

APÉNDICE 2: Procedimiento para la Obtención de Radiación Aplicada.

Preparación de la Sal de Uranilo 0.01M.

$$\frac{0.01\text{mol}}{L} [UO_2(NO_3)_2 \cdot 6H_2O] \times \left(\frac{502.13\text{g}}{1\text{mol}} \right) \times 0.1L = 0.502\text{g}$$

- Pesar 0.502g. de Sal de Uranilo.
- Disolver en un matraz que contenga 100mL de agua destilada.
- Tapar y agitar.

Preparación de Ácido Oxálico 0.5M.

$$\frac{0.5\text{mol}}{L} \text{Ac.Oxálico} \times \left(\frac{90\text{g}}{1\text{mol}} \right) \times 0.1L = 4.5\text{g}$$

- Pesar 4.5g. de Ácido Oxálico.
- Disolver en un matraz que contenga 100mL de agua destilada.
- Tapar y agitar.

Preparación del actinómetro químico

Consiste en disolver 1mL de la solución de ácido oxálico con 9mL de sal de uranilo, dentro de un vaso de precipitados, y después agitar el mismo.

Cantidad de ácido oxálico

Para determinar la cantidad existente de ácido oxálico con viales a ciertos tiempos en el simulador de radiación solar, se realizó el siguiente procedimiento:

Sustancias:

- 10 mL de agua destilada-desionizada.
- 1 mL de actinómetro químico en determinados tiempos.
- 6 mL de ácido sulfúrico.
- Permanganato de potasio (KMnO_4).