SUMMATIVE ASSESSMENT – II
MODEL QUESTION PAPER
X CLASS - PHYSICAL SCIENCE
(English Version)
Part – A & B

Time : 2.45 min **Marks : 40**

Instructions:

(i) This paper contains **Part-A** and **Part-B**.

(ii) Part-A contains 3 sections, answer the questions under Part-A on separate answer book. Write the answer to the questions under Part-b on the Question paper itself and attach it to the answer book of Part-A..

(iii) Answer all the Questions internal choice to the questions under section III.

(iv) In the duration of 2.45hrs, 15 minutes of time is allotted to read the question paper.

PART - A

Time : 2 hours **Marks : 30**

Instructions :

1. Part-A comprises of three sections I, II, III.
2. All the questions are compulsory.
3. There is no overall choice. However, there is an internal choice to the questions under Section-III.

SECTION - I

NOTE: 1. Answer all the Questions.
2. Answer each question in 1 or 2 sentences.
3. Each question carries ONE mark. 4 x 1 = 4 marks

1) (A) This causes damage to bridges, iron railings, ships, etc.,

(B) This can be prevented by making alloys.

The above statements refer to which physical process. (AS-1)

2) Find the absolute refractive index of the vaccum medium. (AS-1)

3) Rani gets a clear image of the infinite distance object on the screen with the concave mirror, which has the radius of curvature 36 cm. Find the distance between the concave mirror and the screen. (AS-1)

4) The electron enters in 3d orbital instead of 4p after filled 4s orbital. Give the reason. (AS-1)

SECTION – II

NOTE: 1. Answer all the questions.
2. Answer each question in 4 or 5 sentences.
3. Each question carries TWO marks. 2 x 5 = 10 marks

5) Heating of the lead nitrate emits nitrogen dioxide and oxygen gases. Explain with balanced chemical equation. (AS-1)

6) "Mirage is an optical illusion." To know more about this statement frame any two questions. (AS-2)

7) Write the characters order of NaCl and HCl with suitable symbol < or > in the following table. (AS-4)

Property		**< or >**	
Solubility	**NaCl**		**HCl**
Boiling Point	**NaCl**		**HCl**
Melting Point	**NaCl**		**HCl**
Chemical Reactivity	**NaCl**		**HCl**

8) You have been provided with two bottles, one of them contains distilled water and the other contains an acidic solution respectively. (AS-1)

A) If you are asked to dilute the given acidic solution how will you make it?

B) What precautions should be taken in this activity?

9) We get the image on the same side of the object of the convex lens, when the object is placed in front of the convex lens. (AS-4)

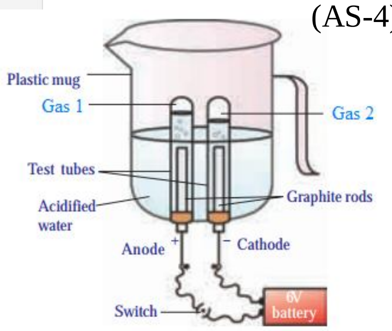
(1) At which place the object is placed?

(2) Write the characteristics of the image formed?

SECTION – III

NOTE:
1. Answer all the questions.
2. Answer each question in 8 or 10 sentences.
3. There is internal choice for each question. Only one option from each question is to be attempted.
4. Each question carries FOUR marks. 4 x 4 = 16 marks

10) Observe the picture and answer the following. (AS-4)



1) For which activity we use this type of arrangement of apparatus?

2) Write the names of Gas 1 and Gas 2 shown in the figure.

3) How do you test for Gas 1 and Gas 2?

4) Which type of chemical reaction takes place in this activity?

(OR)

Which law gives the relation between current (I) through the conductor and potential difference (V) applied between its ends. How do you verify that law experimentally? (AS-3)

11) Give the reason of the following. (AS-1)

(1) Tooth decay start when the Ph of mouth is lower than 5.5.

(2) Plaster of Paris should be stored in moisture proof container.

(OR)

Which principles are used to describe the electronic configuration for more than one electron in the atom? Explain each with example.

