**REGLAS**

***Conductividad térmica:***

**Soluciones de *líquidos orgánicos:***

Úsese conductividad por peso.

**Soluciones de líquidos orgánicos y agua:**

úsese 0.9 veces la conductividad por peso.

**Soluciones de sales y agua circuladas a través de la coraza:**

Úsese 0.9 veces la conductividad del agua hasta concentraciones de 30%.

**Soluciones de sales y agua circulando a través de los tubos y que no excede a 30% :**

Úsese la Fig. 24 con conductividad de 0.8 veces la del agua.

**Dispersiones coloidales:**

Úsese 0.9 veces la conductividad del Líquido dispersor.

**Emulsiones:**

Úsese 0.9 veces la conductividad del líquido que rodea las gotitas.

***Calor específico:***

**Soluciones orgánicas:** úsese calor específico por peso.

**Soluciones orgánicas en agua:** úsese calor específico por peso.

**Sales fusibles en agua:** úsese el calor específico por peso donde el calor específico en la sal está referido al estado cristalino.

**Viscosidad:**

**Sustancias orgánicas en líquidos orgánicos:** Úsese el recíproco de la suma de los términos, (fracción peso/viscosidad) para cada componente.

**Líquidos orgánicos en agua:** úsese el recíproco de la suma de los términos, (fracción peso/viscosidad) para cada componente

**Sales en agua donde la concentración no excede a 30% y donde se conoce que no resulta una solución siruposa:** úsese el doble de la viscosidad del agua. Una solución de hidróxido de sodio en agua aun a muy bajas concentraciones deberá considerarse siruposa y no se puede estimar.

Siempre que se disponga de datos de laboratorio o éstos puedan ser obtenidos, serán preferibles a cualquiera de las reglas anteriores. En seguida se demuestra la solución de un problema que involucra una solución acuosa.