समीकरण $CaCO_3(s) \xrightarrow{avan} CaO(s) + CO_2(g)$ किस प्रकार 1. रासायनिक अभिक्रियाएँ एवं समीकरण का समीकरण है? [2014(A)I] नीचें दी गयी अभिक्रिया के संबंध में कौन-सा कथन असत्य है? (b) संयोजन (a) वियोजन $2PbO(s) + C(s) \rightarrow 2Pb(s) + Co_2(g)$ (d) प्रतिस्थापन (c) अभयगामी उत्तर-(2) 10. शाक-सिब्जयों को विघटित होकर कम्पोस्ट बनना किस अभिक्रिया का (i) सीसा अपचयित हो रहा है। उदाहरण है? (ii) कार्बन डाइऑक्साइड उपचयित हो रहा है। [2014(A)]] (b) ऊष्माक्षेपी (a) रूष्माशोषी (iii)कार्बन उपचयित हो रहा है। (d) प्रतिस्थापन (c) उभयगामी उत्तर-(b) (iv) लेड ऑक्साइड अपचयित हो रहा है। 11. निम्न में से कौन-सा उत्पाद लेड नाइट्रेड को गर्म करने पर प्राप्त होता (a) (i) एवं (ii) (b) (i) एवं (iii) [2014(A)1] (c) (i),(ii) एवं (iii) (d) सभी उत्तर-(a) (a) O, (b) NO₂ $Fe_2O_3 + 2Al \rightarrow Al_2O_3 + 2Fe$ (d) NO, और O, (c) NO, और N, उत्तर-(d) ऊपर दी गयी अभिया किस प्रकार की है 12. निम्न में कौन सही है? [2014(A)I] (a) संयोजन अभिक्रिया (b) द्विविस्थापन अभिक्रिया (a) Na₂CO₂.5H₂O (b) Na₂CO₃.10H₂O (c) वियोजन अभिक्रिया (d) विस्थापन अभिक्रिया (c) Na₂CO₂.7H₂O (d) Na₂CO₃.2H₂O उत्तर-(d) उत्तर-(b) लौह-चूर्ण पर तन् हाइड्रोक्लोरिक अम्ल डालने से क्या होता है? सही उत्तर 13. लोहा से जिंक को लेपित करने की क्रिया को कहते हैं : [2013(C)] पर निशान लगाइए। (a) संक्षारण गैल्वेनीकरण (b) (a) हाइड्रोजन गैस एवं आयरन क्लोराइड बनता है। (c) पानी चढाना (d) विद्युत अपघटन उत्तर-(b) (b) क्लोरीन गैस एवं आयरन हाइड्रॉक्साइड बनता है। जस्ता तथा तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल की अभिक्रिया के फलस्वरूप 14. (c) कोई अभिक्रिया नहीं होती है। निम्न में से कौन-सा गैस बनता है? [2012(C)] (d) आयरन लवण एवं जल बनता है। (a) Co उत्तर-(a) (b) N_{2} श्वसन किस प्रकार की अभिक्रिया है? (c) H₂ [2016(A)I] (d) SO. उत्तर-(c) 15. कोई तत्व ऑक्सीजन के साथ अभिक्रिया कर उच्च गलनांक वाला यौगिक (a) उपचयन (b) संयोजन निर्मित करती है। यह यौगिक जल में विलेय है। यह तत्त्व हो सकता है: (c) ऊष्माक्षेपी (d) ऊष्माशोषी उत्तर-(a) एवं (c) $2Cu + H_2O \rightarrow 2Cu + H_2O$ किस प्रकार की अभिक्रिया है? [2012(A)] (a) Ca (p) C [16(A)II] (c) Si (a) उपचयन (d) Fe (b)अपचयन उत्तर-(a) 16. निम्नलिखित अभिक्रियाओं में अपघटन की अभिक्रिया कौन है? (c) उदासीनीकरण (d) रेडॉक्स उत्तर-(b) इलेक्ट्रॉन के स्थानान्तरण से बने यौगिक कहलाते हैं : [2016(A)II] (a) NaOH + Hcl \rightarrow NaCl + H₂O (a) सहसंयोजी (b) वैद्युत संयोजी (b) $NH_4CNO \rightarrow H_2NCONH_2$ (c) कार्बनिक (d) काई नहीं उत्तर-(b) (c) $2KClO_3 \rightarrow 2KCl + 3O_2$ नीचे दी गयी अभिक्रिया में कौन-सा कथन सही है? [2015(C)] (d) $H_3 + I_2 \to 2HI$ उत्तर-(c) $2Cu + H_2O \rightarrow 2Cu + H_2O$ 17. निम्नलिखित समीकरण है: (a) कॉपर का ऑक्सीकरण (b) कॉपर का अवकरण $H_2 + CL_2 \rightarrow 2HCL$ (c) कॉपर का नाइट्रेशन और दानों (d) (a) एक अपघटन अभिक्रिया उत्तर-(a) सिल्वर क्लोराइड का रंग क्या है? [2014(C)] (b) एक संयोजन अभिक्रिया

