प्रश्नावली •

वस्तुनिष्ठ प्रश्न

परमाणुओं की संख्या समान है। यह समीकरण है I. सही उत्तर का संकेताक्षर (क, ख, ग या घ) लिखें। (क) असंतुलित

1. रासायनिक अभिक्रियाओं को व्यक्त किया जाता है

(क) संकेतों के रूप में (ख) अणुसूत्रों के रूप में

(गृ) समीकरणों के द्वारा (घ) सरल सूत्रों के द्वारा

(ख) संतुलित

(घ) इनमें कोई नहीं

2. समीकरण के बाएँ एवं दाएँ, दोनों ओर, प्रत्येक प्रकार के

(ग्) द्रव्यमान संरक्षण के नियम के प्रतिकृल

 निम्नलिखित में कौन समीकरण असंतुलित है? (क) $H_2 + Cl_2 \rightarrow 2HCl$ (\mathbf{E}) 2KClO₃ \rightarrow 2KCl + 3O₂ (Π) $Pb(NO_3)_2 \rightarrow PbO + NO_2 + O_2$ (ਬ) $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$ 4. निम्नलिखित में कौन समीकरण संतुलित है? (क) Fe + $Cl_2 \rightarrow FeCl_3$ (\mathfrak{P}) $NH_4NO_2 \rightarrow N_2 + 2H_2O$ (\forall) Fe + O₂ → Fe₂O₃ (된) $KBr + Cl_2 \rightarrow KCl + Br_2$ 5. कैल्सियम कार्बोनेट को गर्म करने पर कैल्सियम ऑक्साइड एवं कार्बन डाइऑक्साइड बनते हैं। यह किस प्रकार की रासायनिक अभिक्रिया है? (ख) उभय-विस्थापन (क) विस्थापन (घ) अपघटन (ग) उदासीनीकरण 6. क्लोरोफिल और सूर्य-प्रकाश की उपस्थिति में पौधे वायु से कार्बन डाइऑक्साइंड एवं पृथ्वी से जल ग्रहण करके अपना भोजन तैयार करते हैं। यह किस प्रकार की अभिक्रिया है? (ख्र) प्रकाश-रासायनिक (क) संयोजन (घ) अवक्षेपण (ग) विस्थापन 7. सिल्वर नाइट्रेट के जलीय विलयन में सोडियम क्लोराइड का जलीय विलयन डालने पर अविलेय सिल्वर क्लोराइड विलयन से पृथक हो जाता है। इस अभिक्रिया को कहते हैं (ख) अपघटन (क) उदासीनीकरण (घ) ऊष्माक्षेपी (ग) अवक्षेपण 8. सीडियम हाइड्रॉक्साइड और हाइड्रोक्लोरिक अम्ल के बीच अभिक्रिया होने पर सोडियम क्लोराइड एवं जल बनते हैं। यह अभिक्रिया कहलाती है (ख्र) उदासीनीकरण (क) अवक्षेपण (घ) विस्थापन (ग) अपघटन 9. निम्नांकित में रेडॉक्स अभिक्रिया कौन-सी है? (ক) CaCO₃ → CaO + CO₂ (\center{G}) ZnO + C \rightarrow Zn + CO (ग) CaO + 2HCl \rightarrow CaCl₂ + H₂O (\forall) NaOH + HCl → NaCl + H₂O 10. निम्नलिखित में ऊष्माक्षेपी अभिक्रिया कौन-सी है? (क) $N_2 + O_2 \rightarrow 2NO - Q$ जूल (**國**) $C + O_2 \rightarrow CO_2 + 94.45 \text{ kcal}$ (7) H₂ + I₂ + 11.82 kcal \rightarrow 2HI (घ) इनमें कोई नहीं 11. निम्नलिखित में कौन ऑक्सीकारक है? (ख) CO (क) H₂ (F) O₂ (ग) H₂S 12. निम्नलिखित में कौन अवकारक गुण प्रदर्शित करता है? (**ख**) O₂ (ক) H₂SO₄ (घ) HNO₃ ग) H₂S

Ш

ए एव समाकरण

17

13. समीकरण $2Cu + O_2 \rightarrow 2CuO$ किस प्रकार की अभिक्रिया है? (ख), ऑक्सीकरण (क) अपघटन (ग) उदासीनीकरण (घ) अवक्षेपण 14. शरीर में भोजन का पचना किस प्रकार की अभिक्रिया है? (ख) ऑक्सीकरण (क) अवकरण (ग) उदासीनीकरण (घ) वैद्युत अपघटन 15. निम्नलिखित में कौन-सा पदार्थ बिना ज्वाला के जलता है? (क) मोमबत्ती (ख) किरोसिन (ग) कोयला (घ) मेथेन गैस II. रिक्त स्थानों की पूर्ति करें। 1. अभिकारकों की अभिक्रिया को समीकरण के ओर लिखा जाता है। (बायीं) 2. समीकरण में प्रयुक्त तीर-चिह्न अभिक्रिया की विश्वी बताता है। (दिशा) 3. अभिक्रिया CaCO₃ → CaO + CO_{2 अप} अभिक्रिया है। (अपचर्न) 4. अभिक्रिया AgNO₃ + NaCl → AgCl ↓ + NaNO₃. 3-19किप्01 अभिक्रिया का उदाहरण है। 5. अभिक्रिया $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O_2$ भीभिक्रिया है। (संयोजन) 6. गर्म करने पर राष्ट्र अपघटित होकर पोटैशियम क्लोराइड एवं ऑक्सीजन बनाता है। (KC103) 7. जिस अभिक्रिया में हाइड्रोजन का संयोग होता है वह अवस्र । अभिक्रिया कहलाती है। 8. जिस अभिक्रिया में किसी तत्त्व के साथ ऑक्सीज़न जुटता है वह …… अभिक्रिया कहलाती है। (अविसीकरण) 9. सिल्वर नाइट्रेट के विलयन में कॉपर डालने पर्वापिशीतु की प्राप्ति होती है। **(सिल्प**र