

## HIDRÓXIDO SÓDICO CONCENTRADO Y MONEDAS II

### 3. Hidróxido sódico concentrado y moneda española de 5 céntimos de peseta de 1945

Trabajando como en prácticas anteriores, con una gota de NaOH 6N (fig.1), reacciona rápidamente por sus bordes; en un medio minuto pasa de fig.2 a 3), con desprendimiento de hidrógeno en forma burbujas que irán creciendo (fig.4-7), formándose en su superficie al atacarse (fig.8-11), aluminato sódico de color blanquecino. La moneda prácticamente se deshace en una hora.



Fig.1

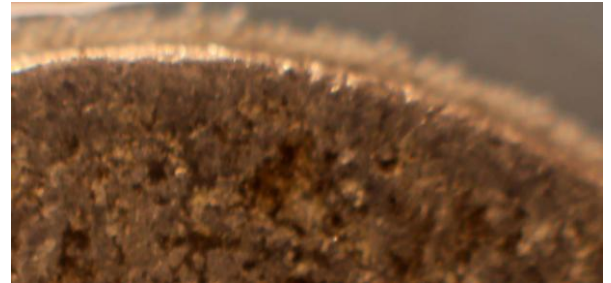


Fig.2



Fig.3



Fig.4



Fig.5 (detalle)



Fig.6



Fig.7(detalle)

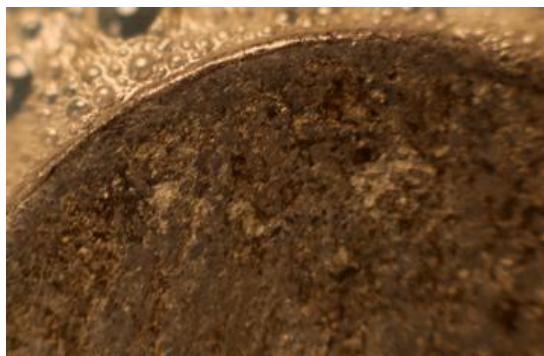


Fig.8



Fig.9



Fig.10



Dado que el componente fundamental de la moneda es el aluminio, la reacción redox es exactamente la misma que en química a la gota anterior (apartado 1).

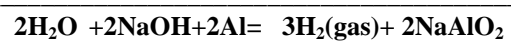
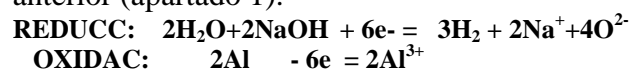


Fig.11(ampliación)



#### 4. Hidróxido sódico concentrado y moneda española de 1 céntimo de 1975 (Cu-Ni)

Trabajando como en prácticas anteriores, con una gota de NaOH 6N (fig.11) sobre la moneda, observamos que no reacciona ( fig.12-14). Sin embargo al cabo de un par de horas se observa en la ampliación, que comienza la reacción los bordes ( Fig.15).



Fig.12



Fig.13(detalle)



Fig.15(ampliación)



Fig.14