उत्तर- (c)

(c) एक द्विविस्थापन अभिक्रिया

उत्तर- (b)

(d) एक विस्थापन अभिक्रिया

पीला1

काला

(d)

(a) श्वेत

(c) हरा

निम्नलिखित अभिक्रियाओं में से कौन विस्थापन अभिक्रिया है ? 27. तेलयुक्त एवं वसा युक्त खाद्य पदार्थ थोड़े ही समय के बाद सड़ने लगते (a) $CaCO_3 \rightarrow CaO_2 + CO_2$ हैं जिसका मुख्य कारण होता है : (b) CaO + 2HCL → CaCl2 + H,O (a) खाद्य पदार्थों में उपस्थित मूल तत्त्वों का विनाश (c) Fe + CuSO, -> FeSO, + Cu (b) अवकरण (अपचयन) (d) NaOH + HCL → NaCL + H2O (c) ऑक्सीकरण (उपचयन) उत्तर- (c) लौह चूर्ण पर तनु हाइड्रोक्लोरिक अम्ल की अभिक्रिया से क्या होता है ? (d) तेलयुक्त एवं वसायुक्त खाद्य पदार्थों में कछ विशेष में कुछ विशेष (a) हाइड्रोजन गैस एवं आयरन क्लोराइड बनता है। प्रकार के तत्वों की उपस्थिति उत्तर- (c) 28. कौन सी गैस उत्सर्जित होगी, जब धातुएँ जल के साथ अभिक्रिया करेंगी ? (b) क्लोरीन गैस एवं आयरन हाइड्रॉक्सादड बनता है। (c) कोई अभिक्रिया नहीं होती है। [18 (C)] (b) कार्बन डाई-ऑक्साइड (d) आयरन लवण एवं जल बनता है । (a) ऑक्सीजन उत्तर- (a) 🔃 🔉 निम्नलिखित में से कौन एक अपघटन अभिक्रिया का उदाहरण नहीं है ? (d) नाइट्रोजन उत्तर- (c) (c) हाइड्रोजन 29. वायुरोधी बर्तनों के खाद्य सामग्री रखने से उपचन की गति हो जाती है-(a) $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$ (b) तीव्र (a) धीमी (b) $2KCO_3 \rightarrow 2KCL + 3O_2$ (d) अति तीव्र उत्तर- (a) (c) बराबर (c) $H_2 + CL_2 \rightarrow 2HCL$ 30. नीचे दी गई अभिक्रिया में कौन-सा कथन सही है ? [15 (C)] (d) मानव शरीर में भोजन का पचना उत्तर- (c) $2Cu + O_2 \longrightarrow 2CuO$ निम्नलिखित में से कौन एक रेडॉक्स अभिक्रिया का उदाहरण नहीं है ? (a) कॉपर का ऑक्सीकरण (b) कॉपर का अवकरण (a) $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$ (d) 'a' और 'b' दोनों उत्तर- (a) (c) कॉपर का नाइट्रेश्यान (b) $H_2 + CL_2 \rightarrow 2HCL$ 31. नीचे दी गई अभिक्रिया के संबंध में कौन-सा कथन सत्य है ? (c) CaO + 2HCL \rightarrow CaCL₂ + H₂O [18 (C)] $ZnO + C \longrightarrow Zn + CO$ उत्तर- (c) (d) NaOH + HCL NaCL + H2O (a) कार्बन उपचियत हो रहा है 