

## Reacciones de precipitación 10

### Precipitación del Ni(II) y Ni(III)

Primeramente sobre una disolución saturada de sulfato de níquel(II) (fig.1), de color verdoso, debido a la formación de un acuocomplejo (fig2), echamos unas gotas de disolución de hidróxido sódico sódico, formándose un precipitado coloidal blanquecino (fig. 3-4).

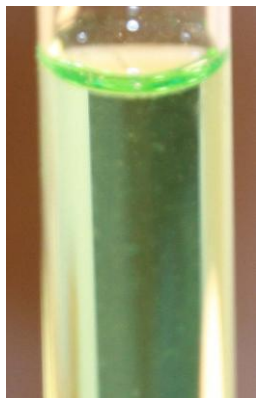


Fig.1

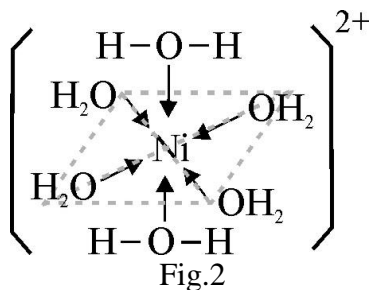


Fig.3



Fig.4 (detalle)



Fig.5

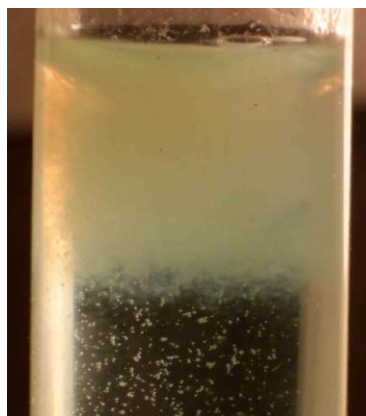


Fig.6(detalle)

Las reacción química que se produce es el precipitado del hidróxido correspondiente También se forma un precipitado Blanco, cuando el cloruro de hierro (II) o (III), se trata con ferrocianuro potásico, sin embargo este precipitado no es coloidal sino esponjoso, como se puede apreciar en lãs fig 7-9, debido a la formación de complejo cianurado (fig.10)

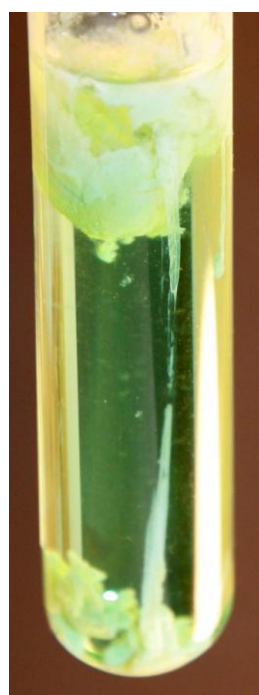


Fig.7



Fig.9 (detalle)



Fig.8(detalle)

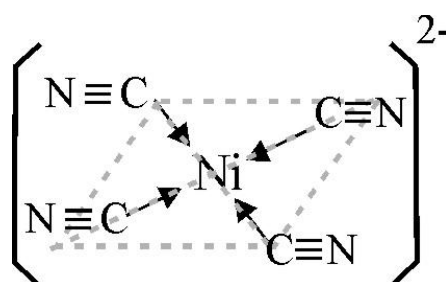


Fig.10

Si ahora echamos sobre la disolución, dimetilglioxima, se forma un complejo bidentado, que da lugar a un precipitado rojo característico (fig.11-13).



Fig.11

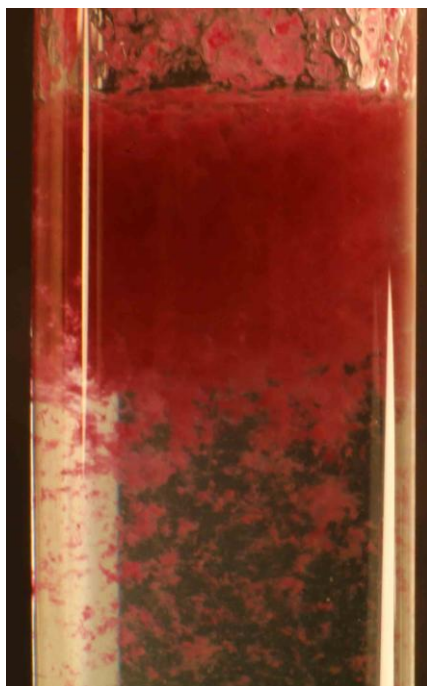


Fig.12

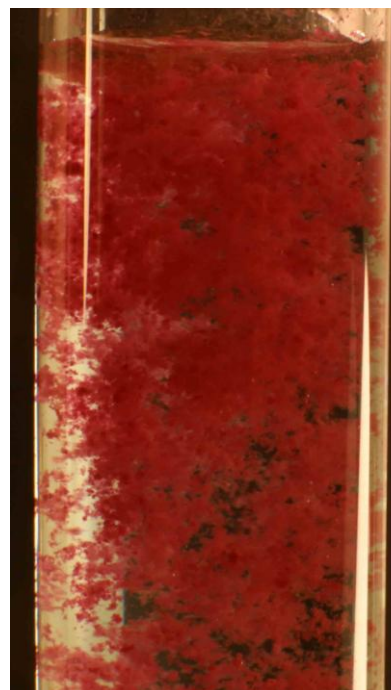


Fig.13

Si ahora se mezclan ambas disoluciones, se obtiene un precipitado mixto (fig.14-15, y 16)



Fig.14(detalle)



Fig.15(detalle)



Fig16(detalle)