

О К С И Д И _____ Р Е Ш Е Њ А

1.Оксиди су једињења кисеоника са другим елементима.

2.У оксиду 2, у пероксиду 1

3.Оксиди се деле на: киселе, базне, неутралне и афотерне

4.Неметали

5.Кисели оксиди са водом граде киселине

6.CO, CO₂,

N₂O, NO, N₂O₃, NO₂, N₂O₅

P₂O₃ (P₄O₆), P₂O₅ (P₄O₁₀)

SO₂, SO₃

Сви оксиди су кисели осим CO, NO и N₂O који су неутрални

7.Метали

8.Na₂O, MgO, K₂O, CaO –базни оксиди

9.а) Na₂O б) MgO в) N₂O₃

г) N₂O₅ д) SO₃ њ) BaO

е) P₂O₃ (P₄O₆) ж) CO₂ з) CaO

10.кисели

N₂O₃ + H₂O = 2HNO₂;

N₂O₅ + H₂O = 2HNO₃

SO₃ + H₂O = H₂SO₄;

P₂O₃ + 3H₂O = 2H₃PO₃ (P₄O₆ + 6 H₂O = 4 H₃PO₃)

CO₂ + H₂O = H₂CO₃

базни

Na₂O + H₂O = 2NaOH

MgO + H₂O = Mg(OH)₂

BaO + H₂O = Ba(OH)₂

CaO + H₂O = Ca(OH)₂

11.Li- 1, Al- 3; N- 5, Zn- 2

12. 4K + O₂ = 2K₂O, Ca + O₂ = CaO, 4Al + 3O₂ = 2Al₂O₃ оксиди

13. Na₂O + H₂O = 2NaOH натријум хидроксид (жива сода)

CaO + H₂O = Ca(OH)₂ калцијум хидроксид (гашени креч)

CO₂ + H₂O = H₂CO₃ карбонатна(угљена) киселина

SO₃ + H₂O = H₂SO₄ сумпорна (сулфатна) киселина

14. SO₂, SO₃ кисела киселине

15. A=Na₂O B= NaOH

16.базни

17.кисели

18. Јонска веза MgO, ZnO, CaO

Ковалентна веза N₂O₃, SO₂, P₄O₆

19.кисели N₂O₃, SO₃

базни CaO

20.47,06%

21.36* 10²³ атома

22. 1,5 mola

23. 200g

24.2,8 *10²²атома

25. 2KMnO₄ = K₂MnO₄ + MnO₂ + O₂

18*10²³атома