Martes 14 de septiembre.

Proposito: comprender y analizar la ley combinada de los gases.

ACTIVIDAD:

1 Un gas ocupa 205 ml a 20 grados centigrados y 1,05 atm. calcular el volumen final a 60 grados centigrados y 2.4 atm de presion.

Respuesta:

$$V_2 = \frac{P_1 \times V_1 \times T_2}{P_2 \times T_1} = V_2 = \frac{1.05 \text{ atm} \times 0.205 \times 333 \text{ °K}}{2.4 \text{ atm} \times 293 \text{ °K}}$$

$$V_2 = \frac{71.68}{703.2} = V_2 = 0.102 \text{ L}$$

2 Calcula la presion final si el volumen es 440 ml a 70°C y 920 mmHg si llega hasta 5.6 L de volumen y 100°C.

Respuesta

$$P_2 = \frac{P_1 \times V_1 \times T_2}{T_1 \times V_2} = P_2 = \frac{920 \text{ mmHg} \times 0.44 \text{ L} \times 373.1}{343.15 \text{ °K} \times 5.6 \text{ L}}$$

$P_2 = 48.605$ mmHg

0,103428 atm

Segundo

Cuarto

TEMAS

4 PERIODO

EQUILIBRIO ACIDO - BASE

Concepto de acidos y basicidad
pH y POH
Escala del pH
Equilibrio en las soluciones acuosas
Equilibrio ionico del agua
Neutralizacion y titulacion

CINETICA Y EQUILIBRIO QUIMICO

Cinetica quimica
Velocidad de reaccion
Factores que afectan la velocidad de r.
Naturaleza de reactivos
Concentracion
Temperatura
Grado de division de las particulas
Superficie de contacto y equilibrio
en las reacciones quimicas

CONSTANTE DE EQUILIBRIO

Concepto de equilibrio quimico
Reacciones reversibles
Constante de equilibrio
Ley de equilibrio quimico
Calculos de constante de equilibrio

AMBIENTE

lluvia acida.