(AS-1)

12) The atomic numbers of four elements A,B,C and D are 3, 7, 11 and 18. (AS-1)

1) Which are the elements coming with the same period?

2) Which are the elements coming with the same group?

3) Which are the noble gas elements?

4) Prepare a table show to which group and period does all the elements belong.

(OR)

Who proposed hybridization of atomic orbitals'? Explain the formation of $BeCl_2$ molecule using Hybridization with figure. (AS-1)

13) Draw the figures showing near sightedness and far sightedness eye defects and how do you rectified show in the figure. (AS-5)

(OR)

Draw the neat diagram of experimental arrangement to conclude that the rate of rise in temperature depends on the nature of the substance. (AS-5)

-o0o-

This summative assessment-II model paper was prepared for students idea, how CCE model questions will ask in the summative assessment-I, II, III as per the model given by the SCERT.

According to the SCERT model paper the questions for summative I, II, III will give based on the concepts from the syllabus.

All the best students for your Summative II

Prepared by GAMPA VENKATA RAMA PRASAD, PGT, PS CRT, SRIKAKULAM, 7799884688

GAMPA VENKATA RAMA PRASAD PHYSICAL SCIENCE FOR ALL

SUMMATIVE ASSESSMENT – II
MODEL QUESTION PAPER
X CLASS - PHYSICAL SCIENCE
(English Version)
Part - B

Time : 30 minutes **Marks : 10**

Instructions:

(i) Answer all the questions.
(ii) Each question carries ½ mark.
(iii) Marks will not be awarded in any case of over-writing, rewritten or erased answers.
(iv) Write the correct answer for the following questions in the brackets provided against them.

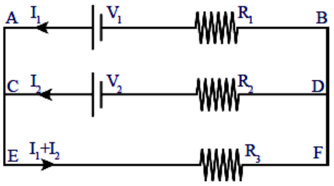
SECTION – IV

NOTE : 1. Answer all the questions.
2. Each question carries 1/2 mark. 20 x 1/2 = 10 marks

14. Which one of the following is odd man out? ( )
  a) Acid leaves by bee sting : : sodium hydrogen carbonate
  b) Formic acid by nettle plant : : dock plant
  c) Stomach pain due to production of too much acid : : magnesium hydroxide
  d) For foster cooking : : sodium carbonate

15. A: Temperature determines direction of energy flow ( )
  B: Heat is the energy that flows
  a) A and B are correct b) A correct, B wrong
  c) A wrong, B correct d) A and B are wrong

16. Choose the correct relations for Kirchhoff's loop law ( )
  (i) For the loop ACDBA, $V_1-V_2-I_1R_1+I_2R_2 = 0$
  (ii) For the loop EFDCE, $V_2-I_2R_2-(I_1+I_2)R_3 = 0$
  (iii) For the loop EFBAE, $V_1+I_1R_1-(I_1+I_2)R_3 = 0$



  a) (i) & (ii) b) (ii) & (iii) c) (iii) & (i) d) (i), (ii) & (iii)

17. **Assertion:** The oceans behave like heat "store houses" for the earth ( )
  Reason: Water has greater specific heat .
  a) Both assertion and reason are correct
  b) Both assertion and reason are correct. Reason doesn't support assertion.
  c) Assertion is correct, reason is wrong.
  d) Assertion is wrong, reason is correct.

18. The Chemical formula of Marble is ( )
  a) CaO b) $Ca(OH)_2$ c) $CaSO_4$ d) $CaCO_3$

Prepared by GAMPA VENKATA RAMA PRASAD, PGT, PS CRT, SRIKAKULAM, 7799884688

19. Metal hydrogen carbonate + acid → ( )
    a) Metal + water + carbon b) Salt + carbon + water
    c) Salt + carbon dioxide + water d) Metal oxide + hydrogen + carbon

