SEMINARIO 1

Temas:

- Propiedades de la materia
- Unidades de medidas
- Cifras significativas

I. Propiedades de la materia

- 1. Dada la siguiente información identifíquela como: sustancia pura o mezcla homogénea, heterogénea, propiedad física o propiedad química:
 - a) Agua potable
 - b) Diamante
 - c) Un derrame de petróleo en el mar
 - d) El olor de del amoníaco
 - e) La oxidación del metal

Unidades de medidas y cifras significativas

- 1. Realice las siguientes conversiones: (1 punto)
 - a) 0.0254 µL a mL
 - b) 0.56 kg/m³ a g/L
- 2. Redondee las siguientes medidas a cuatro cifras significativas:
 - a) 327.47492 g
 - b) 0.000 000 000 2035967 mm
 - c) 1 046 325 m
- 3. Se tiene un cilindro de Fe₂O₃ cuya masa es de 0.71768 oz, el diámetro del cilindro es 12.6 mm y el largo 1.230 pulgadas. ¿Cuál es la densidad del material en g/cm³?

Datos: $V=\pi \cdot r^2 \cdot h$; $\pi=3.1416$; 1 oz=28.3495 g; 1 pulgada=0.0254 m; 1m=100 cm.