COMPUESTOS INORGÁNICOS

SALES

NOMBRE:

1. ¿A qué se llaman Reacciones de Neutralización?
2. Busque ejemplos cotidianos de este tipo de Reacciones.
3. ¿Cómo se pueden clasificar estas Reacciones?
4. Plantear, balancear y nombrar las siguientes sales:
5. HNO3 + Ag(OH)
6. H2SO4 + Mg(OH)2
7. H2SO4 + KOH →
8. H2CO3 + Ca(OH)2
9. HClO3 + Al(OH)3
10. HClO + Na(OH)
11. H2CO3 + K(OH)
12. HCl + NaOH
13. H2S + Ba(OH)2
14. HI + LiOH
15. HNO3 + Mg(OH)2
16. Ácido permangánico + hidróxido de potasio
17. Ácido cloroso + hidróxido plúmbico
18. Ácido fluorhídrico + hidróxido de escandio
19. Ácido yodhídrico + hidróxido mercurioso
20. Ácido carbonoso + hidróxido de sodio
21. Ácido perclórico + hidróxido férrico
22. Escribir el nombre o la formula de las siguientes sales:
23. Sulfito de sodio
24. Carbonato de cobre (II)
25. Carbonato de bario
26. Sulfuro de plomo (IV).
27. Sulfato de potasio
28. Nitrato cúprico.
29. Cloruro de calcio
30. Fluoruro de litio
31. Fosfato de sodio
32. Nitrito de litio
33. Manganato de sodio
34. Dicromato de potasio

Enlace:

<https://youtu.be/uLxEgQENsI0>