PRÁCTICA DE DENSIDAD

A) Calcula la densidad de cada objeto e identifica su material.

Para cada objeto tendrás que copiar los siguientes datos y hacer los cálculos pertinentes:

OBJETO SÓLIDO				
Forma del objeto:				
Color del objeto				
Masa del objeto:				
Volumen inicial de agua en la probeta:				
Volumen final de agua con el objeto introducido:				
Volumen del objeto:				
Densidad del objeto: $\frac{masa}{Volumen}$				
Material:				

Con esta tabla de densidades, identifica el material de cada objeto.

Tabla de densidades:

Metal	**Aluminio**	**Plata**	**Plomo**	**Hierro**	**Latón**	**Estaño**
Densidad (g/cm^3)	2,7	10,5	11,3	7,9	8,4	7,3

B) Calcula la densidad de los siguientes líquidos:

	AGUA:	ACEITE	ALCOHOL
Masa:			
Volumen:			
Densidad:			

PASOS PARA REDACTAR EL INFORME CIENTÍFICO

A) DENSIDAD SÓLIDOS

- TÍTULO (Nombre del autor y componentes del grupo con los que habéis realizado la práctica)
- OBJETIVO: que se pretende con dicha experiencia.
- MATERIAL: todo el material utilizado en forma de lista.
- PROCEDIMIENTO: Explicación del proceso de trabajo seguido en la experiencia, todos los pasos que hemos seguido, incluyendo dibujos, si es necesario de todo aquello que quede mejor explicado con un esquema. En resumen, ha de ser un relato de todo lo que se ha hecho en la práctica
- RESULTADOS (TABLA)
- CÁLCULOS realizados.
- CONCLUSIÓN (Material identificado para cada objeto
- OPINIÓN PERSONAL

A) DENSIDAD LÍQUIDOS

- TÍTULO
- OBJETIVO: que se pretende con dicha experiencia.
- MATERIAL: todo el material utilizado en forma de lista.
- PROCEDIMIENTO: Explicación de la práctica realizada de las densidades de los líquidos y de la demostración de los líquidos superpuestos.
- RESULTADOS (TABLA)
- CÁLCULOS realizados.
- CONCLUSIÓN (Que líquido tiene mayor densidad y dibujo de cómo se quedan al juntarlos)
- OPINIÓN PERSONAL