MCQ PRACTICE TEST – 1 (X CLASS – PHYSICAL SCIENCES)(Classification of Elements)

NAME: **R.No:** **Max.marks: 20** **Time:45Mts**

1. వాయువులు మాత్రమే గల పీరియడ్ ( )
   a) 1 b) 2 c) 3 d) 4
2. నవీన ఆవర్తన పట్టికలో 2nd, 3rd, 4th మరియు 5th పీరియడ్ల లో గల మూలకాల సంఖ్య ( )
   a) 2,8,8,18 b) 8,8,18,32 c) 8,8,18, 18 d) 8,18,18,32
3. ఒకే రసాయన ధర్మాలు గల మూలకాల జత ( )
   a. 13 & 12 b. 3 &11 c. 4&24 d. 2 &1
4. ఒక మూలక పరమాణు సంఖ్య 15 & ద్రవ్యరాశి సంఖ్య 31 ఐన ఆ మూలక స్థానం ( )
   a) 5వ గ్రూపు,4వ పీరియడ్ b) 5వ గ్రూపు, 3వ పీరియడ్
   c) 15వ గ్రూపు, 3వ పీరియడ్ d. 15వ గ్రూపు,4వ పీరియడ్
5. ఆమ్ల ఆక్సైడ్ ను ఏర్పరచే మూలక పరమాణు సంఖ్య ( )
   a) 7 b)11 c)19 d)21
6. లోహ ధర్మానికి సరియైనది ( )
   a) Cl> Si> Al> Mg> Na b) Na> Mg> Al> Si> Cl
   c) Na> Si> Mg> Al> Cl d) Al> Na> Si> Cl> Mg
7. నవీన ఆవర్తన పట్టికలో ఒక మూలక ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం 2,8,7 ఐన దాని స్థానం ( )
   a. 7వ గ్రూపు, 2వ పీరియడ్ b. 7వ గ్రూపు, 3వ పీరియడ్
   c. 17వ గ్రూపు, 2వ పీరియడ్ d. 17వ గ్రూపు, 3వ పీరియడ్
8. A, B , C, D & E మూలకాల పరమాణు సంఖ్యలు వరుసగా 2, 4, 8, 10 & 18 ఐన ఒకే పీరియడ్ కు చెందినా మూలకాలు ( )
   a. A, B, C b. B,C,D c. A,D,E d. B,D,E
9. పరమాణు సైజు దృష్ట్యా సరియైనది ( )
   a) Cl< F< Br< I b) F< Cl< Br< I c) I<Br< Cl< F d) Br< I< Cl< F
10. వీటిలో ఎక్కువ అలోహ ధర్మం కల మూలకం a)N b)C c)O d)F( )
11. 4వ పీరియడ్లో అధిక లోహ ధర్మం గలది a)Ca b)K c)S d)P ( )
12. ఒక మూలకంలో 13 ప్రోటాన్లు కలవు. ఐన అది చెందే గ్రూపు & పీరియడ్ ( )
    a) 3వ పీరియడ్, 13వ గ్రూపు b) 2వ పీరియడ్, 13వ గ్రూపు
    c) 3వ పీరియడ్, 3వ గ్రూపు d) 2వ పీరియడ్, 3వ గ్రూపు
13. సులభంగా ఎలక్ట్రాన్ ను కోల్పోయే మూలకం ( )
    a. K b. Na c. Ca d. Mg
14. సులభంగా ఎలక్ట్రాన్ ను గ్రహించడానికి సిద్ధంగా ఉండే మూలకం( )
    a. F b. Cl c. Br d. I
15. ఒక మూలక ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం 2,7. దీనికి రసాయనికంగా సారూప్యత గల మూలకం a) N(7) b) P(15) c) Cl (17) d) Ar(18) ( )
16. X, Y & Z మూలకాల ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం X = 2,Y = 2,6, Z=2,8,2. ఐన 2వ పీరియడ్ కు చెందినది a)X b)Y c)Z d)X & Z ( )
17. Na,Mg,K మూలకాల పరమాణు సైజు అవరోహణ క్రమం ( )
    a. Na,Mg,K b) K,Na,Mg c)K,Mg,Na d) Mg,K,Na
