

La chimica, come tutti abbiamo imparato, studia la composizione della materia e le sue trasformazioni.

Quando nella materia avvengono delle trasformazioni significa che è avvenuta una trasformazione chimica; le sostanze o le sostanze iniziali si sono trasformate formando nuove sostanze.

Per capire che è avvenuta una trasformazione è necessario effettuare delle osservazioni prima e dopo la presunta trasformazione, bisogna osservare: i cambiamenti di colore, la formazione di residui solidi, la formazione di gas.

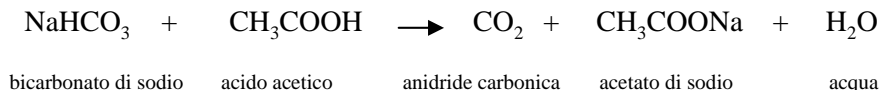
PROCEDIMENTO. Prima reazione - Preparare un pò di bicarbonato di sodio in un bicchiere, un cucchiaino. Osservare la sostanza e prendere nota dei dettagli.

Prelevare in un bicchiere 30 - 40 mL di aceto bianco, versali lentamente sul bicarbonato e osservare con attenzione i fenomeni.

Si osserverà una effervescenza (la formazione di un gas, anidride carbonica) e inoltre non noteremo nessun residuo solido.

In questo caso la sostanza non si è sciolta (errore) ma si è trasformata in altri composti.

La reazione:



Quindi il bicarbonato ha reagito con l'acido acetico per formare anidride carbonica, acetato di sodio e acqua.



Per approfondire, consulta il libro "esperienze per il laboratorio di chimica" pag 67-68

Se vuoi comunicare l'esito di questo esperimento puoi farlo tramite mail studente@editoremannarino.it o compilando il modulo dal sito internet **comunicazioni**.