**ВІДДІЛ ОСВІТИ ДОБРОПІЛЬСЬКОЇ МІСЬКОЇ РАДИ**

**БІЛИЦЬКА ЗАГАЛЬНООСВІТНЯ ШКОЛА І-ІІІ СТ.№9**

**200 ЛАНЦЮГІВ ПЕРЕТВОРЮВАНЬ З ХІМІЇ**

**ГУМАНСЬКА Н.В.**

**Учитель хімії**

**2017-18**

Запишіть рівняння реакцій по схемах:

1. Na2O → NaOH → Na2CO3 → CO2 → BaCO3 → BaO

2. Li → Li2O → LiOH → Li2CO3 → CO2 → (NH4)2CO3

3. Mg(OH)2 → MgO → Mg(NO3)2 → MgO → MgCO3 → MgSiO3

4. CuOH → Cu2O → CuO → Cu(NO3)2 → CuO → CuCO3

5. Ca → CaO → Ca(OH)2 → H2O → H2SiO3 → SiO2

6. C2H2 → CO2 → SrCO3 → SrO → Sr(OH)2 → SrSO3

7. H2SiO3 → H2O → Ca(OH)2 → CaO → Ca3(PO4)2 → P2O5

8. H2S → SO2 → SO3 → H2SO4 → SO3 → Na2SO4

9. Be → BeO → BeCO3 → BeO → Na2BeO2 → BeO

10. Zn(OH)2 → H2O → HNO3 → Zn(NO3)2 → ZnO → CaZnO2

11. Al → Al2O3 → Al(NO3)3 → Al2O3 →CO2 → H2CO3

12. Cr(OH)2 → CrO → Cr2O3 → Cr(NO3)3 → Cr2O3 → NaCrO2

13. Na → NaOH → Na2SO4 → NaOH → Na2CO3 → Na2SiO3

14. Ba →Ba(OH)2 → KOH → K2CO3 → CaCO3 → Ca(OH)2

15. CaO → Ca(OH)2 → H2O → RbOH → Rb2SO4 → CaSO4

16. NaOH → H2O → Mg(OH)2 → Mg(NO3)2 → MgO → Mg(OH)2

17. Cu → Cu(OH)2 → CuO → CuSO4 → Cu(OH)2 → CuCl2

18. KOH → Fe(OH)2 → FeO → FeSO4 → Fe(OH)2 → Fe2O3

19. MgO → MgSO4 → Mg(OH)2 → KOH → H2O → Fe(OH)2

20. NaOH → Na2CO3 → Na2SiO3 → NaOH → Ba(OH)2 → Ba3(PO4)2

21. NH4Cl → CaCl2 → Ca(OH)2 → Fe(OH)2 → FeCl2 → FeO

22. NH3 · H2O → (NH4)2SO4 → NH3 → NH4Cl → NaCl

23. CuO → Cu(OH)2 → Cu(NO3)2 → CuSO4 →(NH4)2SO4 → NH3·H2O

24. Al2O3 → Al(OH)3 → AlCl3 → Na3[Al(OH)6] → Al(OH)3 → NaAlO2

25. Al → Al(OH)3 → KAlO2 → AlCl3 → Al(OH)3 → Al2(SO4)3

26. Al → K3[Al(OH)6] → Al(NO3)3 → NaAlO2 → Al2O3 → Al(OH)3

27. Cr(OH)3 → Cr2O3 → NaCrO2 → Cr(OH)3 → Na3[Cr(OH)6] → Cr2(SO4)3

28. Fe2(SO4)3 → Fe(OH)3 → Fe2O3 → Fe(OH)3 → Fe(NO3)3 → Na FeO2

29. ZnCl2 → Na2[Zn(OH)4] → Zn(OH)2 → CaZnO2 → Zn(NO3)2 → K2ZnO2

30. ZnO → Zn(OH)2 → K2[Zn(OH)4] → ZnCl2 → Zn(OH)2 → K2ZnO2

