LÕPETA JA TASAKAALUSTA <u>TOIMUVATE</u> REAKTSIOONIDE VÕRRANDID

1. $Na + O_2 \rightarrow$
2. $K + O_2 \rightarrow$
3. $S + O_2 \rightarrow$
4. $Ca + O_2 \rightarrow$
5. $C + O_2 \rightarrow$
6. $Al + O_2 \rightarrow$
7. $Fe + O_2 \rightarrow$
8. $Mg + O_2 \rightarrow$
9. $SO_2 + H_2O \rightarrow$
10. $SO_3 + H_2O \rightarrow$
11. $CO_2 + H_2O \rightarrow$
12. $P_4O_{10} + H_2O \rightarrow$
13. $CaO + H_2O \rightarrow$
14. $BaO + H_2O \rightarrow$
15. $Al_2O_3 + H_2O \rightarrow$
16. $Li_2O + H_2O \rightarrow$
17. $Na_2O + H_2O \rightarrow$
18. $Fe_3O_4 + H_2O \rightarrow$
19. $NaOH + HCl \rightarrow$
20. $Ca(OH)_2 + H_2SO_4 \rightarrow$
21. $KOH + HNO_3 \rightarrow$
22. $Ba(OH)_2 + HBr \rightarrow$
23. $LiOH + H_2S \rightarrow$
24. $LiOH + H_2SO_3 \rightarrow$
25. $H_2CO_3 + Ca(OH)_2 \rightarrow$
26. $Fe(OH)_3 + H_2SO_4 \rightarrow$
27. $Al(OH)_3 + HCl \rightarrow$
28. $Mg(OH)_2 + H_3PO_4 \rightarrow$
29. $HCl + Ba(OH)_2 \rightarrow$
30. $H_3PO_4 + Ca(OH)_2 \rightarrow$
31. $HCl + KOH \rightarrow$
32. $KOH + CO_2 \rightarrow$
33. $Li_2O + HCl \rightarrow$
34. $Na_2S + HCl \rightarrow$
35. $NaOH + CuSO_4 \rightarrow$
36. $FeCO_3 + Fe(OH)_2 \rightarrow$
37. $Na_2CO_3 + CaCl_2 \rightarrow$
38. $H_2SO_4 + Fe \rightarrow$
39. $HCl + Zn \rightarrow$
40. $HCl + Mg \rightarrow$
41. $H_2SO_4 + Na \rightarrow$
42. $H_2SO_3 + Cu \rightarrow$
43. $H_3PO_4 + Ba \rightarrow$