

CHIMICA

FORMAZIONE DI UN SALE

OBIETTIVO : verificare cosa accade quando il bicarbonato di sodio reagisce con l'aceto.

Un sale si forma in una reazione di neutralizzazione fra un acido e una base.

MATERIALE OCCORRENTE :

1. bicarbonato di sodio
2. aceto
3. imbuto
4. cucchiaino da caffè
5. una bottiglietta da succo di frutta vuota
6. un palloncino di gomma
7. nastro adesivo
8. quaderno.

FASE DI LAVORO

- 1) metti nella bottiglia un cucchiaino di bicarbonato di sodio
- 2) versa nel palloncino 3-4 cucchiaini di aceto
- 3) collega il palloncino con il collo della bottiglia, fissandolo con il nastro adesivo
- 4) solleva il palloncino in modo tale da permettere all'aceto di entrare in contatto con il bicarbonato contenuto nella bottiglia.

OSSERVAZIONI

Appena l'aceto viene a contatto con il bicarbonato si produce una forte effervescenza. Nello stesso tempo il palloncino si gonfia. Infatti, quando le due sostanze vengono a contatto, danno luogo a una reazione chimica nel corso della quale si trasformano e producono una nuova sostanza gassosa: l'anidride carbonica. La formazione di bollicine di gas, senza che una sostanza venga riscaldata, è sempre un indizio del fatto che sta avvenendo una reazione chimica.

Scrivi la relazione sull'esperimento.