20. The mirror formula is ( )
    a) 1/f = 1/u + 1/v b) 1/f = 1/u – 1/v c) 1/f = 1/v – 1/u d) None

21. The positions of the objects in front the concave mirror at which the virtual image formed and diminished image formed respectively ( )
    a) Beyond C and Between F & C b) Beyond C and Between P & F
    c) Beyond C and On F d) Between F & C and Between P & F

22. match the following ( )

Compound	**Formula**
A) Sodium zincate	i) $NaHCO_3$
B) Sodium acetate	ii) Na_2ZnO_2
C) Sodium hydrogen carbonate	iii) CH_3COONa

    a) A-i, B-iii, C-ii b) A-ii, B-i, C-iii c) A-ii, B-iii, C-i d) A-iii, B-i, C-ii

23. Match the following set A and set B ( )

Set-A	**Set-B**
A) Oxygen	i) Single bond
B) Nitrogen	ii) Double bond
C) Hydrogen	iii) Triple bond

    a) A-i, B-iii, C-ii b) A-ii, B-iii, C-i c) A-i, B-ii, C-iii d) A-ii, B-i, C-iii

24. When light passes through rarer medium to denser medium which of the following observations are correct.
    i) speed of light decreases. ( )
    ii) speed of light increases.
    iii) light ray bends towards the normal.
    iv) light ray bends away from the normal.
    The correct observations are
    a) i and iv b) i and iii c) ii and iv d) ii and iii

25. The value of the focal length of the lens is equal to the value of the image distance when the rays are ( )
    a) passing through the optic centre b) parallel to the principal axis
    c) passing through the focus d) in all the cases

26. Suma is doing an experiment with convex lens; she got an image of the characters having real, inverted and same size. Where she put the object in front of the convex lens. ( )
    a) Beyond the center of curvature b) at the centre of curvature
    c) between the centre of curvature and focal point d) at the focal point

27. The angular momentum quantum number (l) value of "d" orbital is ( )
    a) 0 b) 1 c) 2 d) 3

28. When silver bromide exposed to sun light its colour changes from ( )
    a) light yellow to gray b) gray to light yellow
    c) black to light yellow d) light yellow to black

29. Ionization energy of an element depends on its ( )
    a) Nuclear charge   b) Shielding effect
    c) Penetration power of the orbital   d) all the above

30. When the object is placed at distance of 25 cm from healthy eye then the eye has minimum focal length. The value of the focal length is ( )
    a) 25 cm   b) 2.5 cm   c) 22.7 cm   d) 2.27 cm

31. Which rule is violated in the electronic configuration $1s^0 2s^2 2p^4$ ( )
    a) Pauli Exclusion Principle   b) Aufbau principle   c) Hund's rule   d) none

32. The alkali earth metal family belongs to ( )
    a) IA   b) IIA   c) IIIA   d) IVA

33. Srujana adviced by doctor to use 2D lens. Its focal length is ( )
    a) 50 cm   b) 100 cm   c) 25 cm   d) 150 cm

Prepared by GAMPA VENKATA RAMA PRASAD, PGT, PS CRT, SRIKAKULAM, 7799884688

Answers for Bit Paper

14. d	15. a	16. a	17. a	18. d
19. c	20. a	21. b	22. c	23. b
24. b	25. d	26. b	27. c	28. a
29. d	30. d	31. b	32. b	33. a

Prepared by GAMPA VENKATA RAMA PRASAD, PGT, PS CRT, SRIKAKULAM, 7799884688

సంగ్రహణాత్మక మూల్యాంకనం – II

మాదిరి ప్రశ్నా పత్రము

10వ తరగతి - భౌతిక రసాయన శాస్త్రములు

పార్టు – A & B

కాలం : 2.45 నిమిషాలు **గరిష్ట మార్కులు : 40**

సూచనలు:

