

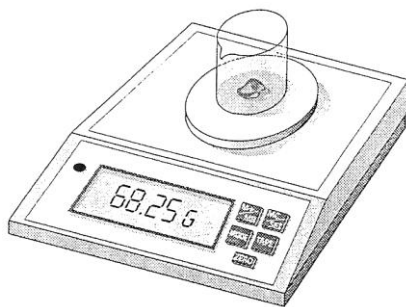
CÓMO PESAR EN UNA BALANZA DIGITAL

Cuando en el laboratorio tengas que pesar una sustancia, nunca la depositas directamente sobre el platillo de la balanza, sino sobre un vidrio de reloj o sobre un vaso de precipitados siempre limpio y seco. El objetivo es evitar que caigan partículas fuera del recipiente. Cada vez que tengas que añadir o quitar sustancia, debes retirar del platillo el vidrio de reloj o el recipiente utilizado. Para realizar una pesada, sigue el siguiente procedimiento:

Forma (A)

Anotando la masa del recipiente vacío:

1. Se comprueba que la balanza esté a cero. Para ello, se acciona el botón de encendido y se espera unos segundos. Si ya se hubiera utilizado anteriormente, se pulsa la tecla de *tara* (**T**), anulando así el posible valor del recipiente anterior.
2. Nos aseguramos que el vidrio de reloj o el vaso de precipitados estén vacíos, limpios y secos, y se colocan sobre el platillo. Se anota la masa del recipiente vacío (**m₁**).
3. Se añade en el vaso la cantidad de sustancia que se va a pesar y se deposita en el platillo. El valor que aparece en la balanza es la masa de la sustancia más la del recipiente (**m₂**).
4. La diferencia entre **m₂** y **m₁** es la masa de la sustancia.



Forma (B)

Sin anotar la masa del recipiente vacío:

1. Se comprueba que la balanza esté a cero. Para ello, se acciona el botón de encendido y se espera unos segundos. Si ya se hubiera utilizado anteriormente, se pulsa la tecla de *tara* (**T**), anulando así el posible valor del recipiente anterior.
2. Nos aseguramos que el vidrio de reloj o el vaso de precipitados estén vacíos, limpios y secos, y se colocan sobre el platillo. Se pulsa la tecla de *tara* (**T**). Con ello la pantalla se pone a cero, porque resta la masa del recipiente.
3. Se añade en el vaso la cantidad de sustancia que se va a pesar, depositándolo cada vez en el platillo. Se repite el proceso hasta que se obtenga la masa deseada.

CUESTIÓN

Pesa un matraz de precipitados que esté limpio y seco. Anota su masa. Agrega, siguiendo las instrucciones anteriores, cloruro de sodio (NaCl) hasta tener 2.5 g de esta sustancia.

RECOMENDACIÓN:

http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciacion_interactiva_materia/curso/materiales/propiedades/masa.htm