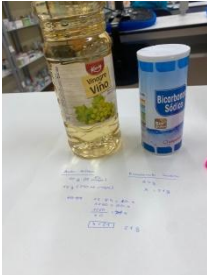
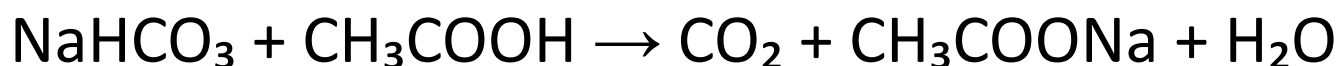


Práctica de Laboratorio nº 1

Reacción química de un ACIDO (Vinagre) con una BASE (Bicarbonato)

Demostración del principio de conservación de la masa mediante la reacción del bicarbonato sódico y el ácido acético (vinagre).

PASO	DESCRIPCIÓN	FOTO
1	Realizamos los cálculos de las proporciones de cada compuesto que vamos a utilizar: - Como el vinagre contiene un 6% de ácido acético, mediante una regla de tres calculamos que en 250 ml tendremos 15ml de ácido acético (aproximadamente 15 gramos de vinagre). - Por tanto, teóricamente tenemos que utilizar 21 gramos de bicarbonato.	
2	Hemos calculado (teóricamente) que la cantidad de CO ₂ que tenemos que obtener es de :	
3		



CUESTIONES:

¿Dónde se observa esta reacción? Explica y adjunta imágenes

USOS	IMÁGENES
Cocinar:	
Antiácidos:	
Levadura en polvo:	
Extintores de espuma química:	

Otros:	
--------	--