

КИСЕЛИНЕ, БАЗЕ, СОЛИ – РЕЗУЛТАТИ

1. Киселине су једињења која у воденом раствору дисосују на позитивне јоне водоника и негативне јоне киселинског остатка.
2. Базе су једињења која у воденом раствору дисосују на позитивне јоне метала и негативне јоне хидроксилне групе.
3. $\text{HNO}_3 = \text{H}^+ + \text{NO}_3^-$
 $\text{H}_2\text{CO}_3 = 2\text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-}$
 $\text{H}_2\text{SO}_4 = 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
4. $\text{NaOH} = \text{Na}^+ + \text{OH}^-$
 $\text{Mg}(\text{OH})_2 = \text{Mg}^{2+} + 2\text{OH}^-$
 $\text{Al}(\text{OH})_3 = \text{Al}^{3+} + 3\text{OH}^-$
5. кисели оксиди са водом граде киселине
6. $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{HNO}_3$
7. $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{CO}_3$
8. базни оксиди са водом граде базе
9. Na_2O ; CaO
10. NaOH
 CaO
 H_2CO_3
 H_2O
11. 25g NaOH 225g H_2O
12. 750g
13. киселина и база настаје вода и со
14. Соли су једињења која у воденом раствору дисосују на позитивне јоне метала и негативне јоне киселинског остатка
15. сумпорна (сулфатана) H_2SO_4 соли сулфати
сумпораста (сулфитана) H_2SO_3 соли сулфити
16. H_3PO_4 фосфети
 H_2CO_3 карбонати
17. Na_2CO_3
 $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$
 K_2SO_4
 AlCl_3
18. $\text{CaCO}_3 = \text{Ca}^{2+} + \text{CO}_3^{2-}$
 $\text{AlPO}_4 = \text{Al}^{3+} + \text{PO}_4^{3-}$
 $\text{KNO}_3 = \text{K}^+ + \text{NO}_3^-$
19. $\text{HCl} + \text{NaOH} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
 $2\text{HCl} + \text{Mg}(\text{OH})_2 = \text{MgCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
 $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{CO}_3 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$
 $\text{KOH} + \text{HNO}_3 = \text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
20. натријум хлорид
магнезијум хлорид
натријум карбонат
калијум нитрат
21. 0,6 мола

22. 23,75 грама
23. 2 : 1
24. 3 : 1
25. 2,5
26. 280 грама
27. 35,88%
28. индикатори одређују киселост раствора
29. кисела средина – црвен
базна средина – плава
30. 220 грама