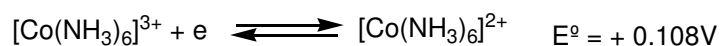
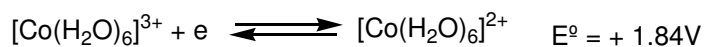


## Tema 9. Estabilidad termodinámica de compuestos de coordinación

1.- Explica la variación de los siguientes potenciales de reducción del par Co(III)/Co(II):



2.- Para la obtención de  $[\text{Co}(\text{NH}_3)]\text{Cl}_3$ , suele partirse de una disolución amoniacal de  $\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ , a la que se le añade un oxidante. Explica cuál es la ventaja de este procedimiento frente a la oxidación previa de  $\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$  y posterior adición de amoniaco.

3.- Justifica las variaciones en las energías de formación de los fluoruros de la primera serie de transición, según se muestra en la siguiente gráfica:

