
ANÁLISIS MATEMÁTICO I (LIC. EN CS. BIOLÓGICAS)

Verano 2016

Práctica 2: Función logarítmica y función exponencial

Notación: Para $a > 0$ indicaremos al logaritmo en base a de x por $\log_a x$. Usaremos $\log x$ para logaritmo de x en base 10 y $\ln x$ para el logaritmo de x en base e . Como las funciones $\log_a x$ y a^x son una inversa de la otra, se tienen las identidades: • $x = a^{\log_a x}$ para $x > 0$ y • $x = \log_a a^x$ para $x \in \mathbb{R}$. Además, si $a, b > 0$ tenemos $\log_b x = \frac{\log_a x}{\log_a b}$.

Ejercicio 1.

(a) A partir de los gráficos de $f(x) = 2^x$ y de $g(x) = 2^{-x}$ obtener los gráficos de:

$$\begin{aligned} f_1(x) &= 2^x + 1 & f_2(x) &= 2^x - 1 & f_3(x) &= 2^{x+1} & f_4(x) &= 2^{x-1} \\ f_5(x) &= 2^{-x} + 1 & f_6(x) &= 2^{-x} - 1 & f_7(x) &= 2^{-(x+1)} & f_8(x) &= 2^{-(x-1)} \\ f_9(x) &= 2^{-(x+1)} + 2 \end{aligned}$$

(b) A partir de los gráficos de $f(x) = \log_2 x$ y de $g(x) = \log_{\frac{1}{2}} x$ obtener los gráficos de:

$$\begin{aligned} f_1(x) &= \log_2 x + 1 & f_2(x) &= \log_2 x - 1 & f_3(x) &= \log_2(x + 1) & f_4(x) &= \log_2(x - 1), \\ f_5(x) &= \log_{\frac{1}{2}} x + 1 & f_6(x) &= \log_{\frac{1}{2}} x - 1 & f_7(x) &= \log_{\frac{1}{2}}(x + 1) & f_8(x) &= \log_{\frac{1}{2}}(x - 1). \end{aligned}$$

Ejercicio 2. Para los siguientes valores de x : 4 ; 64 ; 32 ; $\frac{1}{2}$; $\frac{1}{8}$ determinar:

$$\log_2 x \qquad \log_4 x \qquad \frac{\log_4 x}{\log_2 x}.$$

¿Qué se observa? Explique por qué ocurre, justificando.

Ejercicio 3. Sabiendo que $\log 2 \simeq 0,30103$ y $\log 3 \simeq 0,47712$ determinar aproximadamente, sin el uso de calculadora, los siguientes logaritmos :

$$\log 0,003 \ ; \ \log 125 \ ; \ \log_2 5 \ ; \ \log_{\frac{1}{2}} 3 \ ; \ \log_6 2 \ ; \ \log_6 5.$$

Ejercicio 4. El geólogo C. F. Richter definió la magnitud de un sismo (o terremoto) como $\log(I/S)$ donde I es la intensidad del terremoto (medida por la amplitud de oscilación de la aguja de un sismógrafo situado a 100km del sismo) y S es la intensidad de un movimiento sísmico "mínimo" donde la amplitud es 1 micra = 10^{-4} cm . El terremoto de San Francisco de 1989 tuvo

una magnitud de 6,9 en la escala de Richter. El terremoto de 1906 en la misma ciudad tuvo una intensidad 25 veces mayor. ¿Cuál fue su magnitud en la escala de Richter?

Ejercicio 5. Resolver las siguientes ecuaciones :

$$(a) 5 \log_5 x + 5 = 0$$

$$(h) 3^x - 12 + 27 \cdot 3^{-x} = 0 (*)$$

$$(b) 4 \cdot 3^x - 4 = 0$$

$$(i) 2^x - 2^{2-x} = 0 (*)$$

$$(c) \frac{2 \log_2 x - 3}{3} = 1$$

$$(j) 2(\log_3 x)^2 - 17 \log_3 x + 8 = 0 (*)$$

$$(d) 3 \cdot 4^x + 6 = 0$$

$$(k) 4 \cdot 3^{2x} + 8 \cdot 3^x - 5 = 0 (*)$$

$$(e) 5^{x+2} + 3 \cdot 5^{x+1} - 8 = 0$$

$$(l) e^x - 3 + 2 \cdot e^{-x} = 0 (*)$$

$$(f) e^{2x} - e^x - 6 = 0$$

$$(g) 3 \log_3^2 x - 6 \log_3 x - 9 = 0$$

$$(m) \sqrt[x+2]{5^{x-1}} = \sqrt[x+1]{5^x}$$

Ejercicio 6. La población de un país (medida en millones de habitantes) crece exponencialmente de acuerdo con la expresión $f(t) = 30 \cdot e^{0,01t}$ donde la variable t mide en años el tiempo transcurrido desde el “año base” (en este caso, 1980) hasta el momento en que se realiza la evaluación.

