MCQ PRACTICE TEST – 5 (X CLASS – PHYSICAL SCIENCES)(Acids,bases and salts)

NAME: **R.No:** **Max.marks: 15** **Time:30Mts**

1. **సార్వత్రిక pH సూచికలో HCl రంగు** ( )
   a)గులాబి b)ఎరుపు c)పసుపు d)నీలం
2. **రాగి పాత్రలో పెరుగు ఉంచితే వెలువడే వాయువు** ( )
   a) H_2 b) CO_2 c) O_2 d) HCl
3. **H_2SO_4 + Zn→ _____ + H_2** *a)HCl b)$ZnSO_4$ c)ZnS d)H_2O* ( )
4. **నీ వద్ద గల A & B ద్రావణాల pH విలువలు వరుసగా 6 & 8. ఐన హైడ్రోజన్ అయాన్ గాఢత ఎక్కువ గలది** a)A b) B c) రెండూ d) చెప్పలేము ( )
5. **రైతు తన నేలకు పొడి సున్నాన్ని కలపాలంటే ఆ నేల స్వభావం** ( )
   a)ఆమ్ల b)క్షార c)తటస్థ d)b or c
6. **$CaOCl_2$ యొక్క రసాయన నామం** ( )
   a)బేకింగ్ సోడా b) పొడి సున్నం c) బ్లీచింగ్ పౌడర్ d) ఉప్పు
7. **నీటి కాఠిన్యతను పోగొట్టుటకు వాడే సోడియం సమ్మేళనం** ( )
   a) బేకింగ్ సోడా b)వాషింగ్ సోడా c)ఉప్పు d)నీరు
8. **సోడియం హైడ్రోజన్ కార్బొనేట్ ను వేడి చేస్తే వెలువడు వాయువు** ( )
   a) H_2 b) CO_2 c) O_2 d) HCl
9. **జిప్సం ఫార్ములా** ( )
   a)$CaSO_4$, ½ H_2O b)$CaSO_4$,5H_2O c)$CaSO_4$,2H_2O d) $CaSO_4$
10. **ఒక ద్రావణం ఎర్ర లిట్మస్ ను నీలిగా మార్చింది ఐన దాని pH విలువ** ( )
    a)1 b)5 c)4 d)10
11. **ఒక ద్రావణం కోడిగుడ్డు పొట్టుతో చర్య జరిపినపుడు వెలువడిన వాయువు సున్నపు తేటను పాలవలె మార్చింది.ఐన ఆ ద్రావణం** ( )
    a)NaCl b) HCl c) LiCl d) KCl
12. **అజీర్ణానికి వాడే మందు** ( )
    a)యాంటిబయాటిక్ b) ఎనాల్జెసిక్ c) యంటాసిడ్ d) యాంటిసెప్టిక్
13. **A, B, C, Dద్రావణాల pH విలువలు వరుసగా 4, 1, 11 and 9 ఐన బలమైన ఆమ్లం** a) A b)B c)C d)D ( )
14. **మనం వాడే సబ్బుల తయారీకి ఉపయోగించేది** ( )
    a)సోడియం క్లోరైడ్ b) పొటాషియం క్లోరైడ్ c) సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ d)అన్నీ
15. **pH స్కేలు చివరలకు ఉండే రంగులు** ( )
    a)ఎరుపు&నీలం b)ఎరుపు&ఆకుపచ్చ c)ఆకుపచ్చ&నీలం d)ఎరుపు&నలుపు
16. **నీలి రంగులో వుండేది** ( )
    a)కాపర్ సల్ఫేట్ b)జింక్ సల్ఫేట్ c)అల్యూమినియం సల్ఫేట్ d)ఫెర్రస్ సల్ఫేట్
17. **లోహ కార్బొనేట్ + ఆమ్లం → లవణం + _____+ నీరు** ( )
    a)ఆక్సిజన్ b) కార్బన్ డై ఆక్సైడ్ c) హైడ్రోజన్ d)క్లోరిన్
18. **ఆమ్లం తో చర్య జరిపినపుడు హైడ్రోజ న్ వాయువును విడుదల చేసేది** ( )
    a) Zn b) S c) C d) O
19. **బేకింగ్ సోడా, టార్టారిక్ ఆమ్లం ల మిశ్రమం** ( )
    a)బేకింగ్ పౌడర్ b)పొడి సున్నం c)బ్లీచింగ్ పౌడర్ d)ఉప్పు
20. **ప్లాస్టర్ ఆఫ్ పారిస్ రసాయన నామం** ( )
    a)సోడియం సల్ఫేట్ b) సోడియం సల్ఫేట్ హెమి హైడ్రేట్
    c)కాల్షియం సల్ఫేట్ హెమి హైడ్రేట్ d) కాల్షియం సల్ఫేట్
21. **క్షారాలలో ఫినాప్తలీన్ రంగు** ( )
    a) ఎరుపు b) పసుపు c) గులాబి d) రంగు మారదు
22. **వాషింగ్ సోడా రసాయన ఫార్ములా** ( )
    a) Na_2CO_3 b) $Na_2CO_3.10H_2O$ c) $Na_2CO_3.5H_2O$ d) $NaHCO_3$
23. **నోటి pH విలువ ___ కన్నా తక్కువ ఉన్నపుడు దంత క్షయం వచ్చును.**
    a) 6.3 b) 7.5 c) 8.2 d) 5.5 ( )
24. **మిల్క్ ఆఫ్ మేగ్నీషియా** a)KOH b) $Mg(OH)_2$ c)NaOH d)HCl ( )
25. **క్లోరోఫాం తయారీకి వాడేది** ( )
    a) Na_2CO_3 b) $NaHCO_3$ c) $CaOCl_2$ d) $Mg(OH)_2$
26. **తటస్థ ద్రావణాల pH విలువ** a) <7 b) >7 c) 7 d) 0 ( )
27. **మిథైల్ ఆరెంజ్ ను ఎర్రగా మార్చేది** ( )
    a) KOH b) NaOH c) H_2SO_4 d) NH_4OH
28. **సోడియం జింకేట్ ఫార్ములా** ( )
    a)Na_2ZnO_2 b) Na_2CO_3 c) $NaHCO_3$ d) NaOH
29. **NaOH ద్రావణంలో మిథైల్ ఆరెంజ్ సూచిక రంగు** ( )
    a)ఎరుపు b) పసుపు c) గులాబి d) రంగు మారదు
30. **లోహ ఆక్సైడ్ ల స్వభావం** a)ఆమ్లం b)క్షారం c)తటస్థం d)ఆమ్లం&క్షారం ( )

