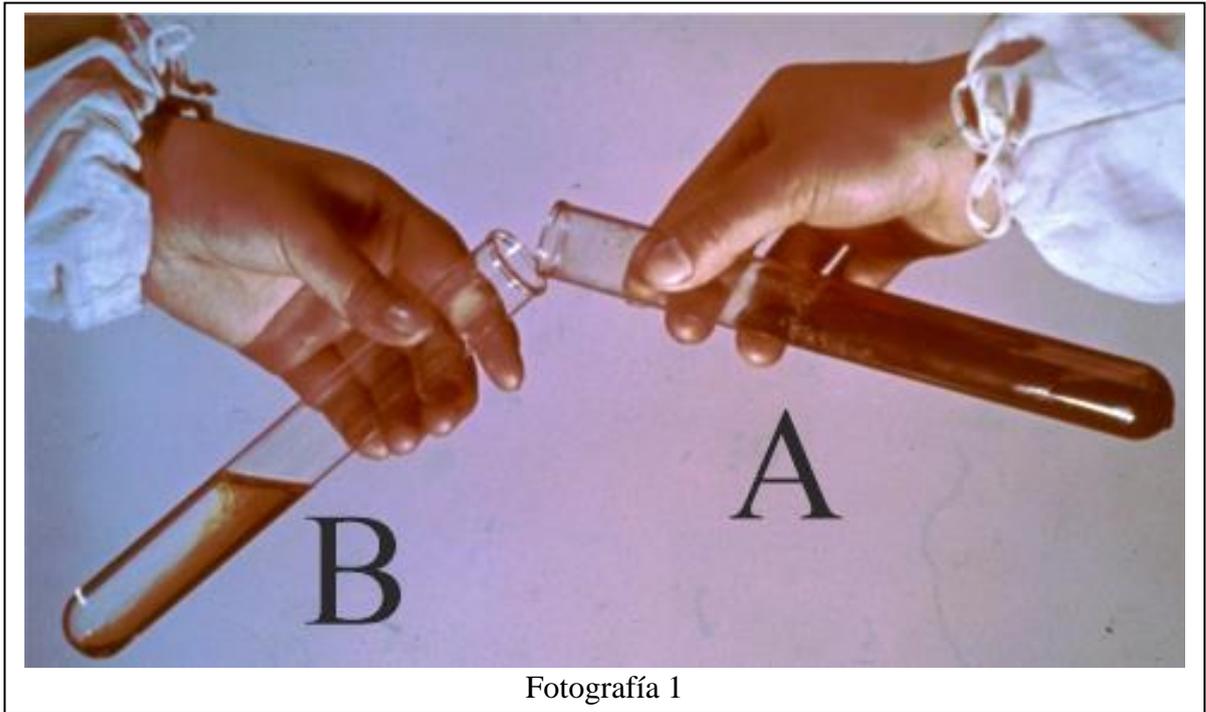
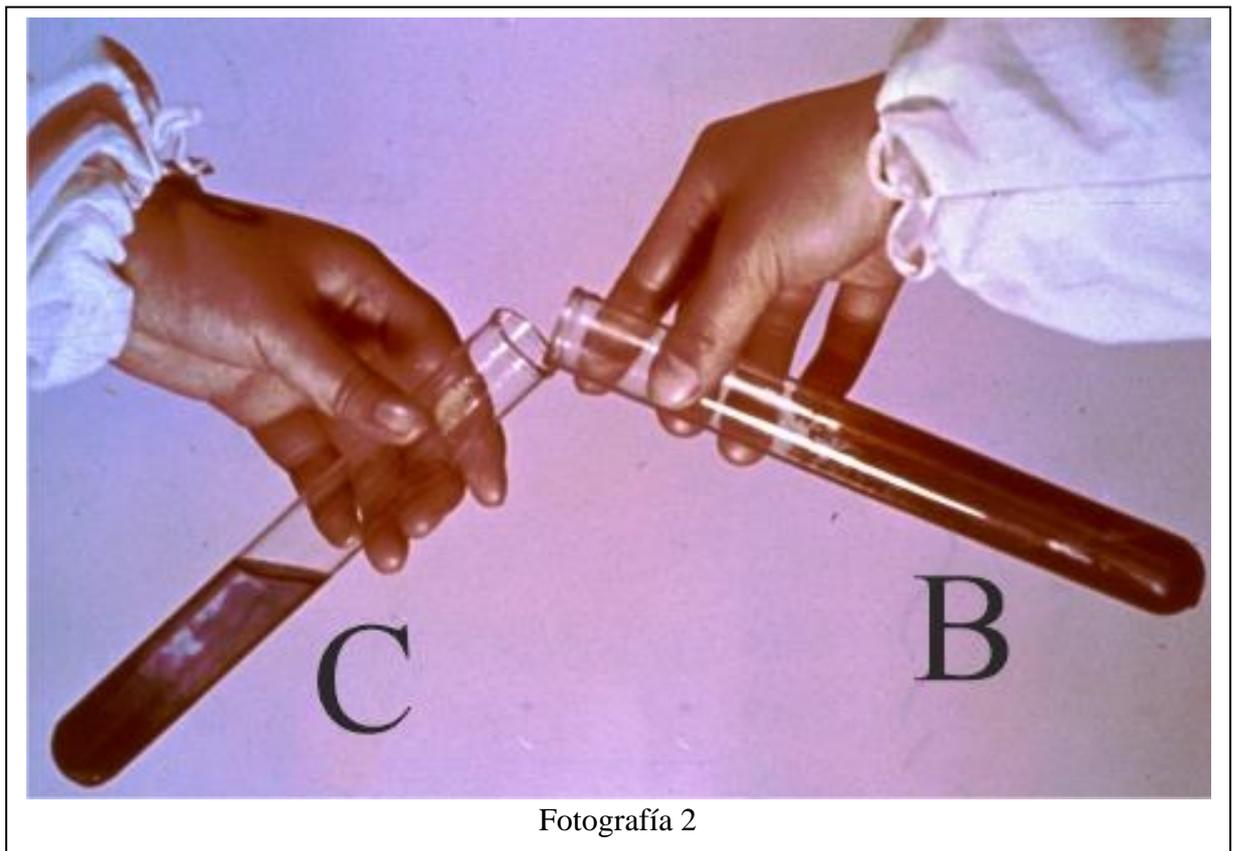


