



SEGUNDA PARTE DE GLOSARIO

POTENCIA: Es la razón entre la cantidad de trabajo que se hace por unidad de tiempo
Sus unidades de medida son los watts.

Temperatura: es la suma promedio de las energías cinética y potencial de las moléculas
Internas de los cuerpos.

Calor: la cantidad de energía que se trasfiere entre dos sistemas que se ponen en contacto
Térmico

Caloría: es la cantidad de energía que se requiere para elevar 1° la temperatura de un
Gramo de agua.

Presión: es la fuerza que se aplica por unidad de superficie.

$$P=f/a \quad P=\text{presión}, f=\text{fuerza}, a=\text{área}$$

Principio de pascal: los líquidos transmiten presiones a todos los las paredes del resiente
Que los contienen con la misma intensidad.

Principio de Arquímedes: los líquidos ejercen una fuerza de abajo hacia arriba que es igual
Al peso del líquido desalojado.

Calor específico: es la cantidad de energía que se necesita para aumentar la temperatura
 1° un gramo de masa de cualquier sustancia.

Calor latente de fusión: es la cantidad de energía que se necesita para llevar una sustancia
Del estado solido al estado liquido.

Calor latente de ebullición: es la cantidad de energía que se necesita para llevar una sustancia
Al estado liquido al estado gaseoso.

Densidad: se define como la cantidad de masa por unidad de volumen.

$$D=m/v \quad D=\text{densidad}, m=\text{masa}, v=\text{volumen}$$

Ley de coulomb: la fuerza que se ejercen dos cargas es directamente proporcional al
Producto de las cargas e inversamente proporcional al cuadrado de la distancia a la que están
Separados.