(a) ¿Cuál era la población en 1980? ¿Y en 1990?

(b) ¿En qué año la población duplicará a la de 1980?

(c) ¿En qué año la población será el doble de la de 1990?

Ejercicio 7. En una solución química la concentración de cationes hidronio (H_3O^+ , o simplemente H^+), medida en moles por litro, se indica con el símbolo $[\text{H}^+]$. El potencial hidrógeno está definido por $\text{pH} = -\log[\text{H}^+]$.

(a) Calcular el valor del pH para soluciones cuyas respectivas concentraciones de cationes hidronio sean: $4,56 \cdot 10^{-3}$; $6,2 \cdot 10^{-6}$ y $7,14 \cdot 10^{-10}$.

(b) Calcular la concentración $[\text{H}^+]$ para soluciones cuyos pH sean, respectivamente, 9,3; 4,7, 1,1.

(c) (*) Supongamos que en una medición del pH de una solución acuosa se comete un error de 0,2 décimas. ¿Es muy grave el error cometido?

Ejercicio 8. ¿Puede ser exponencial la función $y = f(x)$ que satisface los siguientes valores?

x	2	4	6
y	12	48	194

(a) Si la respuesta fuera negativa, justificarla.

(b) Si la respuesta fuera afirmativa, determinar k y a tales que $f(x) = k \cdot a^x$. Representar gráficamente indicando en el gráfico los valores de k y de a .

Ejercicio 9. (*) Como en el problema anterior, siendo la tabla de valores :

x	1	3	5
y	3	27	343

Ejercicio 10. Determinar analíticamente los parámetros k y a de las funciones exponenciales de la forma $y = k \cdot a^x$ que pasan por los siguientes pares de puntos:

(a) $P_1 = (0; 2)$; $P_2 = (2; 18)$

(c) $P_1 = (-2; \frac{5}{2})$; $P_2 = (2; 10)$

(b) $P_1 = (-2; \frac{75}{4})$; $P_2 = (1; \frac{6}{5})$

(d) $P_1 = (-3; 48)$; $P_2 = (2; \frac{3}{2})$ (*)

Ejercicio 11. Determinar analíticamente el punto de intersección de los siguientes pares de funciones exponenciales:

(a) $f(t) = \frac{1}{4} \cdot 5^t$ con $g(t) = 250 \cdot (\frac{1}{2})^t$.

(b) $f(x) = 18 \cdot 6^x$ con $g(x) = 2^{x+1}$.

Ejercicio 12. (*) Atacando determinadas esporas bacterianas con fenol al 5% se obtuvieron los datos de la tabla adjunta que indican el número de bacterias sobrevivientes por gota de una mezcla del cultivo con el desinfectante:

Tiempo (hs)	0,5	1	2,5	3	4
Bacterias	300	220	92	68	38

(a) Comprobar que la ley que rige el proceso es (aproximadamente) exponencial. Determinar los parámetros de la función a partir de su gráfico.

(b) ¿Cuál era la cantidad inicial de esporas por gota de mezcla?

(c) ¿Cuántas esporas quedan después de 2 horas de comenzada la desinfección?

(d) ¿Cuánto tiempo debe transcurrir para que queden 10 esporas por gota?

Ejercicio 13. (*) En una reacción química monomolecular, cuya proporción de elementos sigue una ley exponencial en el tiempo, se observa que después de 100 minutos de iniciado el experimento se descompuso el 25,9% de cierta sustancia.

- (a) Determinar analítica y gráficamente la función que describe la cantidad remanente de dicha sustancia en función del tiempo transcurrido desde el comienzo.
- (b) ¿Cuánto quedará después de 4 horas?
- (c) (*) ¿Cuál es el tiempo necesario para que se descomponga la mitad?