PVQdescriptiva-4.** Reacciones de cloro y yodo



Fotografía 1



Fotografía 2

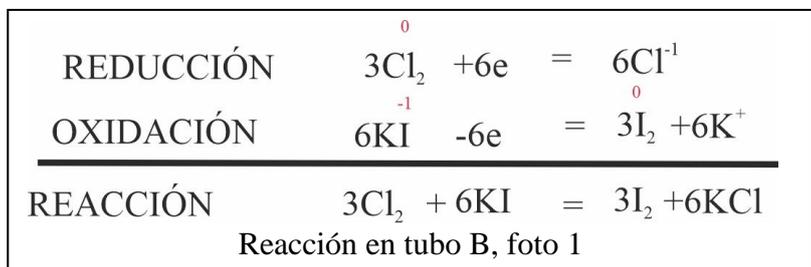
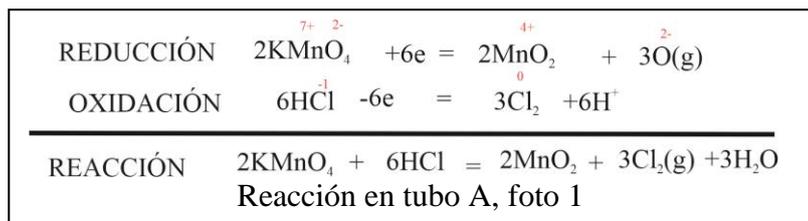
En la fotografía 1, se dispone en A, 10mL de ácido clorhídrico 2N, y otros 10mL de permanganato potásico 2N, y en B, 10mL B una disolución de yoduro potásico. ¿Qué reacción se produce en B?

El gas desprendido de A, reacciona con la disolución de B ¿Qué se produce?

En la foto 2, tenemos el tubo B, que se hace reaccionar con una disolución formada en C, con yoduro potásico y almidón, produciéndose una coloración azul ¿A qué es debido?

DATOS:

SOLUCIÓN



La reacción redox que se produce en A, es la dada, en el primer cuadro (se observa la formación de MnO_2 , sólido). El cloro gas desprendido en A, reacciona con el KI, del tubo B, y la reacción es la dada en el segundo cuadro

En la foto 2, el yodo liberado se mezcla con el yoduro potásico, formándose el I_3^- , ($\text{I}_2 + \text{I}^- = \text{I}_3^-$), que se introduce en la hélice de la amilosa del almidón alterando su estructura y tomando color azul que varía hasta negro