

②

DECANTAZIONE

- SEPARAZIONE CON DEPOSITO DEL SOLIDO SUL FONDO DEL RECIPIENTE;
- ESEMPIO TERRA NEL BICCHIERE D'ACQUA.

①

FILTRAZIONE

- SEPARAZIONE TRA SOLIDO E LIQUIDO, O SOLIDO E GAS
- UTILIZZO DI UN FILTRO.
- ESEMPIO SCOLAPASTA.

③

CENTRIFUGAZIONE

- SEPARAZIONE CON UTILIZZO DELLE CENTRIFUGHE;
- STESSO PROCEDIMENTO DELLA DECANTAZIONE;
- ESEMPIO ANALISI DEL SANGUE.

TECNICHE DI SEPARAZIONE DI UN MISCEGLIO

④

ESTRAZIONE CON SOLVENTE

- SEPARAZIONE DI 2 SOLUTI NELL'ACQUA;
- IL SOLUTO NON SI SCIOLGUE;
- STRATIFICAZIONE AUTOMATICA DEI SOLUTI.
- ESEMPIO ACQUA + OLIO + CERA.

⑦

CROMATOGRAFIA

- SEPARAZIONE DEI COMPONENTI PER COLORI;
- UTILIZZO DI UNA SPECIALE CARTA DA FILTRO;
- USO DI UN SOLVENTE;
- ADSORBIMENTO PER CAPILLARITÀ;
- COMPONENTI SEPARATI DAL SOLVENTE CHE SALE LUNGO IL FOGLIO CON LA GOCCIA DEL MISCEGLIO.

⑤

DISTILLAZIONE

- PUO' ESSERE SEMPLICE O FRAZIONATA;
- DIFFERENZA DI TEMPERATURA DI EBOLLIZIONE;
- FRAZIONATA: DIFFERENZA DI -25°C ;
- COMPONENTE EVAPORATO VIENE CONDENSATO, FACENDO RIMANERE IL 2° COMPOSTO LIQUIDO PURO.

PER CONOSCERE LE SOSTANZE PURE CHE LO COMpongONO

⑥

CRISTALLIZZAZIONE

- USATO DAI CHIMICI PER PURIFICARE I COMPOSTI SOLIDI;
- SEPARAZIONE CON RAFFREDDAMENTO DI UN MISCEGLIO, PORTATO A TEMPERATURE ELEVATE;
- SOLUTO MENO SOLUBILE = CRISTALLI.