31. Na2ZnO2 → ZnO → Na2[Zn(OH)4] → ZnSO4 → ZnO → Zn(OH)2

32. BeO → Be(OH)2 → Na2[Be(OH)4] → BeCl2 → K2[Be(OH)4] → K2BeO2

33. Na2CO3 → NaAlO2 → Na2SO4 → NaOH → NH3 · H2O → Al(OH)3

34. Na2ZnO2 → Zn(OH)2 →H2O → Al(OH)3 → KAlO2 → Al2O3

35. Na2[Zn(OH)4] → NaOH → Na2BeO2 → Be(OH)2 → BeCl2 → Na2[Be(OH)4]

36. K3[Cr(OH)6] → Cr2(SO4)3 → Cr(OH)3 → H2O → Fe(OH)3 → NaFeO2

37. Cl2 → HCl → CuCl2 → HCl → NaCl → HCl

38. S → H2S → K2S → KI → HI → HNO3

39. FeS → H2S → Na2S → NaCl → CuCl2 → CuS

40. KCl → HCl → HNO3 → NaNO3 → HNO3 → Cu(NO3)2

41. CuS → SO2 → H2SO3 → CuSO3 → CuCl2 → HCl

42. S → SO3 → H2SO4 → H2S → FeS → FeSO4

43. ZnS → H2S → SO3 → H2SO4 → CuSO4 → H2SO4

44. P →P2O5 → HPO3 → H3PO4 → Ca3(PO4)2 → H3PO4

45. Se → SeO2 → H2SeO3 → Na2SeO3 → H2SeO3 → CaSeO3

46. As → As2O3 → As2O5 → H3AsO4 → Na3AsO4 → Ba3(AsO4)2

47. CH4 → CO2 → Na2CO3 → CO2 → BaCO3 → BaSiO3

48. H2S → SO2 → Na2SO3 → SO2 → CaSO3 → CaBr2

49. SiO2 → Na2SiO3 → SiO2 →H2SiO3 → CaSiO3 →H2SiO3

50. CuCl2 → CuS → CuO → Cu(NO3)2 → NaNO3 →HNO3

51. K2SiO3 → K2CO3 → K2SiO3 → CaSiO3 → CaCl2 → CaCO3

52. CO2 → (NH4)2CO3 → NH3 → NH4Cl →HCl → FeCl2

53. H2SO4 → CuSO4 →H2SO4 →HCl → CuCl2 → CuS

54. Ca3(PO4)2 → P2O5 → H3PO4 → NH4NO3 → Ba(NO3)2 → HNO3

55. CuO → CuSO4 → CuCl2 → Cu(NO3)2 → CuSO4 → CuS

56. NaCl → Na2SO4 → NaNO3 → HNO3 → AgNO3 → HNO3

57. P → H3PO4 → K3PO4 → Ca3(PO4)2 → H3PO4 → Ag3PO4

58. HCl → FeCl2 → Fe(NO3)2 → FeSO4 → FeCl2 → HCl

59. N2O5 → HNO3 → Zn(NO3)2 → Na2[Zn(OH)4] → ZnSO4 → Zn(NO3)2

60. H2SO4 → Al2(SO4)3 → Al(NO3)3 → NaAlO2 → AlCl3 → Al2(SO4)3

61. S → Na2S → FeS → FeCl2 → NH4Cl → NH4NO3

62. Fe → FeS → K2S → KBr → KNO3 → Zn(NO3)2

63. Fe → FeCl3 → Fe2(SO4)3 → Fe(NO3)3 → Fe2O3 → Fe2(SO4)3

64. Si → Na2SiO3 → CaSiO3 → CaCl2 → NaCl → Na2S

65. CuCl2 → FeCl2 → NaCl → NaOH → Na2SO4 → CuSO4

66. Na2SO4 → FeSO4 → ZnSO4 → ZnS → ZnSO4 → ZnSiO3

