

## Reacciones de precipitación 21

### Precipitación del Cd(II).

#### 21.1. Precipitación del hidróxido de cadmio

Primeramente sobre una disolución de cloruro de cadmio, echamos unas gotas de disolución de hidróxido sódico 6N, formándose un precipitado blanco de hidróxido de cadmio (Oscila según los textos entre los valores  $K_{ps}=1,6 \cdot 10^{-14}$ - $7,2 \cdot 10^{-15}$ ), que toma formas muy curiosas como se puede apreciar (fig.1-4). La sucesión de fotos está hecha con un intervalo de 0,3 segundos.



Fig.1



Fig.2



Fig.3

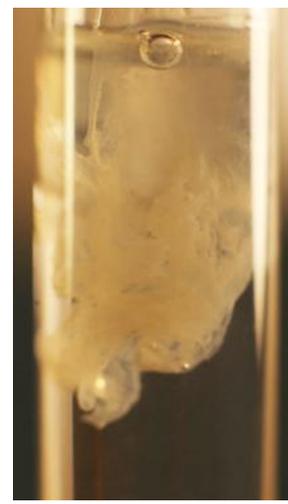


Fig.4

La reacción química que se produce es :



#### 21.2. Precipitación del cromato de cadmio

Otra precipitación es en forma de cromato de cadmio ( $K_{ps}=1,2 \cdot 10^{-9}$ ), primero forma una capa superficial, que se irá poco a poco depositando en el fondo (Fig.5-9). La sucesión de fotos 5-9. está hecha con un intervalo de 0,3 segundos.

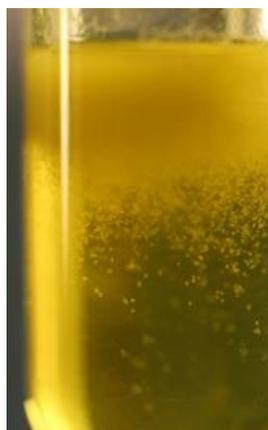


Fig.5



Fig.6(detalle)



Fig.7

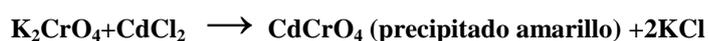


Fig.8 (ampliación)



Fig.9

La reacción química que se produce es :



### 21.3. Precipitación del sulfuro de cadmio

Si la disolución saturada de cloruro de cadmio se trata ahora con otra de sulfuro sódico, precipita el sulfuro de cadmio (Según textos  $K_{ps}=1,1 \cdot 10^{-25}-1,10^{-27}$ ), primero forma una capa superficial blanquecina, (fig.10) que se irá poco a poco depositando en el fondo (Fig.11-13). La sucesión de fotos 10-13. está hecha con un intervalo de 0,3 segundos.

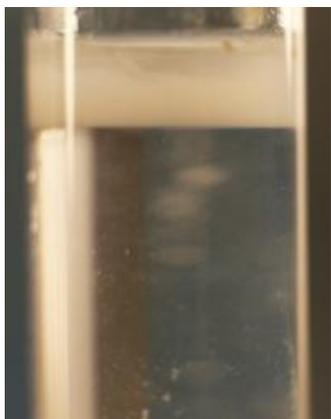


Fig.10



Fig.11



Fig.12



Fig.13

La reacción química que se produce es :

