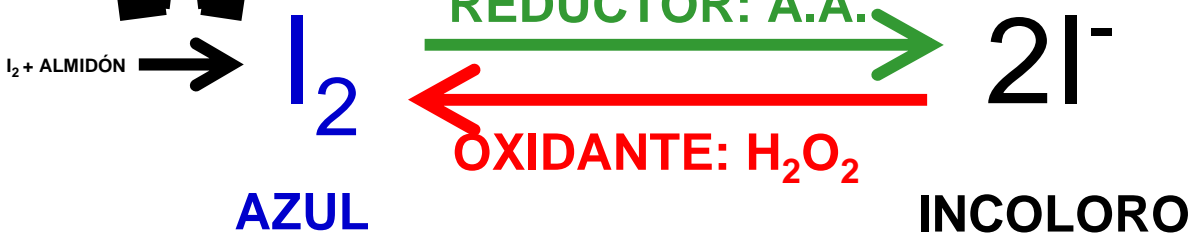


REACCIÓN REDOX I_2/I^-

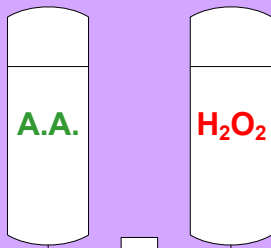
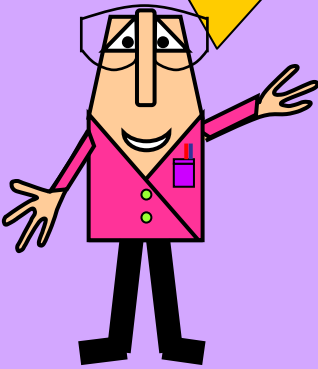


LAS REACCIONES DE REDUCCIÓN OXIDACIÓN SON MUY COMUNES EN LAS INDUSTRIA QUÍMICA Y EN LA NATURALEZA. UN EJEMPLO ES LA REDUCCIÓN DE YODO PARA OBTENER YODURO INCOLORO. A SU VEZ EL YODURO SE PUEDE OXIDAR CON H_2O_2 PARA OBTENER YODO, QUE CON ALMIDÓN ES DE COLOR AZUL.

¿QUIERES INTENTARLO?



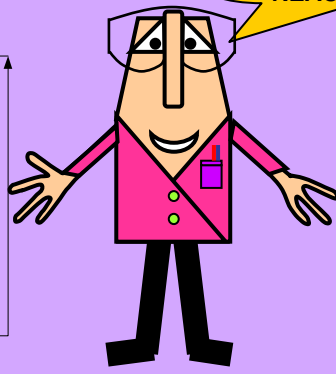
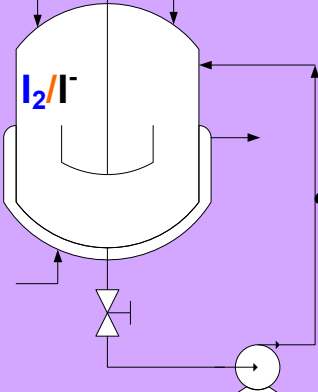
TOP SECRET !
AQUÍ ESTÁ EL AGENTE REDUCTOR, SU FÓRMULA ES UN SECRETO INDUSTRIAL



AQUÍ ESTÁ EL AGENTE OXIDANTE, ES AGUA OXIGENADA: H_2O_2



USAREMOS ESTE EQUIPO QUE SE LLAMA REACTOR Y ES DONDE SE PRODUCE LA REACCIÓN QUÍMICA



REGIÓN DE MURCIA



Fondo Social Europeo



Creemos con Europa



Servicio Regional de Empleo y Formación



CENTRO NACIONAL DE FORMACIÓN PROFESIONAL OCUPACIONAL DE CARTAGENA. FAMILIA QUÍMICA