67. ZnS → H2S → Na2S → Na2SO4 → CuSO4 → CuS

68. P → Ca3(PO4)2 → H3PO4 → Na3PO4 → Ba3(PO4)2 → P2O5

69. Zn → ZnSO4 → Zn(NO3)2 → ZnSO4 → Na2SO4 → Na2S

70. Fe → FeCl2 → FeSO4 → FeS → FeCl2 → Fe

71. Cu → CuS → CuSO4 → Cu(OH)2 → Cu → CuBr2

72. FeS → H2S → SO2 → H2SO4 → SO2 →(NH4)2SO3

73. SiH4 → SiO2 → BaSiO3 → BaCl2 → Ba(NO3)2

74. P2O5 → NaH2PO4 → Na3PO4 → Na2HPO4 → NaH2PO4 → Na3PO4

75. Ca3(PO4)2 → H3PO4 → NH4H2PO4 → (NH4)2HPO4 → K3PO4 → H3PO4

76. Na2HPO4 → Ca3(PO4)2 → Ca(H2PO4)2 → CaHPO4 → H3PO4 → (NH4)2HPO4

77. CO2 → NaHCO3 → CaCO3 → Ca(HCO3)2 → CaCl2 → Ca(НCO3)2

78. CO2 → BaCO3 → Ba(HCO3)2 → Na2CO3 → NaHCO3 → Na2CO3

79. CO2 → NH4HCO3 → (NH4)2CO3 → Na2CO3 → Ca(HCO3)2 → CaSiO3

80. NaNO3 → NaHSO4 → Na2SO4 → NaOH → NaHS → Na2S

81. NaCl → NaHSO4 → NaOH → NaHSO3 → BaSO3 → BaBr2

82. NaHCO3 → NaOH → Na2CO3 → CaCO3 → Cа(HCO3)2 → Ca(OH)2

83. Ca(HSO3)2 → Na2SO3 → BaSO3 → Ba(HSO3)2 → BaSO3 → BaSO4

84. NH4H2PO4 → Na3PO4 → NaOH → NaHS → NaCl → NaHSO4

85. NaHSO3 → NaOH → NaHCO3 → Ca(OH)2 → CaHPO4 → CaSO4

86. KHS → K2SO4 → KNO3 → KOH → KHSO3 → KCl

87. NH4H2PO4 → NH4NaHPO4 → Na3PO4 → NaNO3 → NaOH → Na2SO4

88. Mg → Mg(OH)2 → MgOHCl → MgCl2 → MgCO3 → Mg(HCO3)2

89. Cu → Cu(OH)2 → (CuOH)2SO4 → CuSO4 → CuS → CuCl2

90. ZnS → Zn(OH)2 → ZnOHCl → ZnCl2 → Na2[Zn(OH)4] → Na2SO4

91. (CuOH)2CO3 → CuBr2 → CuS → CuO → Cu(OH)2 → (CuOH)2SO4

92. Cr2O3 → Na3[Cr(OH)6] → Cr(NO3)3 → Cr2O3 → CrCl3 → NaCrO2

93. (CuOH)2CO3 → CuO → Cu(OH)2 → CuOHCl → CuCl2 → Cu

94. FeCl2 → Fe → FeCl3 → Fe(OH)3 → Na3[Fe(OH)3] → Fe2O3

95. ZnS → ZnSO4 → K2[Zn(OH)4] → ZnSO4 → Zn → CaZnO2

96. Zn → Zn(OH)2 → Zn(OH)NO3 → Zn(NO3)2 → K2ZnO2 → KOH

97. Sr → SrO → Sr(OH)2 → Sr(HCO3)2 → SrCO3 → Sr(OH)2

98. Si → SiO2 → H2SiO3 → Na2SiO3 → SiO2 → FeSiO3

99. Be → BeO → Be(OH)2 → Na2[Be(OH)4] → Be(OH)2 → CaBeO2

100. Cu → CuO → Cu(OH)2 → CuSO4 → Cu(OH)2 → Cu