

LABORATORIO DI CHIMICA:

SUBLIMAZIONE DELLO IODIO

Materiale occorrente:

- Iodio a scaglie
- Capsula di porcellana
- Imbuto
- Piastra elettrica.

La sublimazione è un metodo di purificazione molto efficace che può essere impiegato sia per miscele eterogenee che per solidi omogenei.

Nella sublimazione si ha il passaggio dallo stato solido allo stato di vapore, direttamente, senza passare dallo stato liquido.

Si possono utilizzare diverse sostanze chimiche quali: Naftalene, Acido benzoico, Zolfo, alcuni Sali di Ammonio, CO_2 , noi in laboratorio abbiamo usato Iodio a scaglie. Per realizzare la sublimazione si può montare un imbuto capovolto che copre una capsula di porcellana nella quale è posta una piccola quantità di Iodio a scaglie. La capsula viene posta su un fornello elettrico sotto cappa. A caldo il vapore evapora (sublima) ed i vapori condensano (brinamento) sulla parete fredda dell'imbuto. Vedremo formare degli aghi di sublimato di Iodio.

Il risultato finale ottenuto da questa esperienza possiamo osservarlo in quest'immagine che si riferisce al lavoro svolto dagli alunni di biennio dell'ITIS G. Marconi di Catania.

