$$3 \overset{+1}{Na} OH + H_3 \overset{-3}{PO_4} = \overset{+1}{Na_3} \overset{-3}{PO_4} + 3 H_2O$$

$$\overset{+2}{Ca} (OH)_2 + 2H \overset{-1}{NO_3} = \overset{+2}{Ca} (\overset{-1}{NO_3})_2 + 2H_2O$$

$$\overset{+3}{Fe} (OH)_3 + 3H \overset{-1}{NO_3} = \overset{+3}{Fe} (\overset{-1}{NO_3})_3 + 3 H_2O$$

$$\overset{+3}{Fe} (OH)_3 + H_3 \overset{-3}{PO_4} = Fe PO_4 + 3 H_2O$$

$$3 \overset{+2}{Ca} (OH)_2 + 2 H_3 \overset{-3}{PO_4} = Ca_3 (PO_4)_2 + 6 H_2O$$