

Hoja de Trabajo #2

Nombre: _____

Carne: _____

a. Efectúe las siguientes conversiones.

1. 28.0 g a Kg
2. 95 lb a g
3. 42.8 Kg a lb
4. 10.68 g a mg
5. 25.0 ml a L
6. 22.4 mL a L
7. 35.6 L a gal
8. 20.0 gal a L

b. Resuelve los siguientes problemas:

1. La tableta normal de aspirina contiene 5.0 miligramos de medicamento. ¿Cuántos gramos de aspirina hay en un tableta de 450 gramos?
2. Un colibrí adulto tiene una masa promedio de 3.2 g mientras que un cóndor de California puede llegar a tener u peso de 21 lb. ¿Cuántas veces es más pesado el cóndor de la pequeña ave?
3. ¿Cuántos litros de gasolina se usan para viajar 270 Km. Si el automóvil rinde 1 galón por 30 km?
4. Suponiendo que 1.5 mL equivalen a 30 gotas. ¿Cuántas gotas tiene un galón?
5. ¿Cuántas jeringas de 5.0 mL hay en 1.5 L de medicamento?

c. Efectúe las siguientes conversiones, no olvide dejar procedimiento.

1. 162 °F a °C.
2. 0.0 °F a °C.
3. 0.0 °F a K.
4. 32 °C a °F.
5. 212 K a °C.
6. 273 °C a K.

d. Resuelve los siguientes problemas.

1. Calcule la densidad de un líquido si 550.00 mL tiene una masa de 78.26 g.
2. Una muestra de Cloruro de Bromo en el laboratorio de 12.8 mL tiene una masa de 40.2 g. ¿Cuál es la densidad de la sustancia?
3. El Ácido Clorhídrico concentrado tiene una densidad de 1.19 g/mL. Calcule la masa de 250 mL de este ácido.

4. Un cubo de aluminio tiene una masa de 500 g. ¿Cuál será la masa de un cubo de oro de las mismas dimensiones?

5. El olvidadizo de Pedro colocó 30.0 mL de un líquido en una probeta cuya masa era de 85.20 g vacía. Cuando María su compañera de clase colocó una moneda de oro cuya masa era de 15.435 g en la probeta, el volumen del líquido aumento de 30.7 mL. Se le pidió que calculará la densidad del líquido del objeto metálico partiendo de estos datos. Lastimosamente olvido anotar la masa del líquido. Calcule la densidad del líquido y del trozo de metal si en total la masa de la probeta era de 125.94 g.