



# Matemáticas para las Ciencias II

Semestre 2020-2

Prof. Pedro Porras Flores  
Ayud. Irving Hernández Rosas

## Tarea Examen II

Kevin Ariel Merino Peña<sup>1</sup>

14 de mayo de 2020



Realice los siguientes ejercicios, escribiendo el procedimiento claramente. Y recuerden la tarea-examen se entregan de manera individual.

1. El volumen específico  $V$ , la presión  $P$  la temperatura  $T$  de un gas van der Waals están relacionados por

$$P = \frac{RT}{V - \beta} - \frac{\alpha}{V^2}$$

donde  $\alpha, \beta$  y  $R$  son constantes.

a) Encuentre  $\frac{\partial T}{\partial P}$ ,  $\frac{\partial P}{\partial V}$  y  $\frac{\partial V}{\partial T}$ .

Consideremos lo siguiente en función de la temperatura y el volumen como

$$P(T, V) = \frac{RT}{V - \beta} - \frac{\alpha}{V^2} \quad (1)$$

observemos que la ecuación anterior tiene al menos una solución tal que  $P(T, V) = 0$  pues como  $\alpha$  es una constante podemos elegirla cero y  $R$  o  $T$  iguales a cero, (alguna otra podría ser que entre ambos sumandos se hagan inversos aditivos). Como cada variable puede ser considerada independiente entonces, podemos proceder a despejar  $T$  con variable independiente

$$\begin{aligned} P &= \frac{RT}{V - \beta} - \frac{\alpha}{V^2} \\ P - \frac{RT}{V - \beta} &= -\frac{\alpha}{V^2} \\ -\frac{RT}{V - \beta} &= -P - \frac{\alpha}{V^2} \\ \frac{RT}{V - \beta} &= P + \frac{\alpha}{V^2} \\ RT &= \left(P + \frac{\alpha}{V^2}\right)(V - \beta) \\ T &= \left(P + \frac{\alpha}{V^2}\right)(V - \beta) \frac{1}{R} \\ T &= \left(P + \frac{\alpha}{V^2}\right) \frac{V - \beta}{R} \\ T(V, P) &= \left(P + \frac{\alpha}{V^2}\right) \frac{V - \beta}{R} \end{aligned}$$

Por la primera ecuación en el ejercicio

sumando en ambos miembros el inverso aditivo de  $\frac{RT}{V - \beta}$

sumando en ambos miembros el inverso aditivo de  $P$

Multiplicando ambos miembros por  $-1$

Multiplicando ambos miembros por el inverso multiplicativo de  $V - \beta$

Multiplicando ambos miembros por  $\frac{1}{R}$

Reescribiendo la ecuación

Poniéndola en función de las variables

$$T(V, P) = \left(P + \frac{\alpha}{V^2}\right) \frac{V - \beta}{R} \quad (2)$$

Por otro lado, es importante hacer una tercera observación

$$\begin{aligned} P &= \frac{RT}{V - \beta} - \frac{\alpha}{V^2} \\ P &= \frac{RTV^2 - \alpha(V - \beta)}{V^2(V - \beta)} \\ V^2(V - \beta)P &= RTV^2 - \alpha(V - \beta) \\ (V^3 - V^2\beta)P &= RTV^2 - \alpha(V - \beta) \end{aligned}$$

Por la primera ecuación en el ejercicio

Empleando la regla de suma de fracciones

Multiplicando ambos miembros por  $V^2(V - \beta)$

Desarrollando el primer miembros por distributividad

<sup>1</sup>Número de cuenta 317031326

$$(V - \beta)V^2P = RTV^2 - \alpha(V - \beta) \quad (3)$$

Empleando las dos observaciones anteriores podemos ver que

$$\frac{\partial T}{\partial P} = \frac{V - \beta}{R} \quad \text{Por la segunda observación, donde despejamos } T \quad (4)$$

$$\frac{\partial P}{\partial V} = \frac{-RT}{(V - \beta)^2} - \frac{2\alpha}{V^3} \quad \text{Por la función original} \quad (5)$$

Para obtener la derivada del volumen con respecto a la temperatura, tomemos a  $P$  como una constante y derivemos con respecto a  $T$  obtenemos:

$$\begin{aligned} \frac{\partial V}{\partial T} V^2 P - 2(V - \beta) V \frac{\partial V}{\partial T} P &= RV^2 + 2RTV \frac{\partial V}{\partial T} - \alpha \frac{\partial V}{\partial T} && \text{Despejando en (2) para } \frac{\partial V}{\partial T} \\ \frac{\partial V}{\partial T} &= \frac{R}{(V - \beta) \left( \frac{RT}{(V - \beta)^2} - \frac{2\alpha}{V^3} \right)} && \text{Finalmente obtenemos} \end{aligned} \quad (6)$$

Identifique qué variables son constantes e interprete físicamente cada derivada parcial.

