

DICROMATO POTÁSICO Y MONEDAS I

Siguiendo la reacción de monedas españolas con oxidantes, ahora veremos la acción del dicromato potásico

1. Dicromato potásico diluido y moneda española de una peseta de peseta de 1985 (Composición 1,2g de Al)

Trabajando como en prácticas anteriores, con una gota de $K_2Cr_2O_7$ (fig.1), reacciona lentamente por sus bordes (fig.2-5); después sobre la cara, destruyéndose el relieve en la cara sumergida en el oxidante (Fig.6). Al agregar una gota de ácido clorhídrico diluido para activar el oxidante, el metal reacciona violentamente (fig.7-11), por desprendimiento de hidrógeno, produciéndose sal de cromo (III) verdosa.



Fig.1



Fig.2



Fig.4



Fig.3



Fig.5

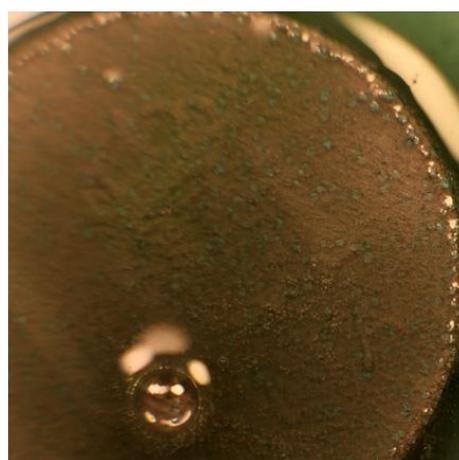


Fig.6





Fig.7



Fig.8

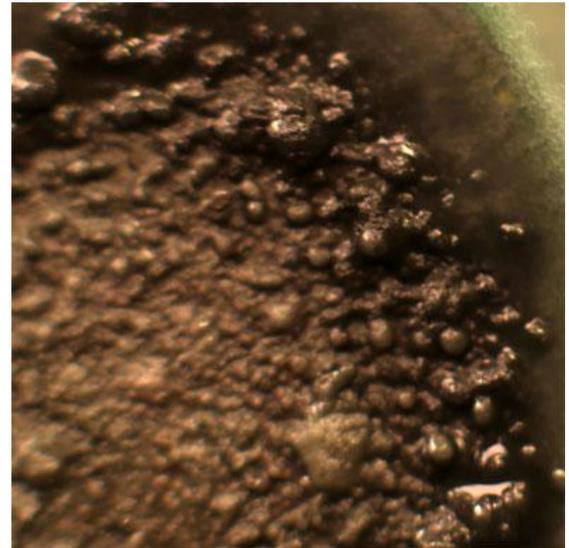


Fig.9

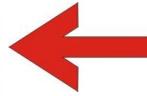


Fig.10



Fig.11 (detalle)

Los dos procesos redox que tienen lugar son:

