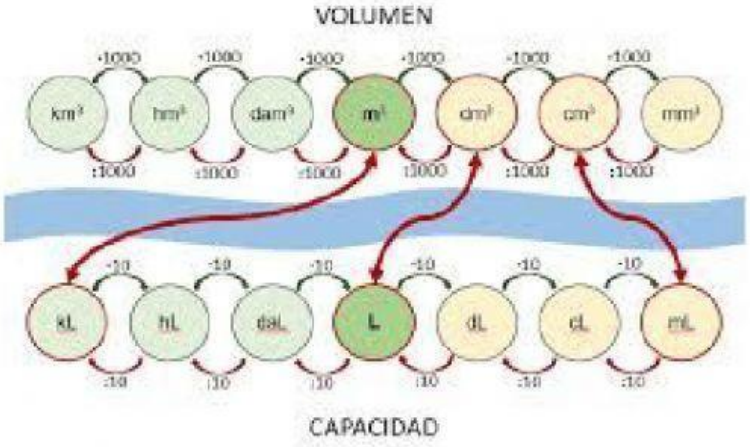
LEYES DE LOS GASES: CONVERSIÓN DE UNIDADES

PRESIÓN:

1 ATM → 760 MMHG

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

VOLUMEN:



1DM3 → 1 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

$$K = ºC + 273$$

- 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