18. 2వ క్షార లోహ ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసం ( )
    a. 2,8,1 b. 2,1 c. 2,8,8,1 d. 2,2
19. క్రింది వాటిలో ఎక్కువ పరమాణు సైజు గల మూలకం ( )
    a. K b) Ca c) Al d) P
20. అష్టక నియమాన్ని ప్రతిపాదించిన వారు ( )
    a) న్యూలాండ్ b) డాబర్ నీర్ c) లూథర్ మేయర్ d)మెండలీఫ్
21. పొడవైన ఆవర్తన పట్టికలో పీరియడ్ల సంఖ్య ( )
    a) 6 b) 7 c) 10 d) 18
22. వీటిలో అధిక లోహ ధర్మం గలది a) Li b) N c) Na d) P ( )
23. అధిక చర్యాశీలత గల హాలోజన్ a)F b) Cl c) Br d) I ( )
24. సంయోజకత 2 కల్గిన లోహం a)Li b) Mg c) Na d) K ( )
25. ఒక జడ వాయువు పరమాణు సంఖ్య 'A' ఐన (A + 2) పరమాణు సంఖ్య గల మూలక గ్రూపు a)IA b) IIA c) IIIA d) VA ( )
26. క్రింది వానిలో డాబర్ నీర్ త్రికం కానిది ( )
    a) Li, Na, K b) Be, Mg, Cr c) Ca, Sr, Ba d) Cl, Br, I
27. *ఎకా బోరాన్ అనగా* ( )
    a) సిలికాన్ b) స్కాండియం c) గాలియం d) జెర్మేనియం
28. అత్యల్ప ఋణవిద్యుదాత్మకత గల స్థిర మూలకం ( )
    a. F b) Cs c) Li d) C
29. గ్రూపు 14 కు చెందిన అలోహం a)Si b) C c) Ge d) Pb ( )
30. A,B,C&D మూలకాల ఎలక్ట్రాన్ విన్యాసాలు వరసగా $1s^2$, $1s^22s^22p^5$,$1s^22s^22p^6$,$1s^22s^22p^63s^2$ఐన జడవాయువులు ( )
    a) A,B b) B,C c) A,C d) B,D
31. 'X' అనే మూలకం 3వ పీరియడ్, 2వ గ్రూపుకు చెందింది. ఐన దానిలోని వాలేన్సీ ఎలక్ట్రాన్ల సంఖ్య a) 1 b) 3 c) 2 d)5 ( )
32. 21 పరమాణు సంఖ్య గల మూలకం చెందే బ్లాకు ( )
    a. s b) p c) d d) f
33. X & Y మూలకాలు ఒకే ధర్మాలను కల్గి ఉండి, న్యూలాండ్స్ అష్టక నియమాన్ని పాటిస్తున్నాయి. ఆ రెండింటి మధ్య గల మూలకాల సంఖ్య a) 5 b) 6 c) 7d) 8 ( )
34. నవీన ఆవర్తన పట్టికలో కొన్ని మూలకాలు $_2$He, $_4$Be, $_9$Fe,$_{14}$Si, $_{19}$K, $_{20}$Ca. ఐన ఒకే గ్రూపుకు చెందిన మూలకాలు ( )
    a) $_2$He,$_{14}$Si b) $_4$Be,$_{20}$Ca c) $_{19}$K, $_{20}$Ca d) $_9$Fe,$_4$Be
35. వాయువును కల్గిన గ్రూపు a)*1* b) *2* c) *3* d) *4* ( )
36. 7 పరమాణు సంఖ్య గల మూలకంతో రసాయన సారూప్యత గలది ( )
    a) Be (4) b) Ne (10) c) P(15) d) O (8)
37. వీటిలో అర్ధలోహం a) C b) Si c) Pb d) Sn ( )
38. గ్రూపు క్రమం లో తప్పుగా ఉన్నది ( )
    a) Ca, Sr, Ba b) Cu, Au, Ag c) N,P, As d) Cl, Br, I
39. 4 మూలకాల పరమాణు సంఖ్యలు 1,5,7 & 15 ఐన సైజు దృష్ట్యా పెద్ద మూలకం a)N b) H c) P d) B ( )
40. ఆవర్తన పట్టికలో మొదటి పది మూలకాలలో గల లోహాలు ( )
    a) H, Li b) Li, Be c) Be, O d) He, Ne