En (4) tenemos que si  $R > 0$ , entonces  $\frac{\partial T}{\partial P}$  también será postivia, esto significa que la temperatura  $T$  está creciendo con respecto a la presión  $P$  cuando el volúmen  $V$  es  $V > \beta$  y ésta disminuirá en otro caso. Cuando  $R < 0$  lo contrario ocurre.

Luego, por (5) podemos ver que  $\frac{\partial P}{\partial V} > 0$  si  $\frac{RT}{(V - \beta)^2} > \frac{2\alpha}{V^3}$ , lo que significa que la presión  $P$  crecerá con respecto al volumen  $V$ . Además, entre más crezca  $V$  el volúmen, la presión se volverá cada vez más grande, vemos que si  $\frac{\partial P}{\partial V}$  tiende a 0 es porque la presión se vuelve muy cercana a una constante (cuando incrementamos el volumen  $V$ ).

b) Verifique  $\left( \frac{\partial T}{\partial P} \right) \left( \frac{\partial P}{\partial V} \right) \left( \frac{\partial V}{\partial T} \right) = -1$

Primero veamos que tenemos una manera distinta de escribir a (5) como:

$$\frac{\partial P}{\partial V} = \frac{-RTV^3 + 2\alpha(V - \beta)^2}{V^3(V - \beta)^2}$$

ahora tomemos (4), (5) y la ultima ecuación reescrita para hacer el siguiente producto

$$\begin{aligned} \frac{\partial T}{\partial P} \frac{\partial P}{\partial V} \frac{\partial V}{\partial T} &= \left( \frac{V - \beta}{R} \right) \cdot \left( \frac{-RTV^3 + 2\alpha(V - \beta)^2}{V^3(V - \beta)^2} \right) \cdot \left( \frac{R}{(V - \beta) \left( \frac{RT}{(V - \beta)^2} - \frac{2\alpha}{V^3} \right)} \right) \\ \frac{\partial T}{\partial P} \frac{\partial P}{\partial V} \frac{\partial V}{\partial T} &= (V - \beta) \cdot \left( \frac{-RTV^3 + 2\alpha(V - \beta)^2}{V^3(V - \beta)^2} \right) \cdot \left( \frac{1}{(V - \beta) \left( \frac{RT}{(V - \beta)^2} - \frac{2\alpha}{V^3} \right)} \right) \\ \frac{\partial T}{\partial P} \frac{\partial P}{\partial V} \frac{\partial V}{\partial T} &= \left( \frac{-RTV^3 + 2\alpha(V - \beta)^2}{V^3(V - \beta)^2} \right) \cdot \left( \frac{V - \beta}{(V - \beta) \left( \frac{RT}{(V - \beta)^2} - \frac{2\alpha}{V^3} \right)} \right) \\ \frac{\partial T}{\partial P} \frac{\partial P}{\partial V} \frac{\partial V}{\partial T} &= \left( \frac{-RTV^3 + 2\alpha(V - \beta)^2}{V^3(V - \beta)^2} \right) \cdot \left( \frac{1}{\left( \frac{RT}{(V - \beta)^2} - \frac{2\alpha}{V^3} \right)} \right) \end{aligned}$$

$$\frac{\partial T}{\partial P} \frac{\partial P}{\partial V} \frac{\partial V}{\partial T} = \frac{-RTV^3 + 2\alpha(V - \beta)^2}{V^3(V - \beta)^2 \left( \frac{RT}{(V - \beta)^2} - \frac{2\alpha}{V^3} \right)}$$

$$\frac{\partial T}{\partial P} \frac{\partial P}{\partial V} \frac{\partial V}{\partial T} = \frac{-RTV^3 + 2\alpha(V - \beta)^2}{\frac{V^3(V - \beta)^2 RT}{(V - \beta)^2} - \frac{2V^3 \alpha(V - \beta)^2}{V^3}}$$

$$\frac{\partial T}{\partial P} \frac{\partial P}{\partial V} \frac{\partial V}{\partial T} = \frac{-RTV^3 + 2\alpha(V - \beta)^2}{V^3 RT - 2\alpha(V - \beta)^2}$$

$$\frac{\partial T}{\partial P} \frac{\partial P}{\partial V} \frac{\partial V}{\partial T} = -1$$

2. Considere una función de temperatura  $T(x, y) = x \sin(y)$  Trazar algunas curvas de nivel. Calcule  $\nabla T$  y explique su significado.

