

c) Si el volumen del recipiente es de 3,00 dm ³ , cuál es el volumen que ocupa cada uno de los gases de la mezcla. Escribir solamente el resultado.	3,00 dm³
---	----------------------------

5.- a) 1,0 pto. b) 1,0 pto.

a) Se tienen 400 cm ³ de solución acuosa de Ca(OH) ₂ de pH = 12,60. Calcular el volumen de agua que debe agregarse para obtener una solución de pH= 11,50. Escribir solamente el resultado.	4,64 dm³ ó 4637 cm³ (4,50 – 4,78)
b) Se tienen 5,00 dm ³ de una solución acuosa de ácido láctico (C ₂ H ₄ OHCOOH), pH= 2,75. En el equilibrio hay 1,20 x 10 ⁻³ mol de ácido láctico. Calcular el valor de pKa. Escribir solamente el resultado.	1,88 (1,86–1,90)

SOLO RESPONDEN LOS ESTUDIANTES QUE INGRESAN A ODONTOLOGÍA

a) 0,5 ptos. b) 0,5 ptos.

a) Nombrar el siguiente compuesto: CH ₃ CH ₂ CH(OH)CH ₂ COOH Escribir solamente la respuesta.	Ácido 3- hidroxipentanoico
b) Escribir la fórmula semidesarrollada de un alcohol secundario que sea isómero del etilpropiléter. Escribir solamente la respuesta.	Ej: un alcohol secundario de 5 C