6. Se determinó que la concentración de iones hidrógeno de una bebida de cola es de 0,004 mol/L

a) Calcular el pH	b) Calcular el pOH	c) Indique si es Acida o Básica

7. Indique si cada una de las siguientes afirmaciones es verdadera o falsa. Si es falsa justifique su respuesta. Si no se justifica la respuesta no tiene valor (Recuerde escribir con letra clara, en caso contrario se anula el literal)

	V ó F	Justificación
a) En lugares frios se usan aceites de alta viscosidad en los vehículos, para que fluyan con mayor facilidad en el motor		
b) Si se agrega un soluto cualquiera en el agua, ésta aumentará tanto su punto de fusión como el de ebullición		
c) Si estamos en algún lugar de la sierra ecuatoriana el punto de ebullición del agua será menor a 100°C ya que la presión atmosférica es menor		
d) Un tensoactivo es una sustancia que logra aumentar la tensión superficial del agua y permite un mejor lavado de la ropa		
e) Si los líquidos son poco viscosos logran subir mejor a través de los capilares de las plantas.		
f) La gasolina tiene una presión de vapor baja, lo que hace que se evapore más rápido que el agua		
g) Cuando un desodorante ambiental sólido se evapora es porque sufre un proceso de evaporación		
h) Si vemos gotitas de agua en la tapa de una olla con agua hirviendo es porque el vapor de agua se ha condensado		
i) Los gases se mezclan muy rápidamente gracias a su propiedad de difusión		

En el siguiente cuadro califique en una escala del 1 al 5 (5 como la mejor) la participación de sus compañeros en el proyecto de investigación: "Elaboración de un producto". El promedio obtenido por cada alumno se multiplicará como porcentaje por el puntaje obtenido por el grupo y éste resultado será la nota de cada participante.

Nombre del producto elaborado:	
Nombre de los integrantes del grupo	Calificación

La revisión del examen se hará el martes 8 de septiembre de acuerdo al siguiente horario:
Paralelo 41: de 9h00 a 10h30 **Paralelo 42: de 11h00 a 12h30**