1) ఈ ప్రశ్నా పత్రంలో పార్టు- A మరియు పార్టు - B ఉంటాయి.
2) పార్టు- A మూడు సెక్షనులుగా ఉంటుంది. పార్టు - B ఒక సెక్షనుగా ఉంటుంది.
3) పార్టు- A నందలి ప్రశ్నలకు సమాధానములను సమాధాన పత్రములోనూ, పార్టు - B నందలి ప్రశ్నలకు సమాధానములను ప్రశ్నా పత్రములోనూ వ్రాయాలి.
4) అన్ని ప్రశ్నలకు సమాధానములు వ్రాయాలి. వ్యాసరూప సమధాన ప్రశ్నలకు మాత్రమే అంతర్గత ఎంపిక ఉంటుంది.
5) మొదటి 15 నిమిషాలు ప్రశ్నా పత్రం చదవడానికి, మరియు తరువాత 2 గం. 30 ని.సమాధానము వ్రాయడానికి కేటాయించాలి.

పార్టు - A

కాలం : 2 గంటలు **మార్కులు : 30**

సెక్షను - I

సూచనలు:

i. అన్ని ప్రశ్నలకు సమాధానములు వ్రాయాలి
ii. ప్రతి ప్రశ్నకు సమాధానం ఒకటి లేదా రెండు వాక్యాలలో వ్రాయండి.
iii. ప్రతి ప్రశ్నకు ఒక మార్కు. 4 x 1 = 4 మార్కులు

1) (A) ఇనుప రైలింగులు, బ్రిడ్జిలు, షిప్ ల వంటి వాటికి దీని కారణంగా నష్టం వాటిల్లును.
(B) దీనిని మిశ్రమలోహాలుగా తయారుచేసి నివారించవచ్చు.
పై రెండు వాక్యాలు ఏ భౌతిక విధానాన్ని తెలియజేస్తాయి. (AS-1)
2) శూన్య యానకం యొక్క పరమ వక్రీభవన గుణకాన్ని కనుగొనండి. (AS-1)
3) రాణి 36 సెం.మీ వక్రతా వ్యాసార్ధంగల పుటాకార దర్పణంతో అనంతదూరంలో ఉన్న వస్తువు యొక్క స్పష్టమైన ప్రతిబింబాన్ని తెరపై పొందినది. పుటాకార దర్పణం మరియు తెరకు మధ్య గల దూరాన్ని కనుగొనండి. (AS-1)
4) ఎలక్ట్రాన్ 4s ఆర్బిటాల్ నిండిన తరువాత 4p లో ప్రవేశించడానికి బదులుగా 3d ఆర్బిటాల్ లో ప్రవేశించడానికి కారణమేమి. (AS-1)

సెక్షను – II

సూచనలు:

i. అన్ని ప్రశ్నలకు సమాధానములు వ్రాయాలి.
ii. ప్రతీ ప్రశ్నకు సమాధానమును కనీసం రెండు వాక్యాలలో వ్రాయాలి.
iii. ప్రతీ ప్రశ్నకు 2 మార్కులు 2 x 5 = 10 మార్కులు

5) లెడ్ నైట్రేట్ ను వేడిచేయడం వల్ల నైట్రోజన్ డైఆక్సైడ్ మరియు ఆక్సిజన్ వాయువులు వెలువడతాయి. దీనిని రసాయన సమీకరణం ద్వారా వివరించుము. (AS-1)
6) "ఎండమావులు అనేవి దృక్ భ్రమ." ఈ ప్రతిపాదనపై మరింత సమాచారం తెలుసుకోవడానిని రెండు ప్రశ్నలు తయారుచేయండి. (AS-2)

GAMPA VENKATA RAMA PRASAD PHYSICAL Science FOR ALL 7799884688 gamparamaprasad@gmail.com

7) ఈ క్రింది పట్టికలో NaCl మరియు HCl యొక్క ధర్మాల క్రమాన్ని "<" లేదా ">" లలో సరైన గుర్తును ఈ క్రింది పట్టికలో వ్రాయండి.

ధర్మము		< or >	
ద్రావణీయత	NaCl		HCl
బాష్పీభవన స్థానం	NaCl		HCl
ద్రవీభవన స్థానం	NaCl		HCl
రసాయన చర్యాశీలత	NaCl		HCl

8) నీకు ఒకదానిలో శుద్ధ జలం, వేరొక దానిలో ఆమ్ల ద్రావణం కలిగిన రెండు వేర్వేరు సీసాలు అందించారు. (AS-1)

A) ఇచ్చిన ఆమ్ల ద్రావణాన్ని విలీనం చేయమని నీకు సూచిస్తే ఎలా తయారుచేస్తావు?

