

- b) convertir las densidades de 15 C a 31,5 C

Densidad inicial

$$0,9050 \text{ a } 15 \text{ C} = 0,8945 \text{ a } 31,5 \text{ C}$$

Densidad del producto ingresado

$$0,8840 \text{ a } 15 \text{ C} = 0,8734 \text{ a } 31,5 \text{ C}$$

- c) determinar el volumen ingresado a 31,5 C

Volumen final 12 276 307.1 a 31,5 C

Volumen inicial 532 555 l a 31,5 C

Volumen ingresado 11 743 752 l a 31,5 C

- d) determinar los pesos del volumen inicial y del volumen ingresado.

Vol. inicial 532 555 l x 0,8945 = 476 370 kg

Vol. ingres. 11 743 752 l x 0,8734 = 10256 993 kg

Vol. final 12 276 307 l 10733 363 kg

- e) calcular la densidad del volumen final a 31,5 C y su equivalencia a 15 C

10 733 363 kg

$$\frac{10 733 363 \text{ kg}}{12 276 307 \text{ l}} = 0,87431 \text{ a } 31,5 \text{ C}$$

12 276 307 l a 31,5 C

$$0,87431 \text{ a } 31,5 \text{ C} = 0,88491 \text{ a } 15 \text{ C}$$

G-72 Procedimiento práctico

- a) calcular el volumen ingresado sin considerar la variación de temperatura

Volumen final 12 276 307 l a 31,5 C

Volumen inicial 527 694 l a 19 C

Volumen ingresado 11 748 613 l

- b) calcular los pesos del volumen inicial, ingresado y final en base a sus correspondientes densidades a 15 C.

Vol. inicial 527 694 l x 0,9050 = 477 563 kg

Vol. ingres. 11 748 613 l x 0,8840 = 10 385 774 kg

12 276 307 l

10 863 337 kg.