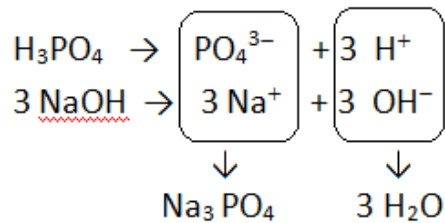


**Hidròxids:**  $X(OH)_n$        $X = \text{metall}$        $n = \text{valència del metall}$   
 $X(OH)_n \rightarrow X^{n+} + n OH^-$   
 e.g.  $Ca(OH)_2 \rightarrow Ca^{2+} + 2 OH^-$

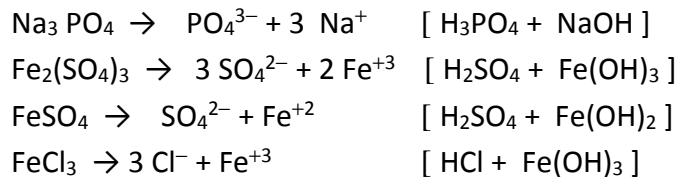
**Hidràcids:**  $H_nX$        $X = \text{no metall}$        $n = \text{valència del no metall}$   
 $H_nX \rightarrow X^{n-} + n H^+$   
 e.g.  $H_2S \rightarrow S^{2-} + 2 H^+$

**Oxoàcids:**  $H_nX_aO_b$   
 $H_nX_aO_b \rightarrow X_aO_b^{n-} + n H^+$   
 e.g.  $H_2SO_4 \rightarrow SO_4^{2-} + 2 H^+$   
 $H_4P_2O_7 \rightarrow P_2O_7^{4-} + 4 H^+$   
 $HClO_3 \rightarrow ClO_3^- + H^+$

**Sals:** àcid + base  $\rightarrow$  sal + aigua



**Dissociació de Sals:**



**en general:**  $M_n(X_aO_b)_m \rightarrow m X_aO_b^{n-} + n M^{+m}$

**però atenció:**  $FeSO_4 \rightarrow SO_4^{2-} + Fe^{+2}$  i **no**  $FeSO_4 \rightarrow SO_4^- + Fe^+$   
 perquè Fe no té la valència +1  
 $FePO_4 \rightarrow PO_4^{3-} + Fe^{+3}$  i **no**  $FePO_4 \rightarrow PO_4^- + Fe^+$   
 per motius semblants

**Valències del metalls més comuns:**

primera columna: (Li, Na, K, Rb, Cs): +1

segona columna: (Be, Mg, Ca, Sr, Ba): +2

Altres metalls :

+1	Ag	+1, +3	Au
+2	Zn i Cd	+2, +3	Fe, Co, Ni
+3	Al	+2, +4	Pt, Sn, Pb
		+1, +2	Cu, Hg
	Cr (+2,+3,+6)		
	Mn(+2,+3,+4,+6,+7)		