B) ఈ కృత్యంలో ఎలాంటి జాగ్రత్తలు తీసుకుంటావు?

9) మనం కుంభాకార కటకానికి ఎదురుగా వస్తువు ఉంచినపుడు, వస్తువు ఉన్నవైపునే ప్రతిబింబాన్ని పొందాము. (AS-4)

(A) వస్తువు ఏ స్థానంలో ఉంచబడింది?

(B) ఏర్పడిన ప్రతిబింబం యొక్క లక్షణాలను రాయండి.

సెక్షను – III

సూచనలు: i. అన్ని ప్రశ్నలకు సమాధానములు వ్రాయుము.

ii. ప్రతీ ప్రశ్నకు 8 లేదా 10 వాక్యాలలో సమాధానము వ్రాయుము.

iii. ప్రతీ ప్రశ్నకు 4 మార్కులు. 4 x 4 = 16 మార్కులు

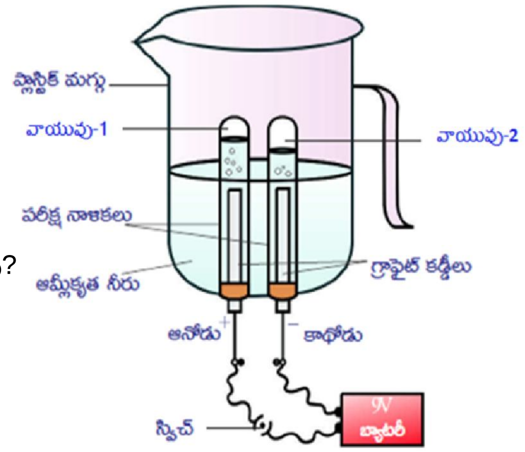
10) ప్రక్క పటాన్ని పరిశీలించి ఈ క్రింది ప్రశ్నలకు సమాధానములిమ్ము. (AS-4)

1) ఈ పరికరాల అమరికను ఏ కృత్యాన్ని చేయడానికి మనం ఉపయోగించాము?

2) పటంలో చూపిన వాయువు-1, వాయువు-2 ల పేర్లు రాయండి.

3) పటంలో సూచించిన వెలువడే వాయువు-1 వాయువు-2 లను ఎలా పరీక్షిస్తావు?

4) ఈ కృత్యంలో ఏ రకమైన రసాయన చర్య జరిగింది?



(లేదా)

ఒక వాహకం గుండా ప్రవహించే విద్యుత్ ప్రవాహం (I) మరియు వాహకం రెండు చివరల మధ్య పొటెన్షియల్ భేదం (V) మధ్య సంబంధాన్ని ఏ నియమం ద్వారా తెలుస్తుంది? ఈ నియమాన్ని ప్రయోగాత్మకంగా ఎలా ధృవీకరిస్తావు? (AS-3)

11) క్రింది వానికి కారణాలను తెలుపుము (AS-1)

(1) నోటిలో P^H విలువ 5.5 కన్నా తక్కువ ఉన్న దంతక్షయం ప్రారంభమవుతుంది.

(2) ప్లాస్టర్ ఆఫ్ పారిస్ ను తడిలేని, గాలి సోకని పాత్రలలో నిల్వ చేస్తారు.

(లేదా)

ఒకటి కంటే ఎక్కువ ఎలక్ట్రాన్లు గల పరమాణువుల ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసాలను రాయడానికి ఏ నియమాలను ఉపయోగిస్తారు? ప్రతీ నియమానికి ఉదాహరణతో వివరించుము. (AS-1)

12) A,B,C మరియు D అనే నాలుగు మూలకాల పరమాణు సంఖ్యలు 3, 7, 11 మరియు 18 గా యివ్వబడ్డాయి. (AS-1)

1) ఒకే పీరియడుకు చెందిన మూలకాలేవు?

