



## PREPARAZIONE DI UN SALE

A cura di Nadia Rambotti e Rossana Baglioni

Materiale occorrente: NaOH solido - HCl 5M - fenolftaleina - beker da 250 ml - cilindro graduato da 50ml - beuta da 200 ml - treppiedi con reticella - carta da filtro

1⇒ In un beker da 250 ml si introducono 100 ml di H<sub>2</sub>O e 50 ml di HCl 5M, poi si aggiungono poche gocce di fenolftaleina. In una beuta da 200 ml si sciolgono 15 g di NaOH in 100 ml di acqua (questa quantità di NaOH è in eccesso stechiometrico rispetto alla quantità di HCl).

2⇒ Nel beker contenente l'acido si versa, agitando, la soluzione di NaOH, finché non si ha il viraggio dell'indicatore (la soluzione diventa rossa); avviene la reazione tra l'acido e l'idrossido per formare il sale che rimane sciolto in soluzione.

3⇒ Si pone il beker sopra la reticella fissata al treppiedi e si svapora la soluzione facendola bollire per riscaldamento su di un bunsen. Quando la soluzione diventa satura (e ci si avvede della cosa perché si forma un corpo di fondo costituito da NaCl) si smette di scaldare e si lascia a riposo il beker.

4⇒ Dopo un certo tempo si noteranno in fondo al beker dei cristalli di NaCl che potranno essere raccolti per filtrazione ed asciugati su carta da filtro.



Scrivi la reazione che è avvenuta:

.....

### ATTENZIONE:

I prodotti impiegati non presentano particolare pericolosità.

### SMALTIMENTO DEI RIFIUTI:

Versate il contenuto delle provette nel contenitore di raccolta liquidi.