

5 hidróxidos con metales de transición

- $Mg(OH)_2$ hidróxido Magnésico
(Solo posee 1 valencia)
- $Fe(OH)_2$ hidróxido ferroso
(posee 2 valencias y actúa con la menor)
- $Fe(OH)_3$ hidróxido ferrico
(posee 2 valencias y actúa con la mayor)
- $Cr(OH)_3$ hidróxido hipocromoso
posee 3 valencias y actúa con la menor.

- $\text{V}(\text{OH})_3$ hidróxido vanadoso
(posee 4 valencias y actúa
con la segunda menor)

