

- 1) José tiene que pagar \$ 4200, si le rebajan el 5% de su deuda, ¿Cuánto le resta por pagar?
- 2) Ordenar en forma decreciente las siguientes temperaturas:
 $15\text{ }^{\circ}\text{C}$ - $13\text{ }^{\circ}\text{C}$ $11\text{ }^{\circ}\text{C}$ - $19\text{ }^{\circ}\text{C}$ $6\text{ }^{\circ}\text{C}$ - $3\text{ }^{\circ}\text{C}$ $-18\text{ }^{\circ}\text{C}$ $10\text{ }^{\circ}\text{C}$ y $-9\text{ }^{\circ}\text{C}$
- 3) ¿Cuántos cm^3 tiene una botella de gaseosa de 2,25 litros?
- 4) Si el espesor de una hoja es de 0,12 mm ¿Cuál será el ancho en cm de un libro de 500 hojas?
- 5) ¿De una tela de 12 metros se hicieron 18 remeras? ¿Cuántas remeras se podrán hacer de una tela de 14 metros?
- 6) Para fabricar 80 bolitas de vidrio se necesitan 320 gramos de vidrio. ¿Cuántas bolitas se podrán fabricar con 360 gramos de vidrio?
- 7) En un trabajo hecho con computadora, con letra de tamaño 12, hay en promedio 3780 palabras por cada 7 páginas. Si tenemos que escribir un trabajo de 7020 palabras. ¿Cuántas páginas van a ocupar?
- 8) Completar:
 - a) El 58% de 4800 es
 - b) El 73% de 4400 es
 - c) 1998 es el % de 5400.
 - d) 1260 es el % de 7000.
- 9) Resolver los siguientes problemas:
 - a) Si en una compra de \$ 160, me hacen un 10% de descuento por pago en efectivo, y un 5% de descuento por ser cliente del negocio. ¿Cuál es el monto final de la compra?
 - b) ¿Qué descuento me tendrían que hacer en una compra de \$ 160, para que el monto final sea \$ 120?
 - c) ¿Cuánto es la diferencia entre el 80% y el 90% de 200?
- 10) Realizar los pasajes de las siguientes unidades:

I) Reducir a hm: a) 3,7 m b) 0,02 dam c) 4253 cm d) 0,21 km	II) Reducir a dm: a) 42 mm b) 84,2 cm c) 0,0043 km d) 0,052 m
III) Reducir a g: a) 0,0603 kg b) 7,2 dag c) 3273 mg d) 2,5 cg	IV) Reducir a kg: a) 2784 dg b) 2,05 dag c) 435 g d) 0,02 hg
V) Reducir a cl: a) 3,4 l b) 0,29 dl c) 0,0031 dal d) 92,3 ml	VI) Reducir a hl: a) 3,25 dl b) 8,07 l c) 89 dl d) 0,02 kl

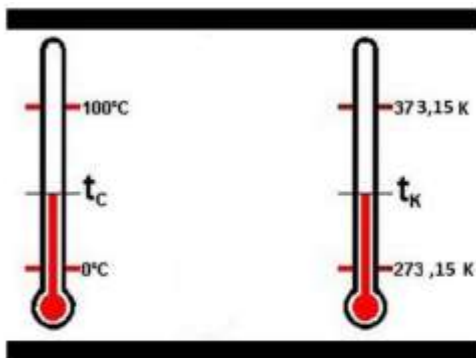
11) TEMPERATURA

La **temperatura** es difícil de definir con precisión. pero todos tienen una idea intuitiva de a qué se hace referencia con ella. Es una medida de "calor". Un objeto caliente colocado; lado de uno frío se enfría. mientras que el objeto frío se calienta. La energía calorífica pasa, de un objeto caliente a uno frío y la cantidad de calor que pasa entre los objetos depende de la diferencia de temperatura entre los dos. Por tanto. la temperatura y el calor son concepto, distintos, pero relacionados.

Un **termómetro** es un dispositivo para medir la temperatura. El tipo común consiste en un capilar de vidrio que contiene una columna de líquido cuya longitud varía con la temperatura. Una escala a lo largo del capilar da una medida de la temperatura. **La escala Celsius** (antiguamente llamada escala centígrada) es la escala de temperatura de uso general En esta escala el punto de congelación del agua es de $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ y el punto de ebullición del agua; presión barométrica normal es de $100\text{ }^{\circ}\text{C}$. Sin embargo. **la unidad base SI de temperatura es el Kelvin (K)**. una unidad en una escala de temperatura absoluta. En cualquier escala absoluta, la temperatura más baja que puede alcanzarse teóricamente es cero. Las escalas Celsius y Kelvin tienen unidades de igual tamaño (es decir, un cambio de $1\text{ }^{\circ}\text{C}$ equivale a un cambio de 1 K). donde $0\text{ }^{\circ}\text{C}$ es una temperatura equivalente a 273.15 K. Por tanto, es fácil convertir de una escala en la otra usando la fórmula

$$T_K = T_{^{\circ}\text{C}} + 273,15 \quad \text{donde } T_K \text{ es la temperatura en kelvin y } T \text{ es la temperatura en grados Celsius.}$$

COMPARACION DE LAS ESCALAS DE TEMPERATURAS



CONVERSIÓN DE TEMPERATURAS

Completar:

389 °C	K	56K	°C
-34° C	K	976K	°C
245°C	K	25K	°C
56°C	K	64K	°C
678°C	K	126K	°C

12) a) Define volumen. ¿En qué unidades se mide?

b) CONVERSIÓN DE VOLUMENES

a) Completar:

345 l	ml	234 cm ³	l
65ml	l	987 hl	cl
78cm ³	dm ³	134cl	ml
780 dl	hl	56 dm ³	ml
90dm ³	ml	32 ml	dm ³

13) a) Define masa. ¿En qué unidades se mide?

b) ¿Cuál de las cantidades siguientes representa la masa más pequeña?

- 23 g
- 2.3 cg
- 0.23 mg
- 0.23g
- 2.3 Kg

c) El carbonato ácido de sodio, conocido de manera comercial como bicarbonato de sodio, reacciona con materiales ácidos como vinagre para liberar dióxido de carbono gaseoso. Un experimento requiere 0.480 Kg de carbonato ácido de sodio. Expresa esta masa en miligramos

14) DENSIDAD: La densidad de un objeto es la relación entre la masa por unidad de volumen. Puede expresarse como:

$$\rho = \frac{m}{V}$$

Donde m= masa; V= volumen ; ρ= densidad

Siendo las unidades de la densidad x ej: g/ml ; g/ cm³ ; kg/l etc.

Trata de resolver las siguientes situaciones:

14) a) El platino tiene una densidad de 21.4 g/cm³ ¿cuál es la masa de 5.9 cm³ de este metal?

b) El etanol tiene una densidad de 0.789 g/cm³. ¿Qué volumen debe verterse en una probeta graduada para dar 19?8 g de alcohol?

c) El bromo es un líquido café-rojizo con una densidad de 3.10 g/ml. ¿Qué volumen ocupa una muestra de bromo que pesa 88,5g?

Cualquier duda enviar mail a la casilla de correo: claudialinfozzi@gmail.com