2) ఒకే గ్రూపులో యిమిడిఉన్న మూలకాలేవు?

3) జడవాయుమూలకాలేవి?

4) నాలుగు మూలకాలు కలిగిన గ్రూపు మరియు పీరియడ్‌ను సూచించు పట్టిక తయారుచేయండి.

(లేదా)

ఆర్బిటాళ్ళ సంకరీకరణాన్ని ఎవరు ప్రతిపాదించారు? సంకరీకరణ చిత్రం ఉపయోగించి $BeCl_2$ అణువు ఏర్పడే విధానాన్ని వివరించుము. (AS-1)

13) హ్రస్వదృష్టి మరియు దీర్ఘదృష్టి అనే దృష్టి దోషాల యొక్క చిత్రాలను గీయండి. ఆ దోషాలను ఎలా నివారించవచ్చునో చిత్రాల ద్వారా చూపండి. (AS-5)

(లేదా)

ఉష్ణోగ్రత పెరుగుదల రేటు పదార్థ స్వభావంపై ఆధారపడి ఉంటుందని తెలియజేసే ప్రయోగాన్ని తెలియజేసే పటాన్ని గీయండి. (AS-5)

ఈ సంగ్రహణాత్మక మూల్యాంకనం -II మాదిరి ప్రశ్నా పత్రం SCERT వారు అందజేసిన నమూనా పత్రం ద్వారా సంగ్రహణాత్మక మూల్యాంకనం - I, II, III లో సి.సి.ఇ మాదిరి ప్రశ్నలు ఏ విధంగా యివ్వబడతాయో విద్యార్థికి తెలియజేయడానికి తయారుచేయబడినది.

SCERT మాదిరి ప్రశ్నాపత్రం ఆధారంగా సంగ్రహణాత్మక మూల్యాంకనం I, II, III లోని ప్రశ్నలు సిలబస్ లోని భావనల ఆధారంగా యివ్వబడతాయి.

సంగ్రహణాత్మక మూల్యాంకనం – II

మాదిరి ప్రశ్నా పత్రము

10వ తరగతి - భౌతిక రసాయన శాస్త్రములు

పార్టు –B

కాలం : 30 నిమిషాలు **గరిష్ఠ మార్కులు : 10**

....

సూచనలు:

(i) అన్ని ప్రశ్నలకు సమాధానములు వ్రాయుము

(ii) ప్రతీ ప్రశ్నకు ½ **మార్కు**

(iii) ప్రతీ ప్రశ్నకు సంబంధించిన జవాబును సూచించు ఆంగ్ల పెద్ద అక్షరమును ప్రక్కన ఇవ్వబడిన బ్రాకెట్లలో రాయాలి

(iv) కొట్టివేతలకు. దిద్దుబాట్లకు మార్కులు ఇవ్వబడవు.

....

సెక్షను – IV

సూచనలు : 1. అన్ని ప్రశ్నలకు సమాధానములు వ్రాయుము

2. ప్రతీ ప్రశ్నకు ½ **మార్కు** 20 x 1/2 = 10 **మార్కులు**

14. ఈ క్రిందివానిలో వేరుగా ఉన్నది ఏది? ( )

a) తేనెటీగ కొండి నుండి విడుదలైన ఆమ్లం : : సోడియం హైడ్రోజన్ కార్బొనేట్

b) దురదగొండి మొక్క నుండి ఫార్మిక్ ఆమ్లం : : దుష్టిపాకు

c) అతిగా ఆమ్లం ఉత్పత్తి కావడం వలన కడుపునొప్పి : : మెగ్నీషియం హైడ్రాక్సైడ్

d) వేగంగా వంట చేయుటకు : : సోడియం కార్బొనేట్

15. A: శక్తి ప్రవాహ దిశను ఉష్ణోగ్రత తెలియజేస్తుంది. ( )

B: ఉష్ణం అనేది ప్రవహించే శక్తి స్వరూపం

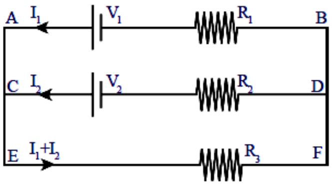
a) A మరియు B లు సరియైనవి

b) A సరియైనది, B సరియైనది కాదు

c) A సరియైనది కాదు, B సరియైనది

d) A మరియు B లు సరియైనవి కాదు

16. కిర్ఛాఫ్ లూప్ నియమానికి సరియైన సంబంధాలను గుర్తించండి. ( )