Para trazar algunas curvas de nivel, igualemos la función a alguna constante  $k$

$$T(x, y) = x \sin(y)$$

Ecuación dada

$$T(x, y) = k$$

Para encontrar alguna curva de nivel

$$x \sin(y) = k$$

Sustituyendo  $T(x, y)$

$$x \sin(y) = -1$$

Evalutando en  $k < 0$

$$y = \arcsin\left(-\frac{1}{x}\right)$$

Por cálculo I

$$x \sin(y) = 2$$

Evalutando en  $k > 0$

$$y = \arcsin\left(\frac{2}{x}\right)$$

Por cálculo I

Ahora calculemos el gradiente como  $\nabla T = \left( \frac{\partial T}{\partial x}, \frac{\partial T}{\partial y} \right)$ , lo calculamos directamente:

$$\nabla T(x, y) = (\sin(x), x \cos(y))$$

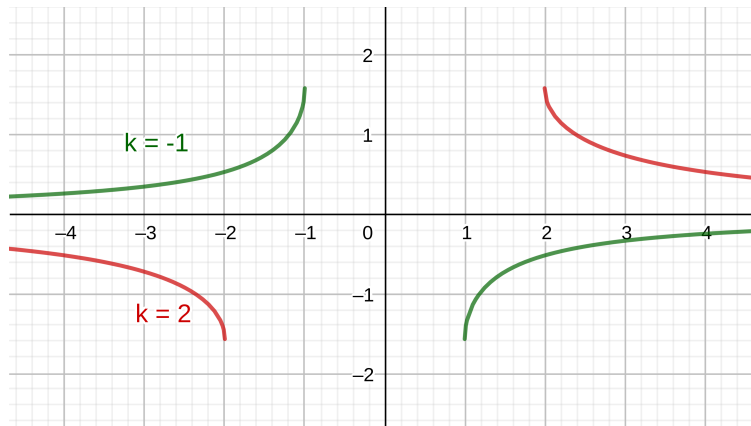


Figura 1: En el plano, los cuadrantes 1 y 2, son el conjunto B

En todos los casos el gradiente nos ofrece la dirección de más rápido crecimiento en una función, en este caso habla sobre la dirección en que más rápido incrementa la temperatura.

---

3. Encuentre el plano tangente a la superficie  $z = x^2 + y^2$  en el punto  $(1, -2, 5)$ . Explica el significado geométrico para esta superficie del gradiente de  $f(x, y) = x^2 + y^2$

4. Un bicho se encuentra en un entorno tóxico. El nivel de toxicidad está dado por  $T(x, y) = 2x^2 - 4y^2$ . Si el bicho está en  $(-1, 2)$ . ¿En qué dirección debería moverse para reducir la toxicidad más rápido.

5. El desplazamiento en el tiempo  $t$  y la posición horizontal en la recta  $x$  de una cierta cuerda de violín, está dada por

$$u(x, t) = \sin(x - 6t) + \sin(x + 6t)$$

Calcule la velocidad de la cuerda en  $x = 1$  cuando  $t = \frac{1}{3}$ .

6. La altura  $h$  del volcán hawaiano Mauna Loa se describe (aproximadamente) por la función

$$H(x, y) = 2.59 - 0.00024y^2 - 0.00065x^2$$

donde  $h$  es la altura sobre el nivel del mar en millas y  $x$  e  $y$  se miden de **este** a **oeste** y de **norte** a **sur**, también en millas desde la cima de la montaña. En  $(x, y) = (-2, -4)$ :

a) ¿Qué tan rápido amenta la altura en la dirección  $(1, 1)$ (es decir, hacia el noreste)? Exprese su respuesta en millas de altura por milla de distancia horizontal recorrida.

b) ¿En qué dirección es el camino ascendente más empinado?