

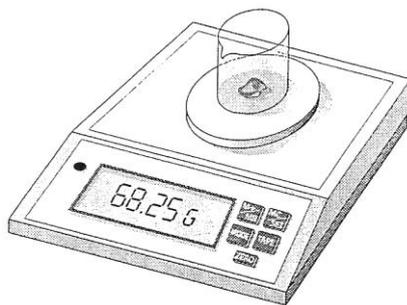
## **CÓMO PESAR EN UNA BALANZA DIGITAL**

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 (**m<sub>1</sub>**).
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 (**m<sub>2</sub>**).
4. La diferencia entre **m<sub>2</sub>** y **m<sub>1</sub>** 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](http://concurso.cnice.mec.es/cnice2005/93_iniciacion_interactiva_materia/curso/materiales/propiedades/masa.htm)