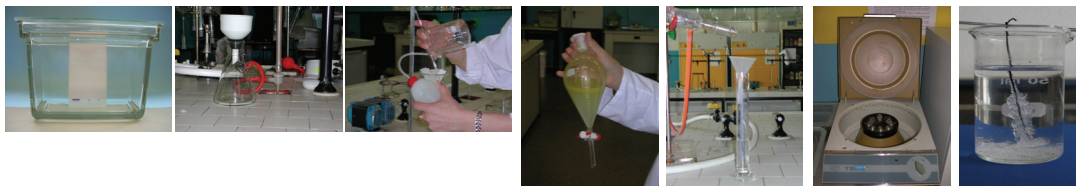


## ESERCIZI RISOLTI E DA RISOLVERE LE TECNICHE DI SEPARAZIONE E I MISCUGLI

*Per risolvere i quesiti proposti è necessario ripassare da pagina 58 a pag 61 del libro "Esperienze per il laboratorio di chimica"*

- 1- Dare la definizione di miscuglio eterogeneo e riportare due esempi.
- 2- Dare la definizione di miscuglio omogeneo e riportare due esempi.
- 3- Quale tecnica di separazione possiamo utilizzare per separare un miscuglio eterogeneo formato da un solvente e un composto, insolubile e termolabile?
- 4- Quale tecnica di separazione possiamo utilizzare per separare un miscuglio omogeneo formato da un solvente e un composto solubile. Alla fine dobbiamo recuperare sia il solvente che il composto insolubile.
- 5- Quale tipo di miscuglio possiamo separare con la cromatografia.
- 6- Come possiamo purificare un composto solubile che contiene tracce di impurezze solubili e insolubili?
- 7- Che cos'è l'imbuto separatore? a cosa serve?
- 8- Con quale tecnica di separazione si possono recuperare i cristalli dei sali ottenuti da una cristallizzazione?
- 9- Con quale tecnica di separazione possiamo separare velocemente piccole quantità di miscuglio eterogeneo, solvente - solido insolubile?
- 10- Quali tecniche di separazione illustrano le immagini?



Se nella tua classe è adottato o consigliato il libro "esperienze per il laboratorio di chimica" puoi inviare i risultati citando istituto e classe ed avrai la risposta con la correzione.  
mail [studente@editoremannarino.it](mailto:studente@editoremannarino.it) o compilando il modulo dal sito internet **comunicazioni**.

**Riflessione:** Oltre alle pagine citate precedentemente si possono consultare le pagine dalla 62 alla pagina 67.

**Per capire come si separano le sostanze utilizzando la cromatografia è necessario approfondire lo studio anticipando qualche nozione sui legami e le interazioni tra i vari composti**