



QUÍMICA BÁSICA

Hernán Zapata Gamarra



Año Internacional de la
QUÍMICA
2011

La temática fue

Estuvo enfocado en los “logros de la química y sus contribuciones al desarrollo de la humanidad”.

Apuntó a aumentar el interés en la química entre el público general, y a atraer a jóvenes hacia este campo, así como resaltar el rol de la química en abordar problemas globales. [

Problemas globales:



RECICLABLES*



Periódico, archivo, papel arrugado, cartón, carpetas, cartulina, revistas, afiches, rollos y cajas de cartón (todos los tamaños)

***LOS RESIDUOS PUEDEN ESTAR USADOS PERO SECOS**



RECICLABLES*



Latas de aluminio, Tetra Pak, envolturas de alimentos, bolsas plásticas, desechables plásticos, botellas de vidrio, aluminio, icopor, pitillos

***LOS RESIDUOS PUEDEN ESTAR SUCIOS PERO SIN ALIMENTOS**



**ORDINARIOS
NO RECICLABLES**



Vasos de cartón, papel sucio, residuos de comida, toallas húmedas, servilletas sucias, todo tipo de papel higiénico







Sesión 1

Materia

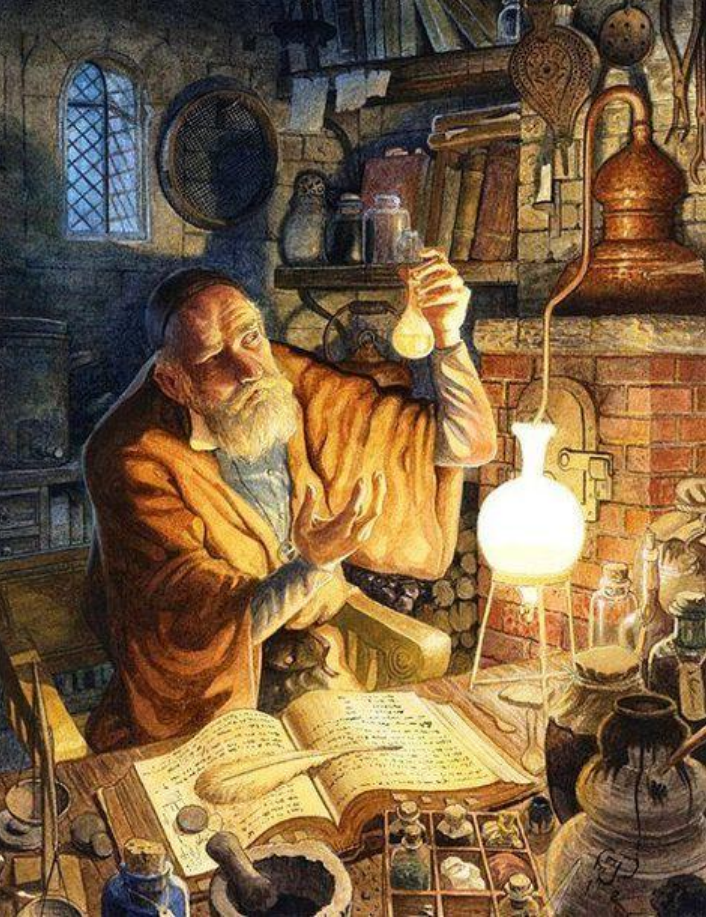
Definición. Propiedades: densidad, dureza, fragilidad, tenacidad, solubilidad, etc

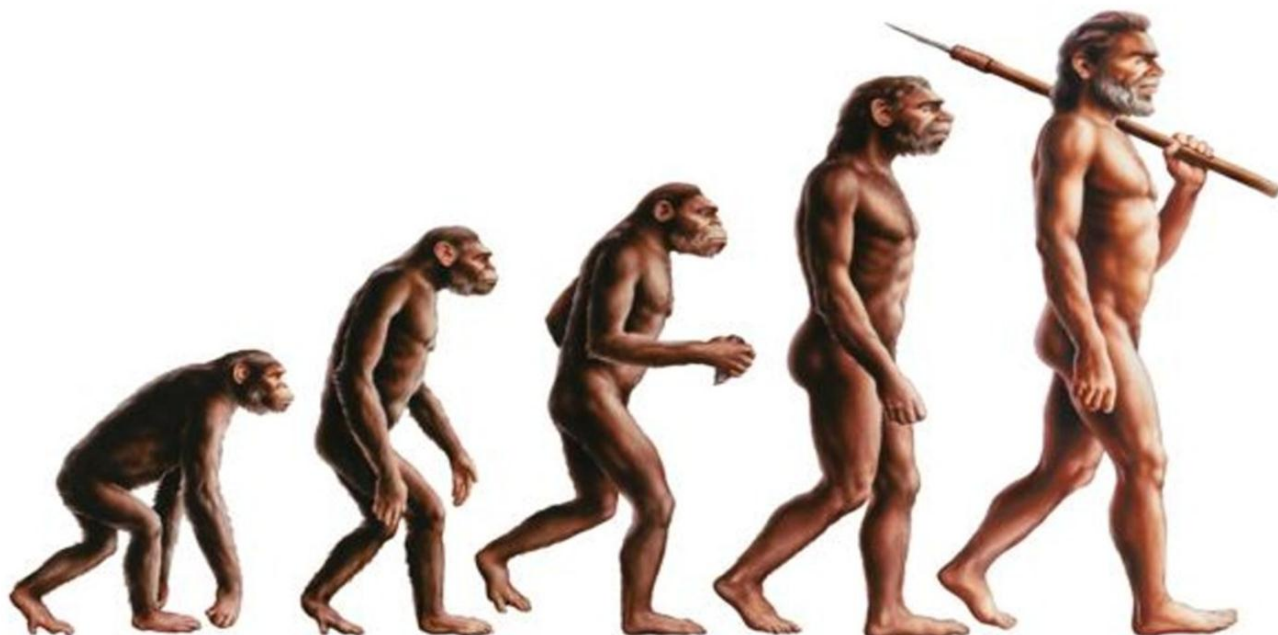
Hernán Zapata Gamarra

Objetivo:

Definir la materia.