12. निम्नलिखित में से कौन एक दहन अभिक्रिया है ? (b) ZnO उपचयित हो रहा है (a) जल का उबलना (c) कार्बन अपचयित हो रहा है (b) मोम का पिघलना (d) कार्बन मोनो-ऑक्साइड उपचयित हो रहा है (c) पेट्रोल का जलना 32. रासायनिक अभिक्रिया के दौरान किसी पदार्थ में ऑक्सीजन का योग उत्तर- (c) (d) इनमें से कोई नहीं [19 (A) II] कहलाता है ? 23. निम्नलिखित रासायनिक समीकरण के संदर्भ में कौन-सा कथन सत्य है ? (b) उपचयन (a) अपचयन $ZnO + CO \rightarrow Zn + CO$, (d) इनमें से कोई नहीं उत्तर- (b) (c) संक्षारण (a) ZnO ऑक्सीकृत हा रहा है 33. एक भूरे रंग का चमकदार तत्व 'X' को वायु की उपस्थिति में गर्म करने (b) CO अवकृत हो हो रहा है पर वह काले रंग का हो जाता है। तत्व 'X' का नाम बताइए। (c) CO2 ऑक्सीकृत हा रहा है (b) Mg (a) Na (d) ZnO अवकृत हो रहा है। उत्तर- (d) उत्तर- (c) (d) K (c) Cu 24. निम्नलिखित कथनों में कौन असत्य है ? 34. Na_2SO_4 (aq) + $BaCl_2$ (aq) \longrightarrow $BaSO_4$ (s) + 2NaCl (aq) (a) ऑक्सीकरण में ऑक्सीजन किसी पदार्थ से जुटते हैं [18 (A) I] उपर्युक्त रासायनिक अभिक्रिया है : (b) अवकरण में हाइड्रोजन किसी पदार्थ से जुटते हैं (b) विस्थापन अभिक्रिया (a) संयोजन अभिक्रिया (c) ऑक्सीकारक खुद को ऑक्सीकृत करते हैं (d) वियोजन अभिक्रिया (c) द्विविस्थापन अभिक्रिया उत्तर- (c) (d) अवकारक खुद को ऑक्सीकृत करते हैं उत्तर- (c) 35. $Zn + CuSO_4 \longrightarrow ZnSO_4 + Cu$ 25. किसी यौगिक से रासायनिक अभिक्रिया में हाइड्रोजन का हटना कहलाता ऊपर दी गई रासायनिक अभिक्रिया किस प्रकार की है ? [18 (A) II] (b) विस्थापन अभिक्रिया है: (a) संयोजन अभिक्रिया (b) उपचयन अभिक्रिया (a) अपचयन अभिक्रिया (d) वियोजन अभिक्रिया उत्तर- (b) (c) द्विविस्थापन अभिक्रिया (d) इनमें से कोई नहीं उत्तर- (b) 36. रासायनिक अभिक्रिया के दौरान किसी पदार्थ में ऑक्सीजन का ह्रास (c) रेडॉक्स अभिक्रिया 26. किसी वस्तु को हवा में जलने के लिए एक निश्चित निम्नतम ताप को [19 (A) I] कहलाता है : आवश्यकता होती है, तो कहलाती है : (b) अपचयन (a) उपचयन (b) ज्वलन ताप (d) इनमें से कोई नहीं उत्तर- (b) (a) फ्रन्वलन ताप (c) संक्षारण (d) इनमें से कोई नहीं उत्तर- (a) (c) दहन ताप 105

 Π

a)

)

)