



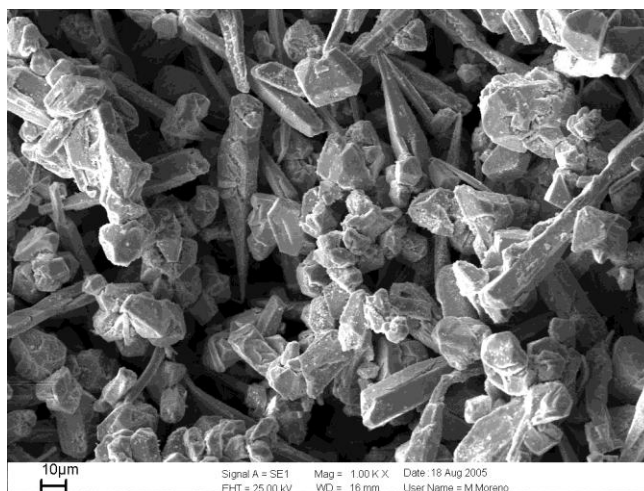
Reducción de Cobre por el Sulfato Ferroso (Cooper reduction by ferrous sulphate):

Balance:	805.24	805.24		
$2\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O} +$	$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O} =$	$\text{Cu}^0 +$	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 +$	$19\text{H}_2\text{O}$
555.70	249.54	63.54	399.70	342.00
1000.00	449.06	114.34	719.27	615.44

Dos moles de sulfato ferroso reducen a un mol de sulfato de cobre, en caliente, obteniéndose Cobre metálico y Sulfato Férrico. (Two moles of ferrous sulphate reduce one mol of copper sulphate, obtaining metallic copper and ferric sulphate.)

Generalizando: El sulfato ferroso reducirá todos aquellos metales en solución cuyos potenciales sean más positivos que el Fe. (Ferrous sulphate will reduce all metals in solution having a more positive potential than Fe.)

El cobre obtenido es brillante porque sus partículas son relativamente grandes. (The obtained copper is brilliant as its particles are relatively bigger (about 15 microns in size)):



[HOME](#)