

LEYES DE LOS GASES

Ejemplo 1:

Si 20 litros de un gas se colocan dentro de un recipiente a una presión de 1 atm, y se presiona el gas hasta alcanzar el valor de 2 atm. **¿Cuál será el volumen final de la masa del gas si la temperatura se mantiene constante?**

P1=	}	Usamos la ley de:
P2=		
V1=		
V2=		
T=		

Elegimos la fórmula :

DESPEJAMOS NUESTRA INCÓGNITA SUSTITUIMOS Y CALCULAMOS:

Ejemplo 2:

Si cierta cantidad de gas, a presión constante, llena un recipiente de 20 litros de capacidad a la temperatura de 124°C , ¿qué temperatura alcanzará la misma cantidad de gas a presión constante, si el volumen sube a 30 litros?

V1=	}	Usamos la ley de:	
T1=			= K
V2=			
T2=			
P=			

LEYES DE LOS GASES

Elegimos la fórmula :

DESPEJAMOS NUESTRA INCÓGNITA SUSTITUIMOS Y CALCULAMOS:

Ejemplo 3:

Si cierta masa de gas contenido en un recipiente rígido a la temperatura de 100°C tiene una presión de 2 atm, ¿qué presión alcanzará la misma cantidad de gas si la temperatura sube a 473 K?

T1=	=	K	}	Usamos la ley de:
P1=				
T2=				
P2=				
V=				

Elegimos la fórmula :

DESPEJAMOS NUESTRA INCÓGNITA SUSTITUIMOS Y CALCULAMOS: