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

अध्याय – 1 | रासायनिक अभिक्रियाएँ एवं समीकरण

QUIZ PART-03

1. **संयोजी अभिक्रिया में क्या होता है?**
   A. एकल पदार्थ से दो उत्पाद बनतेहैं
   B. एक अभिकारक दूसरे को विस्थापित करता है
   C. दो या अधिक अभिकारकों से एकल उत्पाद बनता है
   D. केवल ऊष्मा उत्पन्न होती है (C)

व्याख्या : संयोजी अभिक्रिया में दो या दो से अधिक अभिकारक मिलकर एक नया उत्पाद बनाते हैं।

2. **कैल्सियम ऑक्साइड और जल की अभिक्रिया का उत्पाद क्या है?**
   A. कैल्सियम कार्बोनेट
   B. कैल्सियम हाइड्रॉक्साइड
   C. कैल्सियम सल्फेट
   D. कैल्सियम क्लोराइड (B)

व्याख्या : CaO और H_2O की अभिक्रिया से $Ca(OH)_2$ बनता है जिसे बुझा हुआ चूना कहते हैं।

3. **$Ca(OH)_2$ और CO_2 की अभिक्रिया से कौन-सा ठोस उत्पाद बनता है?**
   A. CaO B. $CaCl_2$
   C. $CaCO_3$ D. $CaSO_4$ (C)

व्याख्या : कैल्सियम हाइड्रॉक्साइड और कार्बन डाइऑक्साइड की अभिक्रिया से कैल्सियम कार्बोनेट बनता है।

4. **निम्न में से कौन-सी अभिक्रिया ऊष्माक्षेपी है?**
   A. $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO$
   B. $CaO + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2$
   C. $AgCl \rightarrow Ag + Cl_2$
   D. $Zn + HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$ (B)

व्याख्या : CaO और H_2O की अभिक्रिया में ऊष्मा उत्पन्न होती है, यह ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया है।

5. **श्वसन (respiration) किस प्रकार की रासायनिक अभिक्रिया है?**
   A. ऊष्माशोषी B. अपघटन
   C. विस्थापन D. ऊष्माक्षेपी (D)

व्याख्या : श्वसन में ऊर्जा (ऊष्मा) उत्पन्न होती है, अतः यह ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया है।

6. **जल के निर्माण की संतुलित रासायनिक अभिक्रिया क्या है?**
   A. $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$
   B. $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
   C. $H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
   D. $2H_2 + 2O_2 \rightarrow 2H_2O$ (B)

व्याख्या : 2 हाइड्रोजन और 1 ऑक्सीजन अणु मिलकर 2 जल के अणु बनाते हैं।

7. **प्राकृतिक गैस (CH_4) के जलने से क्या उत्पाद बनते हैं?**
   A. CO_2 और CO B. CO और H_2O
   C. CO_2 और H_2O D. CH_3OH और CO (C)

व्याख्या : CH_4 के जलने पर CO_2 और H_2O बनते हैं, साथ ही ऊष्मा भी उत्पन्न होती है।

8. **संयोजी अभिक्रिया का कौन-सा उदाहरण सही है?**
   A. $ZnCO_3 \rightarrow ZnO + CO_2$
   B. $2AgCl \rightarrow 2Ag + Cl_2$
   C. $C + O_2 \rightarrow CO_2$
   D. $2H_2O \rightarrow 2H_2 + O_2$ (C)

व्याख्या : C और O_2 मिलकर CO_2 बनाते हैं, यह संयोजी अभिक्रिया का उदाहरण है।

9. **निम्न में से कौन-सा कथन सत्य है?**
   A. श्वसन एक ऊष्माशोषी अभिक्रिया है
   B. $CaO + H_2O \rightarrow CaCO_3$ होता है
   C. संयोजी अभिक्रिया में ऊष्मा नहीं निकलती
   D. श्वसन एक ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया है (D)

व्याख्या : श्वसन में ग्लूकोज़ ऑक्सीजन के साथ अभिक्रिया कर ऊर्जा उत्पन्न करता है।

10. **$Ca(OH)_2$ और CO_2 की अभिक्रिया में बनने वाला ठोस किस नाम से जाना जाता है?**
    A. बुझा चूना B. सफेदी
    C. चूना पत्थर D. स्लेक्ड लाइम (C)

व्याख्या : $CaCO_3$ चूना पत्थर कहलाता है और यह $Ca(OH)_2$ और CO_2 की अभिक्रिया से बनता है।

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