

PVQGENERAL9.*



Fotografía 1



Fotografía 2

La moneda española de 1 peseta del año 2000, era de aluminio, y pesaba 0,600g. Como observas en la fotografía 1, la tratas con HCl 1M, reaccionando de tal forma que al cabo de un tiempo determinado queda tal como muestra a fotografía. 2, y una vez limpia y pesada, pesa 0,485g,

a) Formula las reacciones que han tenido lugar.

b) Qué volumen de gas se desprendió en forma de burbujas, a 15°C, y 710mmHg de

Masas atómicas: Al, 26,98. $R=0,082\text{atm}\cdot\text{L}/\text{K}\cdot\text{mol}$. $1\text{ atm}=760\text{mmHg}$