



FOTO1

En foto 1, se dispone de nitrobenzeno, del que se toman 20mL, y se disponen en el primer tubo de ensayo. En su fondo se echan 8 g. de pequeñas esferas de estaño y se agrega un poco de ácido clorhídrico 2M.

- a) Formula las reacciones que tienen lugar
Al cabo de cierto tiempo el líquido del tubo toma cierto color amarillo con un olor característico
- a) Determinar los gramos de anilina producidos por reducción del nitrobenzeno suponiendo un rendimiento del 50%

DATOS: Masas atómicas $C=12$; $O=16$, $H=1$, $N=14$, $Sn=118,69$. Densidad del nitrobenzeno $1,199g/mL$