 0.1 B) 0.2 C) 0.05 D) 0.0025

37). Solubility of NaCl in 100g of water is _____

- 100 గ్రా నీటిలో NaCl ద్రావణీయత _____
A) 9.0g B) 31.6g C) 36.3g D) 84.78g

38). Ionic Product of water at 0°c is_____

- 0°c వద్ద నీటి అయనీకరణ లబ్ధం _____
A) 1.14×10^{-19} mole. un²/Litre B) 1.0×10^{-14} mole. un²/Litre
C) 5.30×10^{-4} mole. un²/Litre D) 1.0×10^{14} mole. un²/Litre

39). Which of the Following is acidic_____

- కింది వానిలో ఆమ్ల ధర్మాన్ని కలిగి ఉండేది _____
A) So₃ B)Cao C) Feo D) Ca(OH)₂

40). $6 \text{Co}_2 + 6\text{H}_2\text{O} \rightarrow 6\text{O}_2 + \text{_____}$

- A) Co₂ B) 7H₂o C) C₂H₁₂O₆ D) C₁₂H₆O₆

41). $\text{Al}_4\text{c}_3 + 12\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{_____} + 4 \text{Al}(\text{OH})_3$

- A) CH₄ B) 2CH₄ C) 3CH₄ D) 4CH₄

42). Formula of Butyl is _____

- బ్యుటైల్ ఫార్ములా _____

A) C_4H_{10} B) C_4H_8 C) C_4H_6 D) C_4H_9

43). Poly hydroxy aldehydes or ketones are called _____

- పాలిహైడ్రాక్సి ఆల్డిహైడ్లు లేదా కీటోన్లను _____ అంటారు

A) Acids B) Carbo hydrates C) Hydro Carbons D) Esters

A) ఆమ్లాలు B) కార్బోహైడ్రేట్లు C) హైడ్రో కార్బన్లు D) ఈస్టర్లు

44). The reaction $C_6H_{12}O_6 \rightarrow 2C_2H_5OH + 2CO_2$ is an Example of _____

- $C_6H_{12}O_6 \rightarrow 2C_2H_5OH + 2CO_2$ అనేది _____ కు ఉదాహరణ

A) Esterific Cation ఎస్టరిఫికేషన్ B) Saponification సఫోనిఫికేషన్

C) Distillation స్వేదనం D) Termination కిణ్వనం

45). $C_{17}H_{33}COOH$ is _____

A) Lauric acid లారిక్ ఆమ్లం B) Stearic acid స్టీయిరిక్ ఆమ్లం

C) Oelic acid ఓయిలిక్ ఆమ్లం D) Linolinic acid లినోలినిక్ ఆమ్లం

46). _____ Glass is used for Manufacturing of Electric Bulbs

- విద్యుత్ బల్బుల తయారీలో వాడే గాజు _____

A) Flint glass ఫ్లింట్ గాజు B) Soda glass సోడా గాజు

C) Quartz glass క్వార్ట్జ్ గాజు D) Hard glass గట్టి గాజు

47). The main Constituent in natural fibres is

- సహజ దారాలలో ఉండే ముఖ్య అనుఘటకము

A) Cellulose సెల్యులోజ్

B) Urea formaldehyde యూరియా ఫార్మల్డిహైడ్

C) Celluloseacetate సెల్యులోజ్ ఎసిటీట్

D) Casein కేసిన్

48). Drugs Which act on blood circulation are _____

- రక్త ప్రసరణ వ్యవస్థపై పనిచేసే మందులు_____
A) Harmones (హార్మోనులు)
B) Vitamins (విటమిన్లు)
C) Cardio vasula (గుండె, రక్త నాళాల మందులు)
D) Anti biotics (యాంటిబయాటిక్స్)

49). The Chief raw Materials required for Manufacturers of Ceramics are Clay Sand and _____

- సిరామిక్స్ తయారీలో వాడే ముడి పదార్థాలు, బంకమన్ను, ఇసుక, _____
A) Limestone (సున్నపురాయి) B) Sodaash (సోడాయాష్)
C) Felsphar (ఫిల్స్ఫార్) D) Borax (బొరాక్స్)

50). The First element in the 4th period is _____

- 4వ పీరియడ్‌లో మొదటి మూలకం
A) Na B) Sc C) K D) Li

Key

- | | | | | |
|-------|-------|-------|-------|-------|
| 01) A | 02) D | 03) B | 04) B | 05) A |
| 06) B | 07) C | 08) B | 09) D | 10) A |
| 11) B | 12) A | 13) C | 14) C | 15) B |
| 16) D | 17) D | 18) B | 19) D | 20) A |
| 21) B | 22) D | 23) B | 24) B | 25) C |
| 26) B | 27) B | 28) A | 29) B | 30) C |
| 31) B | 32) D | 33) A | 34) B | 35) A |
| 36) C | 37) C | 38) A | 39) A | 40) C |
| 41) C | 42) D | 43) B | 44) D | 45) C |
| 46) C | 47) A | 48) C | 49) C | 50) C |