Test: Kyslosť a zásaditosť vodných roztokov

1. Kyseliny sa vo vode štiepia na:
2. katión vodíka a anión kovu
3. oxóniový katión a hydroxidový anión
4. oxóniový katión a anión kyseliny
5. katión kovu a hydroxidový anión
6. Hydroxidy sa vo vode štiepia na:
7. katión vodíka a anión kovu
8. oxóniový katión a hydroxidový anión
9. oxóniový katión a anión kyseliny
10. katión kovu a hydroxidový anión
11. Kyslosť vodných roztokov spôsobuje :
12. kovový katión
13. vodíkový anión
14. hydroxidový anión
15. oxóniový katión
16. Zásaditosť vodných roztokov spôsobuje:
17. kovový katión
18. vodíkový anión
19. hydroxidový anión
20. oxóniový katión
21. Chemická látka, ktorá pri zmene kyslosti alebo zásaditosti mení farbu sa nazýva:
22. zásada
23. kyselina Doplň: kyslý, zásaditý, neutrálny:
24. indikátor pH = 0 roztok je .......................
25. neutrálny roztok pH = 5 ........................
26. pH stupnica, je stupnica, ktorá udáva hodnotu: pH = 7,5 ........................
27. od 0 do 7 pH = 18 ........................
28. od 7 do 14 pH = 7 ........................
29. od 7 do 18 pH = 12 ........................
30. od 0 do 14 Ph = 2 ........................
31. Ak je pH = 7, roztok je
32. kyslý
33. zásaditý
34. neutrálny
35. indikátor
36. Roztoky sú kyslé ak: Doplň: kyslá, zásaditá, neutrálna oblasť
37. pH < 7
38. pH > 7
39. pH = 7 0 7 14
40. pH je od 0 po 14
41. Roztok je zásaditý, ak:
42. pH < 7
43. pH > 7
44. pH = 7
45. pH je od 0 po 14 .................................... .....................................
46. Ak pH je 14, roztok je
47. kyslý
48. veľmi kyslý ................................
49. neutrálny
50. zásaditý