MCQ PRACTICE TEST – 1 (X CLASS – PHYSICAL SCIENCES)(Classification of Elements)

NAME: **R.No:** **Max.marks: 20** **Time:45Mts**

1. **The period that contains only gaseous elements is ( )**
b) 1 b) 2 c) 3 d) 4
2. **The number of elements present in the 2nd, 3rd, 4th and 5th periods of the modern periodic table are ( )**
a) 2,8,8,18 b) 8,8,18,32 c) 8,8,18, 18 d) 8,18,18,32
3. **The pairs of elements with the following atomic numbers have the same chemical properties ( )**
a. 13 & 12 b. 3 &11 c. 4&24 d. 2 &1
4. **Element with atomic number 15 and mass number 31 is present in ( )**
a. Group 5 and period 4 b. Group5 and period 3 c. Group15 and period 3 d. Group15 and period 4
5. **The atomic number of the element which forms acidic oxide is ( )**
a. 7 b. 11 c. 19 d. 21
6. **Which is correct for metallic character ( )**
a) Cl> Si> Al> Mg> Na b) Na> Mg> Al> Si> Cl
c) Na> Si> Mg> Al> Cl d) Al> Na> Si> Cl> Mg
7. **The position of the element with electronic configuration 2,8,7 in the modern periodic table is ( )**
a. Group 7 and period 2 b. Group7 and period 3
c. Group 17 and period 2 d. Group17 and period 3
8. **The atomic numbers of the elements A, B , C, D and E are 2, 4, 8, 10 and 18 respectively. The elements which belong to the same period are ( )**
a. A, B, C b. B,C,D c. A,D,E d. B,D,E
9. **Which of the following is the correct order of size ( )**
a) Cl< F< Br< I b) F< Cl< Br< I c) I<Br< Cl< F d) Br< I< Cl< F
10. **Which of the following has most non metallic character ( )**
a. N b. C c. O d. F
11. **The most metallic element in the fourth period is ( )**
a. Ca b. K c. S d. P
12. **An element has 13 protons. The group and period to which it belongs is ( )**
a) 3rd period and 13thgroup b) 2nd period and 13th group
c) 3rd period and 3rd group d) 2nd period and 3rd group
13. **The element which loses an electron easily is ( )**
a. K b. Na c. Ca d. Mg
14. **Which of the following elements would accept an electron readily ( )**
a. F b. Cl c. Br d. I
15. **The electronic configuration of an element is 2,7.To which of the following would it be chemically similar?( )**
a) N(7) b) P(15) c) Cl (17) d)Ar (18)
16. **The electronic configurations of three elements X, Y and Z are X = 2, Y = 2, 6, Z= 2, 8, 2. Then the element belongs to second period is ( )**
a. X b. Y c. Z d. X and Z
17. **Descending order of atomic size of the elements Na,Mg,K is ( )**
b. Na,Mg,K b) K,Na,Mg c)K,Mg,Na d) Mg,K,Na
18. **Electronic configuration of second alkali metal is ( )**
b. 2,8,1 b. 2,1 c. 2,8,8,1 d. 2,2
19. **Which of the following has maximum atomic size? ( )**
b. K b) Ca c) Al d) P
20. **The law of octaves was proposed by ( )**
a) Newland b) Doberiener c) Lother Meyer d) Mendleeve
21. **The number of periods in the long form of the periodic table is ( )**
a) 6 b) 7 c) 10 d) 18
22. **Which of the following elements has maximum metallic character? ( )**
a) Li b) N c) Na d) P
23. **Which of the following is the most reactive halogen?( )**
a) F b) Cl c) Br d) I
24. **Metal having valency 2 is ( )**
a. Li b) Mg c) Na d) K
25. **If an element with atomic number 'A' is an inert gas. In which group would you find an element with atomic number (A + 2)? ( )**
a. IA b) IIA c) IIIA d) VA
26. **Identify the group which is not a Dobereiner triad ( )**
a) Li, Na, K b) Be, Mg, Cr c) Ca, Sr, Ba d) Cl, Br, I
27. ***Eka – Boron* is ( )**
a) Silicon b) scandium c) gallium d) germenium
28. **The least electronegative stable element is ( )**
a. F b) Cs c) Li d) C
29. **Non Metal in group 14 is ( )**
a. Si b) C c) Ge d) Pb
30. **Electronic configuration of elements A,B,C and D are $1s^2$, $1s^2 2s^2 2p^5$, $1s^2 2s^2 2p^6$, $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$ respectively. Then noble gas elements are** a) A,B b) B,C c) A,C d) B,D **( )**
31. **An element 'X' belongs to 3rd period and 2nd group. Then the No. of valence electrons in it is ( )**
a. 1 b) 3 c) 2 d)5
32. **The block which the element with atomic number 21 belongs is ( )**
a. s b) p c) d d) f
33. **X and Y are two elements which have similar properties and obey Newland's law of octaves. No. of elements in between them is is** a) 5 b) 6 c) 7d) 8 **( )**
34. **Some elements of the modern periodic table are $_2He$, $_4Be$, $_9Fe$, $_{14}Si$, $_{19}K$, $_{20}Ca$. Then the elements which belongs to the same group are ( )**
a) $_2He$, $_{14}Si$ b) $_4Be$, $_{20}Ca$ c) $_{19}K$, $_{20}Ca$ d) $_9Fe$, $_4Be$
35. **The group that contains gaseous elements is ( )**
a) *1* b) *2* c) *3* d) *4*
36. **The atomic number of an element is 7 with which of the following elements will it show similar chemical properties ( )**
a) Be (4) b) Ne (10) c) P(15) d) O (8)
37. **Example for a Metalloid** a) C b) Si c) Pb d) Sn **( )**
38. **The wrong sequence of the elements in a group is ( )**
a) Ca, Sr, Ba b) Cu, Au, Ag c) N,P, As d) Cl, Br, I
39. **The atomic numbers of four elements are 1,5,7 and 15 then the name of the element bigger in size is ( )**
a) Nitrogen b) Hydrogen c) Phosphorus d) boron
40. **The metals present among the first ten elements in the modern periodic table are ( )**
a) H, Li b) Li, Be c) Be, O d) He, Ne