

# UNIVERSIDAD NACIONAL DE CHIMBORAZO FACULTAD DE INGENIERÍA



# RÚBRICA DE LA EVALUACIÓN No 1, 02 DE JUNIO DEL 2025 ASIGNATURA: ANÁLISIS Y CONTROL DE LA CONTAMINACIÓN DEL AIRE CARRERA DE INGENIERÍA AMBIENTAL

		$\overline{}$					_	
n	ш	-	n	/1	ĸ	R	-	•

#### **TEORÍA**

#### 1. ¿Según el ámbito de aplicación como se define el tipo de modelo Euleriano? (0,5pts)

El modelo Euleriano se puede aplicar tanto local o regional como regional a continental, para fines de definicación de políticas, información pública e investigación científica.

# 2. ¿Que explica el modelo de Pasquill - Gifford? (0,5pts)

Explica la concentración de inmisión en el punto (x,y,z) para la altura efectiva de chimenea H.

### 3. ¿Que es la inmisión de contamiantes atmosféricos? (0,5pts)

Es la cantidad de contaminantes que recibe un receptor a una distacia x en peso en una unidad de volumen .

#### **EJERCICIO**

Una central térmica generó 89,  $34\frac{ton}{h}$  de gases de combustion una composición indicada en la tabla 1 y una densidad de 776  $\frac{g}{m^3}$  los cuales son emitidos a través de una chimenea de 47 m de altura con una velocidad de salida de gases de  $11,5\frac{m}{s}$  y una temperatura de 180 ° C . La velocidad del viento a 10 metros sobre el suelo de  $2.8\frac{m}{s}$ , radiación solar de  $895\frac{W}{m^2}$  y temperatura de 18 °C a 1 atm.

- a) Calcular la concentración de NOx en chimenea  $(\frac{g}{s})$  (0,5pts)
- b) Calcular la concentración de NOx a 1900 metros de distancia (0,5pts)
- c) Concentración máxima de NOx (0,5pts)
- d) Si el VLE es de 80  $\frac{mg}{Nm^3}$  la empresa cumple con la Norma? que cantidad de NOx debe ser removido para cumplir con la norma? (0,5pts)

Compuesto	ppmV
$N_2$	722000
$O_2$	117400
H <sub>2</sub> O	91100
CO <sub>2</sub>	68948
CO	369
NO <sub>x</sub>	155
SO <sub>2</sub>	28

Tabla 1

```
a) 155 ppm = 155 x10 6 m?
                m: PPNU = 10+m x 46x 155 x 10-6 = 0.19/6 of 8.21 x 10-5 x 453.15
        m = QC = 115128.87 m^3 = 0.19169 = 22058.699
Q = m = 99.34 \times 10^{\frac{1}{2}} \frac{115128.87m^3}{9} = 115128.87m^3
0.776 \times 9

                  b) M-28 (47)01-3,27m
                                 F = 9.8 × 11.5 × (0.5)2 (453.15 - 291) = 7,52
                             Xe= 49 (2.52) 5/8 = 87.27
                                   Oh: 1.6 3/2.52 3/87.272 13 10 m
                                    M= 47 + 13,10 = 60,10 m
               Gy=0.36 (1900) = 231.7m Gz=0.33 (1900) = 217.89m
             C= 6.13 3 P ( ( 2 17.89) 9,63 × 10 9 m3
                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                                    - 9 63 mg/m3
c) G_{z} = \frac{60.1}{52} = \frac{42.497}{50.86} = \frac{42.497}{50.33} = \frac{42.497}{50.33} = \frac{42.497}{50.33} = \frac{42.497}{50.33} = \frac{46.36}{50.33} = \frac{42.497}{50.33} = \frac{42.4
                                      CMAX: 2×6.12 47,497 -1.11×10-4
exxxxx27x60.12 46.36
     d) Cop-80 273.15 100-9.11 21-[100 11.74]
                                                        = 23.62 mg/g
```