

BICARBONATO E ACETO, UNA REAZIONE EFFERVESCENTE

Di Tiziano Lottini e Corinna Onori

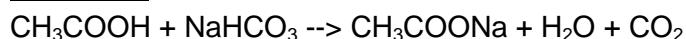
Un esperimento chimico molto semplice e rapido da eseguire è la reazione tra acido acetico (contenuto nell'aceto) e bicarbonato di sodio. Quando si mischiano questi due reagenti si può osservare rapidamente la formazione di una schiuma effervescente. E' noto che l'effervescenza prodotta è dovuta alla produzione di anidride carbonica, la quale però non è l'unico prodotto della reazione.

Reagenti:

Formula dell'acido acetico: CH_3COOH

Formula del bicarbonato di sodio: NaHCO_3

Reazione:



In ordine, la reazione produce, acetato di sodio, acqua e anidride carbonica.

Una reazione molto simile è quella che si osserva comunemente immergendo un'aspirina nell'acqua. In quel caso la produzione di anidride carbonica è dovuta alla reazione tra bicarbonato e acido citrico. L'anidride carbonica sale verso l'alto sotto forma di bollicine, dando il tipico effetto di effervescenza.