

Formule 5 hidróxidos
con los metales
de transición

lección = 6

$Mg(OH)_2$ hidróxido magnésico
(Solo posee 1 valencia)

$Fe(OH)_2$ hidróxido de ferroso
(posee 2 valencias y actúa
con la menor)

$Fe(OH)_3$ hidróxido de ferrico
(posee 2 valencias y actúa
con la mayor)

$Cr(OH)_3$ Hidróxido cromo cromo
posee 3 valencias y actúa
con la menor

$V(OH)_3$ Hidróxido vanadoso
posee 4 valencias y actúa
con la segunda menor