



## RICONOSCIMENTO DEGLI ACIDI CARBOSSILICI

A cura di Rossana Baglioni e Serena Arcelli

### PREMESSA

Il saggio si basa sulla capacità di dare, in presenza di acidi, sviluppo di iodio che viene rivelato con la salda d'amido in base alla colorazione blu scura che il complesso formato assume. E' una reazione redox interna.

#### *- Saggio con reattivo ioduro-iodato*

### MATERIALI E STRUMENTI OCCORRENTI

- Provette
- Pipette monouso
- Spatola
- KI al 2%
- $\text{KIO}_3$  al 4%
- Acido salicilico
- Salda d'amido

### ESECUZIONE:

- In una provetta poni 1 punta di spatola di sostanza in esame (acido salicilico).
- Aggiungi 2 gocce di soluzione di KI al 2% e 2 gocce di soluzione  $\text{KIO}_3$  al 4%.
- Tappa la provetta (per evitare che fuoriescano vapori di  $\text{I}_2$ ) e scalda a b.m bollente per 1 minuto.
- Raffredda la provetta e aggiungi alcune gocce di salda d'amido. (mescolare 1g di amido solubile in 10 ml di acqua e si agita, versare in 90 ml di acqua bollente, lentamente e con attenzione. La soluzione diventa inefficace con il trascorrere del tempo).
- Osserva la comparsa di un'intensa colorazione blu scura.

ATTENZIONE: per prima cosa controllare sempre le etichette di sicurezza presenti nei flaconi o nelle bottiglie. I prodotti impiegati non presentano particolare pericolosità. Nessuno di essi è classificato "tossico". Alcuni vengono classificati come "nocivi" o "irritanti" o "infiammabili", ma, vista l'esigua quantità necessaria per la presente esperienza, è sufficiente evitarne il contatto diretto con la pelle.

### SMALTIMENTO DEI RIFIUTI

Versate il contenuto delle provette nel contenitore di raccolta liquidi.