(i) ACDBA లూప్ నకు, $V_1-V_2-I_1R_1+I_2R_2 = 0$

(ii) EFDCE లూప్ నకు, $V_2-I_2R_2-(I_1+I_2)R_3 = 0$

(iii) EFBAE లూప్ నకు, $V_1+I_1R_1-(I_1+I_2)R_3 = 0$

a) (i) & (ii) b) (ii) & (iii) c) (iii) & (i) d) (i), (ii) & (iii)

17. **నిర్ణయం:** సముద్రాలు భూమిపై "ఉష్ణశక్తి భాండాగారాలు" గా ప్రవర్తిస్తాయి. ( )

కారణం: నీరు అధిక విశిష్టోష్ణాన్ని కలిగి ఉంటుంది. .

a) నిర్ణయం మరియు కారణం రెండూ సరియైనవి.

b) నిర్ణయం మరియు కారణం రెండూ సరియైనవి. కారణం అనునది నిర్ణయానికి ఆధారం కాదు.

c) నిర్ణయం సరియైనది, కారణం సరియైనది కాదు.

d) నిర్ణయం సరియైనది కాదు, కారణం సరియైనది.

18. సున్నపురాయి యొక్క రసాయన ఫార్ములా ( )

a) CaO b) Ca $(OH)_2$ c) $CaSO_4$ d) $CaCO_3$

19. లోహ హైడ్రోజన్ కార్బొనేట్ + ఆమ్లం→ ( )

a) లోహం + నీరు + కార్బన్ b) లవణం + కార్బన్ + నీరు

c) లవణం + కార్బన్‌డైఆక్సైడ్ + నీరు d) లోహ ఆక్సైడ్ + హైడ్రోజన్ + కార్బన్

20. దర్పణ సూత్రం ( )

a) 1/f = 1/u + 1/v b) 1/f = 1/u – 1/v c) 1/f = 1/v – 1/u d) ఏదీకాదు

21. పుటాకార దర్పణానికి ఎదురుగా వస్తువును ఏయే స్థానాలలో ఉంచినపుడు వరుసగా మిధ్యాప్రతిబింబం ఏర్పడుట మరియు చిన్నదైన ప్రతిబింబం ఏర్పడుట జరుగుతాయి. ( )

a) C కి ఆవల మరియు F,Cల మధ్య b) C కి ఆవల మరియు P,Fల మధ్య

c) C కి ఆవల మరియు F వద్ద d) F,C ల మధ్య మరియు P, F ల మధ్య

22. క్రిందివానిని జతపరచండి. ( )

సమ్మేళనం	ఫార్ములా
A) సోడియం జింకేట్	i) $NaHCO_3$
B) సోడియం అసిటేట్	ii) Na_2ZnO_2
C) సోడియం హైడ్రోజన్ కార్బొనేట్	iii) CH_3COONa

a) A-i, B-iii, C-ii b) A-ii, B-i, C-iii c) A-ii, B-iii, C-i d) A-iii, B-i, C-ii

23. క్రింది సెట్-A మరియు సెట్-B లలో ఉన్నవాటిని జతపరచండి. ( )

Set-A	Set-B
A) ఆక్సిజన్	i) ఏక బంధం
B) నైట్రోజన్	ii) ద్విబంధం
C) హైడ్రోజన్	iii) త్రికబంధం

a) A-i, B-iii, C-ii b) A-ii, B-iii, C-i c) A-i, B-ii, C-iii d) A-ii, B-i, C-iii

24. విరళ యానకం నుండి సాంద్రతర యానకంలోనికి కాంతికిరణం ప్రయాణించినపుడు ఈ క్రింది వానిలో ఏది సరియైనది? ( )

i) కాంతి వేగం తగ్గుతుంది. ii) కాంతి వేగం పెరుగుతుంది.

iii) కాంతి కిరణం లంబం వైపుకు వంగుతుంది. iv) కాంతి కిరణం లంబానికి దూరంగా వంగుతుంది.

