



Matemáticas para las Ciencias II

Semestre 2020-2

Prof. Pedro Porras Flores
Ayud. Irving Hernández Rosas

Tarea Examen II

Kevin Ariel Merino Peña¹

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 α, β 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 α 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

¹Número 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 ∇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 $T(x, y)$

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

Evaluando en $k < 0$

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

Por cálculo I

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

Evaluando 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:

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

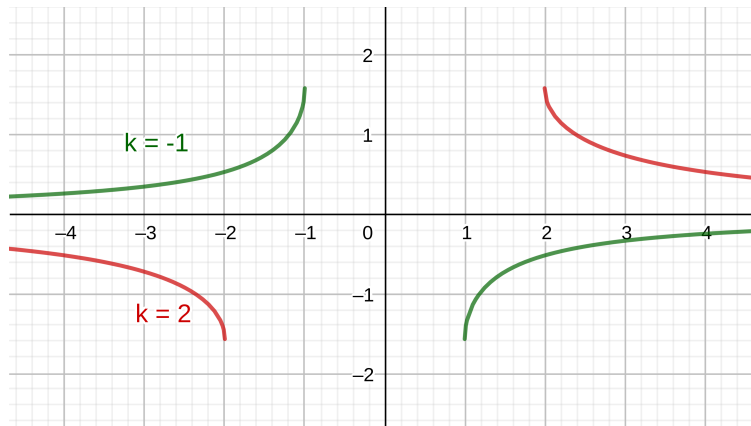


Figura 1: En el plano, los cuadrantes 1 y 2, son el conjunto B

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 $f(x, y) = x^2 + y^2$

Observemos que el punto de interés es $(x_0, y_0) = (1, -2)$, recordemos por clases anteriores, que el plano tangente a una función en el punto $(x_0, y_0, f(x_0, y_0))$ está dado por

$$z = f(x_0, y_0) + \left[\frac{\partial f}{\partial x}(x_0, y_0) \right] (x - x_0) + \left[\frac{\partial f}{\partial y}(x_0, y_0) \right] (y - y_0)$$

Ahora calculemos el gradiente

$\nabla f(x, y) = \left(\frac{\partial f}{\partial x}, \frac{\partial f}{\partial y} \right)$	Por definición de gradiente
$\nabla f(x, y) = \left(\frac{\partial}{\partial x}(x^2 + y^2), \frac{\partial}{\partial y}(x^2 + y^2) \right)$	Sustituyendo la función
$\nabla f(x, y) = (2x, 2y)$	Evaluando las derivadas

luego calculemos el gradiente en el punto $(x_0, y_0) = (1, -2)$, esto es $\nabla f(1, -2) = (2, -4)$, así podemos regresar a la ecuación del principio y sustituir

$$z = 5 + 2(x - 1) - 4(y + 2)$$

simplificando obtenemos la siguiente ecuación de un plano

$$z = 2x - 4y - 5$$

Además, sabemos que el gradiente nos ofrece la pendiente del plano tangente (con respecto a xy) que está dado por

$$\|\nabla f(1, -2)\|$$

esto último es

$$\begin{aligned} \|\nabla f(1, -2)\| &= \sqrt{2^2 + 4^2} \\ \|\nabla f(1, -2)\| &= 2\sqrt{5} \end{aligned}$$

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)? Expresa su respuesta en millas de altura por milla de distancia horizontal recorrida.

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