Identificar las propiedades de la materia.





M A S A

Definición:

Unidades:

P E S O

Definición:

Unidades:

V O L U M E N

Definición:

Unidades:

Propiedades de la materia

```
graph TD; A[Propiedades de la materia] --> B[Propiedades físicas]; A --> C[Propiedades químicas]; B --> D[Propiedades extensivas]; B --> E[Propiedades intensivas]; C --> F[Propiedades de reactividad]; C --> G[Propiedades de inflamabilidad];
```

- Masa
- Longitud
- Área
- Volumen
- Peso
- Inercia
- Impenetrabilidad
- Porosidad
- Temperatura

- Temperatura
- Dureza
- Viscosidad
- Densidad
- Solubilidad
- Punto de fusión y/o ebullición
- Conductividad eléctrica y/o térmica
- Propiedades organolépticas
- Maleabilidad o ductilidad

- Inflamabilidad
- Corrosividad
- Reactividad

D E N S I D A D

Definición:

Unidades:

S O L U B I L I D A D

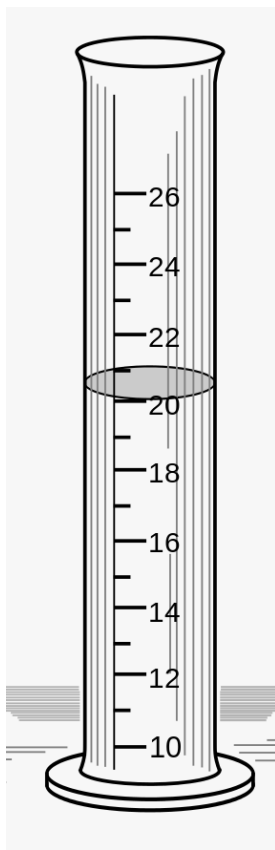
Definición:

Unidades:

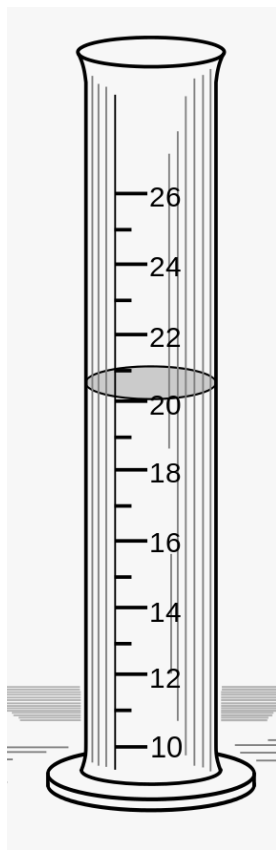




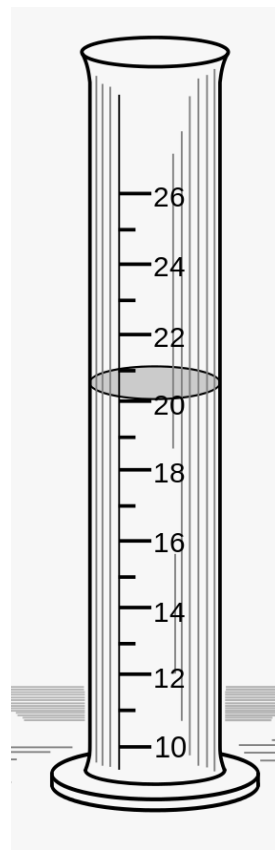
H₂O



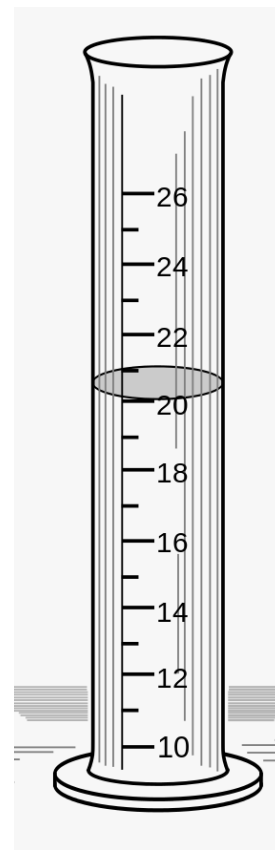
CH₃CH₂OCH₂CH₃



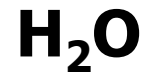
CS₂



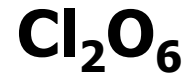
Hg



Punto de fusión y ebullición



Punto de fusión y ebullición



Propiedades de la materia



- Temperatura
- Dureza
- Fragilidad y/o tenacidad
- Elasticidad
- Viscosidad
- Densidad
- Solubilidad
- Punto de fusión y/o ebullición
- Conductividad eléctrica y/o térmica
- Propiedades organolépticas
- Maleabilidad o ductilidad
- Masa
- Volumen
- Calor
- Cantidad de sustancia

