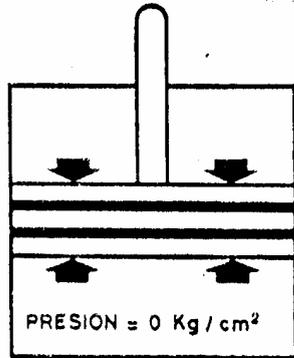
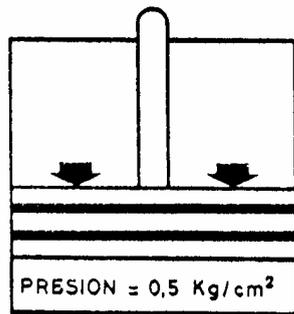


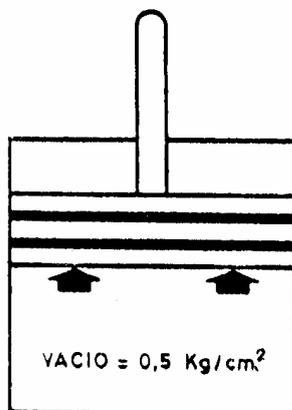
RELACION TEMPERATURA/PRESION



EL AGUA HIERVE A 100°C



EL AGUA HIERVE A 111,6°C



EL AGUA HIERVE A 88,3°C

El agua, al nivel del mar y a la presión atmosférica (1,033 Kg/cm²), hierve a 100°C.

Si se aumenta la presión aplicada sobre el agua, el punto de ebullición/condensación será superior a los 100°C.

Inversamente, si la presión ejercida sobre el agua disminuye, el punto de ebullición/condensación descenderá.

Por lo tanto:

Según la presión aplicada, se puede lograr que el agua en estado líquido este a mayor temperatura que el vapor, siempre que la presión sobre el agua sea alta, y baja sobre el vapor.

Controlando las presiones se controlan las temperaturas.

La temperatura a que un líquido cambia a gas, varía con la temperatura.

A mayor presión, mayor temperatura y viceversa.

Nota: no os alarméis si la temperatura en el líquido refrigerante del motor es superior a 100°, es posible que éste trabaje bajo presión y la permita.