Ejercicio 14. (*) Este ejercicio muestra un ejemplo de la situación descrita en el ejercicio anterior. El pentóxido de dinitrógeno (N_2O_5) es un gas fuertemente oxidante, que se descompone produciendo dióxido de nitrógeno (NO_2), un gas sumamente tóxico, mediante la siguiente reacción:



Puesto que hay un único reactivo, podemos pensar que la velocidad de la reacción depende sólo del reactivo N_2O_5 , concretamente, podemos pensar que la velocidad de la reacción depende de la concentración de N_2O_5 , mediante la expresión

$$v([N_2O_5]) = k[N_2O_5]^m,$$

para algún m , que se llama el orden de la reacción, y k es una constante, llamada constante de velocidad de la reacción. Estamos notando $[N_2O_5]$ a la concentración del N_2O_5 , que vamos a medir según su molaridad M (número de moles de moléculas por litro), y $v[N_2O_5]$ es la velocidad, que la vamos a medir en $M/segundos$.

- (a) Supongamos que la descomposición del N_2O_5 ocurre a los 25^0C . Si se observa que la velocidad de la reacción de descomposición es de $1,4 \times 10^{-3}M/s$ cuando la concentración del N_2O_5 es $0,020M$, y es $7,0 \times 10^{-4}M/s$ si la concentración inicial es $0,010M$, calcular m .
- (b) Usando el ítem anterior, calcular k .
- (c) La concentración del N_2O_5 depende del tiempo, y es posible ver, usando los ítems anteriores, que cumple la ecuación

$$\ln([N_2O_5]) = -kt + \ln([N_2O_5]_0),$$

donde t es el tiempo en segundos, $[N_2O_5]_0$ es la concentración inicial y $[N_2O_5]$ es la concentración del N_2O_5 en el tiempo t . Calcular la concentración del N_2O_5 si inicialmente es $0,005M$ y transcurren 20 segundos.

- (d) ¿Cuánto tiempo tarda en disminuir a la mitad la concentración del N_2O_5 ?

Ejercicio 15. Una colonia de hongos se reproduce de manera tal que la superficie cubierta crece exponencialmente a medida que transcurre el tiempo. A los 0,5 días de detectados el área afectada es de $0,17 \text{ mm}^2$, y a los 3 días es de $1,35 \text{ mm}^2$.

- (a) Determinar analíticamente la función que rige este crecimiento.
- (b) ¿En que momento el área afectada habrá sido $0,82 \text{ mm}^2$?
- (c) ¿Cuál será el área cubierta después de 11 días?

Ejercicio 16. Si tenemos una masa inicial de K_0 gramos de radio, después de transcurridos t siglos, parte de la sustancia se habrá desintegrado, quedando un cantidad remanente expresada por $f(t) = K_0 \cdot e^{-0,038t}$. Determinar el tiempo necesario para que se haya desintegrado precisamente la mitad de la masa inicial. Este lapso se conoce como *vida media* y es una constante característica de cada elemento radiactivo.

Ejercicio 17. Tenemos ahora 5g de una sustancia radiactiva cuya vida media es de 10 minutos. La función que rige el proceso de desintegración es $f(t) = K_0 \cdot e^{-kt}$. ¿Qué cantidad de sustancia quedará remanente después de transcurridos 20 minutos?

Ejercicio 18. (*) Recordemos que si T_k y T_c miden la temperatura de un cuerpo en grados Kelvin y grados Celsius, respectivamente, vale que $T_k = T_c + 273$. Por otra parte la resistencia R de un semiconductor varía con la temperatura T (medida en grados Kelvin) de acuerdo con la siguiente expresión: $R(T) = A \cdot e^{B/T}$ donde A y B son determinadas por el material del semiconductor. Para una muestra de silicio se observan las siguientes mediciones :

$$\begin{array}{ll} t_1 = 0^\circ\text{C} & R_1 = 1,8 \Omega \cdot m \\ t_2 = 20^\circ\text{C} & R_2 = 0,6 \Omega \cdot m \end{array}$$

- (a) Calcular los coeficientes A y B de la expresión antes mencionada.
- (b) Calcular la resistencia de esa muestra a una temperatura de 80°C .

Ejercicio 19. (*) Un flujo luminoso atraviesa perpendicularmente una solución y es parcialmente absorbida su energía por el soluto. En el interior de la solución la intensidad lumínica l es función de la distancia x recorrida a través de la solución y se verifica $\ln(l(x)) = -kx + A$

- (a) Expresar l como una función de x .
- (b) Sea l_1 la intensidad a la entrada, y l_2 la intensidad de salida después de un recorrido de distancia d . Mostrar que la *transmisión lumínica* $\frac{l_2}{l_1}$ vale e^{-kd} .
- (c) Si la constante k vale $200c$ (donde c es la concentración de soluto), ¿para qué c la transmisión es $\frac{1}{2}$?