c) determinar la densidad del volumen final a 15 C.

$$\frac{10\ 863\ 337\ \text{kg}}{12\ 276\ 307\ \text{l}} = 0,88490\ \text{a}\ 15\ \text{C}$$

A fin de simplificar el cálculo teniendo en cuenta que dejando de igualar las temperaturas en los volúmenes considerados el error (1/100 000) que se cometería, no modifica el valor de la densidad a obtener, en la práctica se adopta el desarrollo que se ha indicado en segundo término.

G-73 Procedimiento para la liquidación de buques tanques

Para calcular las cantidades cargadas, o a descargar, se toman las medidas de los vacíos de las cisternas de los buques-tanques, la temperatura media, una muestra del conjunto de cisternas (o las que se haya convenido) y el agua depositada en el fondo de las mismas, de acuerdo con lo siguiente:

- a) los vacíos se toman desde la boca de registro de cada una de las cisternas y, refiriendo la medida obtenida a la tabla de calibración, se obtiene el volumen de dicha medida a la temperatura observada del producto.
- b) la temperatura del producto se toma en varias cisternas, teniendo en cuenta que las mismas deben abarcar las bandas de babor, centro y estribor, promediando, proporcionalmente al volumen contenido de acuerdo con la figura 17. La temperatura se toma en el momento de la medición de los vacíos con el objeto de reducir el volumen a 15 C según la tabla I de la norma IRAM-IAP A 65-4.
- c) la muestra de conjunto de cisternas se extrae por arriba del contenido de agua que pudiera haber en el fondo de cada tanque. Es conveniente extraer, como mínimo, 1 litro por cisterna. Las muestras obtenidas se utilizan para determinar la densidad a 15 C y los análisis que correspondan
- d) la medición del agua se lleva a cabo en todas las cisternas del buque. Las alturas obtenidas se refieren a las tablas de calibraciones para obtener su volumen, el cual se deduce del volumen total del producto registrado, a la temperatura observada, en el momento de la medición.