

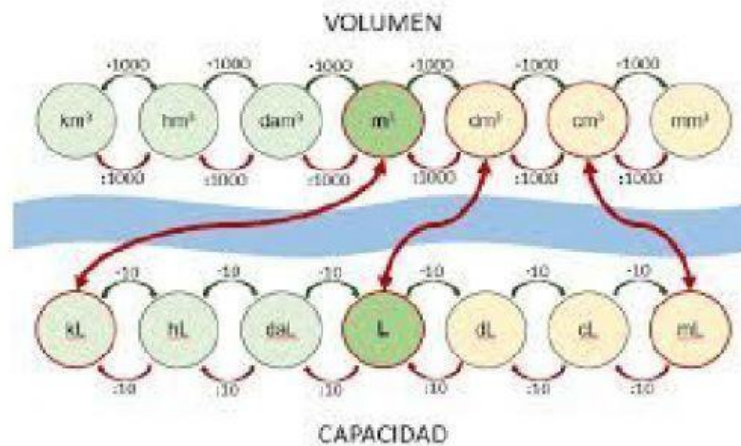
LEYES DE LOS GASES: CONVERSIÓN DE UNIDADES

PRESIÓN:

$$1 \text{ ATM} \longrightarrow 760 \text{ MMHG}$$

- 5 atm = mmHg
- 6.5 atm = mmHg
- 630 mmHg = atm
- 920 mmHg = atm

VOLUMEN:



$$1 \text{ DM}^3 \longrightarrow 1 \text{ LITRO}$$

1. Piensa y contesta

- Una garrafa de 5 dm³ tiene litros
- Una jeringa de 13 ml tiene cm³
- Una botella de 2 litros de agua, tiene cm³
- Un depósito de 6 m³ de Nitrógeno, tiene litros

2. Calcula el volumen de estos cuerpos:

- Maria tiene una jarra llena de 500cm³ de agua
¿Cuántos centilitros de agua tiene? cl
- Carlos compró 8 bricks de 125ml de nata.
¿Cuántos dm³ de nata ha comprado? dm³
¿Cuantos cm³ son? cm³
- Juana tiene tres recipientes:
 - uno con 0'2 dm³ de líquido
 - otros con 1'5 dl
 - un tercero con 215 ml
 ¿Qué recipiente contiene más líquido?

TEMPERATURA

$$K = ^\circ C + 273$$

- Convertir -90°C a Kelvin: K
- Convertir 50 Kelvin a grados Centígrados: °C
- Organizar de mayor a menor, coloca < o > según corresponda:
 - 37°C 298 k
 - 300k 298°C
 - 217°C 498k
 - 1700°C 3098k