

PRACTICE TEST – 6 (X CLASS – PHYSICAL SCIENCES)

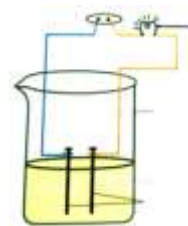
NAME:

R.No:

Max.marks: 20

Time:45Mts.

1. Observe figure and answer the questions.



- Label the parts.
 - You have given solutions of glucose and sulphuric acid. In which solution, the bulb will glow and why?
 - You have given solutions of acetic acid and hydrochloric acid. In which solution, the bulb will glow brightly and why?
 - Will the bulb glow in sodium hydroxide solution? Why?
- Tooth enamel is one of the hardest substances in our body. How does it undergo damage due to eating chocolates and sweets? How do tooth pastes prevent this damage?
 - How does the flow of acid rain water into a river make the survival of aquatic life in a river difficult?
 - Dry hydrogen chloride gas does not turn blue litmus, whereas dilute hydrochloric acid does. Why?
 - Fresh milk has a pH Of 6. When it changes to curd, will its pH value increase or decrease? Why?
 - Two solutions A and B have pH values of 5 and 8 respectively. Which solution will be basic in nature?
 - Pick up acids, bases and salts from the list given below.
HCl, NaCl, KOH, Ca(OH)₂, H₂CO₃, H₃PO₄, NH₄OH, CuSO₄, Na₂CO₃
 - Name the acid present in the honey bee sting and write its chemical formula. Also give the common method to get relief from the discomfort caused by the sting.

Choose the correct answer.

- If a base dissolves in water by name is it better known a) neutral b)base c) acid d) alkali ()
- Which of the following gives the correct increasing order of acidic strength?
(a) Water <Acetic acid <Hydrochloric acid (c) Acetic acid <Water <Hydrochloric acid
(b) Water <Hydrochloric acid <Acetic acid (d) Hydrochloric acid <Water <Acetic acid
- Which of the following statements is correct about an aqueous solution of an acid and of a base? ()
(i) Higher the pH, stronger the acid (iii) Lower the pH, stronger the base
(ii) Higher the pH, weaker the acid (iv) Lower the pH, weaker the base
a) i and iii b) ii and iii c) i and iv d) ii and iv
- Medicine used for indigestion a) antibiotic b) analgesic c) antacid d) antiseptic ()

PRACTICE TEST – 6 (X CLASS – PHYSICAL SCIENCES)

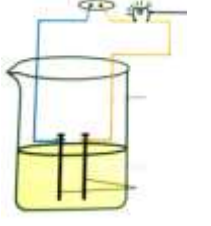
NAME:

R.No:

Max.marks: 20

Time:45Mts.

1. పటాన్ని పరిశీలించి క్రింది ప్రశ్నలకు జవాబులు రాయండి.
 - a) భాగాలను గుర్తించుము.
 - b) మీకు గ్లూకోజ్ మరియు సల్ఫ్యూరికామ్ల ద్రావణాలు ఇచ్చారు. ఏ ద్రావణం లో బల్బు వెలుగును? ఎందుకు?
 - c) మీకు ఎసిటికామ్ల మరియు హైడ్రోక్లోరికామ్ల ద్రావణాలు ఇచ్చారు. ఏ ద్రావణం లో బల్బు ప్రకాశవంతంగా వెలుగును? ఎందుకు?
 - d) సోడియం హైడ్రాక్సైడ్ ద్రావణంలో బల్బు వెలుగునా? ఎందుకు?



2. మన శరీరంలో దంతాలపై గల పింగాణి పొర అత్యంత దృఢమైనది. చాక్లెట్లు, స్వీట్స్ తింటే అది ఎందుకు పాడౌతుంది? దీనిని టూత్ పేస్ట్ ఎలా నివారిస్తుంది?
3. ఆమ్ల వర్షపు నీరు నదీజలాలలో కలిసినప్పుడు జలచరాల జీవనం సంకట స్థితిలో పడుతుంది. ఎందుకు?
4. పొడి హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లం నీలి లిట్మస్ రంగును మార్చదు కానీ సజల హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లం దాని రంగును మార్చును. ఎందుకు?
5. తాజా పాల pH విలువ 6. పెరుగుగా మారినప్పుడు దాని pH విలువ పెరుగునా? తగ్గునా? ఎందుకు?
6. A మరియు B ద్రావణాల pH విలువలు వరుసగా 5 మరియు 8 . వాటిలో ఏది క్షారం? ఎందుకు?
7. క్రింది వాటిలో ఆమ్లాలను, క్షారాలను మరియు లవణాలను వేరుచేయండి
HCl, NaCl, KOH, Ca(OH)₂, H₂CO₃, H₃PO₄, NH₄OH, CuSO₄, Na₂CO₃
8. తేనెటీగ కొండిలో ఉండే ఆమ్లం ఏది? దాని రసాయన ఫార్ములా రాయండి. తేనెటీగ కుట్టినచోట నొప్పి తీవ్రతను తగ్గించేందుకు సాధారణంగా వాడే పద్ధతి ఏమిటి?

సరియైన జవాబును గుర్తించుము

9. నీటిలో కరిగే క్షారాలు a) తటస్థ b) క్షారం c) ఆమ్లం d) క్షారయుత ()
 10. క్రింది వాటిలో ఆమ్ల స్వభావం పెరిగే క్రమము ()
 - (a) నీరు < ఎసిటిక్ ఆమ్లం < హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లం
 - (b) నీరు < హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లం < ఎసిటిక్ ఆమ్లం
 - (c) ఎసిటిక్ ఆమ్లం < నీరు < హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లం
 - (d) హైడ్రోక్లోరిక్ ఆమ్లం < నీరు < ఎసిటిక్ ఆమ్లం
 11. ఆమ్ల, క్షార ద్రావణాల విషయంలో సరియైనది ()
 - (i) pH విలువ ఎక్కువ , బలమైన ఆమ్లం
 - (ii) pH విలువ ఎక్కువ , బలహీన ఆమ్లం
 - (iii) pH విలువ తక్కువ , బలమైన క్షారం
 - (iv) pH విలువ ఎక్కువ , బలహీన క్షారం
- a) i మరియు iii b) ii మరియు iii c) i మరియు iv d) ii మరియు iv

12. అజీర్ణానికి వాడే మందు అ) యాంటీబయాటిక్ ఆ) ఎనాల్జిసిక్ ఇ) యాంటాసిడ్ ఈ) యాంటిసెప్టిక్ ()