ఈ క్రిందివానిలో సరియైన పరిశీలనలు

a) i మరియు iv b) i మరియు iii c) ii మరియు iv d) ii మరియు iii

25. ఒక కటకం యొక్క నాభ్యాంతరం విలువ ప్రతిబింబ దూరం విలువతో సమానమైనపుడు కాంతి కిరణాలు ( )

a) కటక కేంద్రం గుండా పోతాయి b) ప్రధానక్షానికి సమాంతరంగా ఉంటాయి

c) నాభి గుండా పోతాయి d) పై అన్ని సందర్భాలు

26. సుమ ఒక కుంభాకారకటకంతో ప్రయోగం చేస్తుంది; ఆమె నిజ, తలక్రిందులైన మరియు సమాన పరిమాణం గల ప్రతిబింబాన్ని పొందినది. అయిన ఆమె కటకం ముందు ఏ స్థానంలో వస్తువు ఉంచినది? ( )

a) వక్రతా కేంద్రానికి ఆవల b) వక్రతా కేంద్ర వద్ద

c) వక్రతా కేంద్ర మరియు నాభి ల మధ్య d) నాభి వద్ద

27. "d" ఆర్బిటాల్ యొక్క కోణీయ ద్రవ్యవేగ క్వాంటం సంఖ్య (l) విలువ ( )

a) 0 b) 1 c) 2 d) 3

28. సిల్వర్ బ్రోమైడు సూర్యకాంతిలో ఉంచినపుడు దాని రంగులో మార్పులు ( )

a) లేత పసుపు నుండి బూడిద b) బూడిద నుండి లేత పసుపు

c) నలుపు నుండి లేతపసుపు d) లేతపసుపు నుండి నలుపు

29. ఒక మూలకం యొక్క అయనీకరణ శక్తి ఆధారపడే అంశాలు ( )

a) కేంద్రక ఆవేశం b) షీల్డింగ్ ఫలితం

c) ఆర్బిటాళ్ళ చొచ్చుకుపోయే స్వభావం d) పైవన్నీ

30. ఆరోగ్యవంతమైన కన్ను నుండి 25 సెంమీ దూరంలో వస్తువు ఉంచినపుడు కంటి కటక నాభ్యాంతరం కనిష్ఠంగా ( )

a) 25 cm b) 2.5 cm c) 22.7 cm d) 2.27 cm

31. $1s^0 2s^2 2p^4$ అనే ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసంలో ఏ నియమం ఉల్లంఘించబడినది. ( )

a) పౌలీవర్జన నియమం b) ఆఫ్‌భౌ నియమం c) హుండ్ నియమం d) ఏదీకాదు

32. క్షారమృత్తిక లోహాలు ఏ గ్రూపుకు చెందుతాయి? ( )

a) IA b) IIA c) IIIA d) IVA

33. నేత్రవైద్యుడు సుజన కు 2D కటకాన్ని వాడమని సుచించారు. ఆ కటక నాభ్యాంతరం. ( )

a) 50 cm b) 100 cm c) 25 cm d) 150 cm

Prepared by GAMPA VENKATA RAMA PRASAD, PGT, PS CRT, SRIKAKULAM, 7799884688

Answers for Bit Paper

14. d	15. a	16. a	17. a	18. d
19. c	20. a	21. b	22. c	23. b
24. b	25. d	26. b	27. c	28. a
29. d	30. d	31. b	32. b	33. a

Prepared by GAMPA VENKATA RAMA PRASAD, PGT, PS CRT, SRIKAKULAM, 7799884688