**„Pograj z zasadami”**

1. Jaką barwę ma roztwór fenoloftaleiny?
2. Co nazywamy wskaźnikiem lub indykatorem ?
3. Co to jest wodorotlenek ?
4. Jaką grupę funkcyjną mają wodorotlenki ?
5. Wymień trzy wskaźniki używane w laboratorium.
6. Uzupełnij reakcję : CaO + ………. Ca(OH)2
7. Co to są zasady ?
8. Jak nazywamy tlenki metali, które z wodą tworzą zasady ?
9. Zapisz ogólny wzór wodorotlenków.
10. Które z wymienionych wodorotlenków są zasadami : Cu(OH)2, KOH, Al(OH)3, Ca(OH)2, Fe(OH)3, Ba(OH)2, Cr(OH)3, NaOH ?
11. Jaką barwę przyjmuje fenoloftaleina i wskaźnik uniwersalny w zasadach ?
12. Wymień właściwości zasady potasowej.
13. Uzupełnij reakcję : Na + …….. -> NaOH + ……….
14. Wymień dwie metody otrzymywania wodorotlenków.
15. Wymień zastosowanie NaOH.
16. Wymień zastosowanie Ca(OH)2
17. Jak nazywamy roztwory wodne, które przewodzą prąd elektryczny ?
18. Co to jest dysocjacja elektrolityczna ?
19. Na jakie jony rozpadają się wodorotlenki podczas dysocjacji elektrolitycznej?
20. Wymień właściwości wodorotlenku sodu.
21. Pierwiastek X znajdujący się w 3 okresie, tworzący wodorotlenek o wzorze XOH.
22. Barwa papierka uniwersalnego po działaniu na niego zasadą.
23. Związek, który powoduje powstawanie wodorotlenków w reakcji z metalami aktywnymi ( I i II grupy układu okresowego)
24. Z czego składa się każdy wodorotlenek?
25. Właściwość pochłaniania wody z powietrza. Posiadają ją niektóre wodorotlenki.
26. Uzupełnij zdanie : Wodorotlenek sodu dysocjuje na kation ... i anion wodorotlenkowy.
27. Jakie jest zabarwienie wywaru z czerwonej kapusty w zasadzie wapniowej ?
28. Co to są tlenki zasadowe ?
29. Co to są nieelektrolity?
30. Jaką wartościowość ma grupa wodorotlenkowa.
31. Co to jest dysocjacja?