Under CSR Support by ipca | Foundation
missiongyan LET'S LEARN TOGETHER

अध्याय – 2 | अम्ल, क्षारक एवं लवण

QUIZ PART-03

1. **धातु जिंक जब सोडियम हाइड्रॉक्साइड से अभिक्रिया करती है तो क्या बनता है?**
   A. NaCl B. Na_2ZnO_2 और H_2
   C. $ZnCl_2$ और NaOH D. Na_2SO_4 और Zn (B)

व्याख्या : जिंक और सोडियम हाइड्रॉक्साइड की अभिक्रिया से सोडियम जिंकिट (Na_2ZnO_2) और हाइड्रोजन गैस (H_2) बनती है।

2. **अधात्विक ऑक्साइडों की प्रकृति कैसी होती है?**
   A. क्षारीय B. तटस्थ
   C. अम्लीय D. अभिक्रियाशील नहीं (C)

व्याख्या : अधात्विक ऑक्साइड जैसे CO_2 की प्रकृति अम्लीय होती है।

3. **क्षार और अधात्विक ऑक्साइड की अभिक्रिया से क्या बनता है?**
   A. हाइड्रोजन और लवण B. लवण और जल
   C. केवल जल D. केवल लवण (B)

व्याख्या : जैसे $Ca(OH)_2$ और CO_2 की अभिक्रिया से $CaCO_3$ (लवण) और जल बनते हैं।

4. **निम्नलिखित में से कौन-सी अभिक्रिया क्षार और अम्ल के बीच होती है?**
   A. $Na + Cl \rightarrow NaCl$
   B. $NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2$
   C. $NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$
   D. $KOH + NaOH \rightarrow K_2NaOH$ (C)

व्याख्या : क्षार (NaOH) और अम्ल (HCl) की अभिक्रिया से लवण (NaCl) और जल (H_2O) बनता है।

5. **जल में घुलने पर क्षार का विलयन किस प्रकार का होता है?**
   A. ऊष्माशोषी B. ऊष्माक्षेपी
   C. तटस्थ D. ज्वलनशील (B)

व्याख्या : क्षार में जल मिलाने से ऊष्मा उत्पन्न होती है, यह एक ऊष्माक्षेपी प्रक्रिया है।

6. **जल में घुलने पर NaOH किस प्रकार के आयन उत्पन्न करता है?**
   A. Na^+ और OH^- B. H^+ और OH^-
   C. Na^+ और H^+ D. K^+ और OH^+ (A)

व्याख्या : NaOH पानी में घुलकर Na^+ और OH^- आयन उत्पन्न करता है।

7. **तटस्थकरण अभिक्रिया का उत्पाद क्या होता है?**
   A. केवल जल B. केवल लवण
   C. लवण और जल D. केवल गैस (C)

व्याख्या : अम्ल और क्षार की अभिक्रिया तटस्थकरण कहलाती है, जिससे लवण और जल बनते हैं।

8. **निम्न में से कौन-सी अभिक्रिया क्षार की धातु से होती है?**
   A. $NaOH + CO_2$ B. $NaOH + HCl$
   C. $NaOH + Zn$ D. $H_2O + HCl$ (C)

व्याख्या : Zn एक धातु है और यह क्षार (NaOH) से अभिक्रिया करके Na_2ZnO_2 और H_2 बनाता है।

9. **जल में घुला हुआ क्षार किस कारण से विद्युत का चालक होता है?**
   A. H^+ आयन के कारण
   B. OH^- आयन के कारण
   C. CO_3^{2-} आयन के कारण
   D. Cl^- आयन के कारण (B)

व्याख्या : क्षारों में OH^- आयन होते हैं जो विद्युत चालकता के लिए जिम्मेदार होते हैं।

10. **क्षार में जल मिलाने की प्रक्रिया को क्या कहते हैं?**
    A. जलीकरण B. जलविलयन
    C. तटस्थकरण D. तनुकरण (D)

व्याख्या : क्षार में जल मिलाने से OH^- आयन की सान्द्रता कम होती है, जिसे तनुकरण कहते हैं।

मिशन ज्ञान
जब चाहें, जहाँ चाहें, जैसे चाहें!
100% FREE!
Video COURSES | QUIZ | PDF | TEST SERIES
Download Mission Gyan App