MCQ PRACTICE TEST – 5 (X CLASS – PHYSICAL SCIENCES)(Acids,bases and salts)

NAME: **R.No:** **Max.marks: 15** **Time:30Mts**

1. **The colour of HCl in universal pH indicator solution ( )**
   a)pink b)red c)yellow d)blue
2. If curd is kept in copper vessal, then the gas released will be
   a) H_2 b) CO_2 c) O_2 d) HCl ( )
3. **H_2SO_4 + Zn→ ____ + H_2** *a)HCl b)$ZnSO_4$ c)ZnS d)H_2O* ( )
4. **You have two solutions, A and B. The pH of solution A is 6 and pH of solution B is 8. The solution Which has more hydrogen Ion concentration is** a)A b) B c) both d) can't say ( )
5. **A farmer treated his soil with Quick lime, because the nature of soil is** a)acidic b)basic c)neutral d)b or c ( )
6. **The common name of the compound $CaOCl_2$ is** ( )
   a)baking soda b) quick lime c) bleaching powder d) salt
7. **The sodium compound which is used for softening hard water is**
   a)baking soda b)washing soda c)salt d)water ( )
8. **The gas evolved when a solution of sodium hydrogen carbonate is heated is** a) H_2 b) CO_2 c) O_2 d) HCl ( )
9. **Formula of Gypsum is** ( )
   a)$CaSO_4$, ½ H_2O b)$CaSO_4$,5H_2O c)$CaSO_4$,2H_2O d) $CaSO_4$
10. **A solution turns red litmus blue, its pH is likely to be** ( )
    a)1 b)5 c)4 d)10
11. **A solution reacts with crushed egg-shells to give a gas that turns lime-water milky. The solution contains** ( )
    a)NaCl b) HCl c) LiCl d) KCl
12. **The type of medicine used for treating indigestion is** ( )
    a)Antibiotic b) Analgesic c) Antacid d) Antiseptic
13. **solutions A, B, C, D, when tested with universal indicator showed pH as 4, 1, 11 and 9 respectively, Strongly acidic solution is** a) A b)B c)C d)D ( )
14. **The chemical mostly used in the preparation of soaps which we use is** ( )
    a)Sodium chloride b) Potassium chloride c) sodium hydroxide d)all
15. **The two colours seen at the extreme ends of pH scale are**
    a)red&blue b)red&green c)green&blue d)red&black ( )
16. **The solution which is blue in colour is** ( )
    a) Copper sulphate b) zinc sulphate
    c) aluminium sulphate d) ferrous sulphate
17. **Metal carbonate + acid → salt + ______+ water** ( )
    a)oxygen b) carbon dioxide c) Hydrogen d)chlorine
18. **Which of the following produces hydrogen gas, when reacts with acid?** a) Zn b) S c) C d) O ( )
19. **The mixture of baking soda and tartaric acid is** ( )
    a)baking powder b)quick lime c)bleaching powder d)salt
20. **Chemical name of plaster of paris is** ( )
    a)Sodium sulphate b) sodium sulphate hemi hydrate
    c)calcium sulphate hemi hydrate d) calcium sulphate
21. **Bases turn phenolphthalein to_____colour** ( )
    a) Red b) yellow c) pink d) no change
22. **Formula of washing soda is** ( )
    a) Na_2CO_3 b) $Na_2CO_3.10H_2O$ c) $Na_2CO_3.5H_2O$ d) $NaHCO_3$
23. **Tooth decay starts when the pH of the mouth is lower than**
    a) 6.3 b) 7.5 c) 8.2 d) 5.5 ( )
24. **Milk of magnesia** a)KOH b) $Mg(OH)_2$ c)NaOH d)HCl ( )
25. **Used as a reagent in the preparation of Chloroform is** ( )
    a) Na_2CO_3 b) $NaHCO_3$ c) $CaOCl_2$ d) $Mg(OH)_2$
26. **pH of neutral solution is** a) <7 b) >7 c) 7 d) 0 ( )
27. **The chemical which turns methyl orange to red is** ( )
    a) KOH b) NaOH c) H_2SO_4 d) NH_4OH
28. **Formula of sodium Zincate is** ( )
    a)Na_2ZnO_2 b) Na_2CO_3 c) $NaHCO_3$ d) NaOH
29. **Colour of methyl orange indicator in NaOH is** ( )
    a)red b) yellow c) pink d) colourless
30. **The nature of metallic oxides** ( )
    a)acidic b)basic c)neutral d) both acidic and basic