



7. En base al gráfico determinar

a) ¿Cuántos gramos de nitrato de potasio se pueden disolver en 200 gramos de agua a 70°C?

b) ¿Si se enfría esta solución en un baño de hielo hasta 20°C, cuántos gramos de cristales de nitrato de potasio se podrían recuperar?

8. Conteste las siguientes preguntas (Recuerde escribir con letra legible en caso contrario se anula el literal)

1. ¿Por qué los mecánicos recomiendan usar aceite de baja viscosidad en lugares fríos y de alta viscosidad en lugares calurosos?	
2. ¿Por qué si dejamos abierta una botella llena de un refresco de cola, se escapa el gas?	
3. ¿Por qué en algunos lugares de la sierra el agua hierve a 90°C y no a 100°C como sucede en la costa?	
4. ¿Por qué un metal sólido como el hierro tiene una densidad mayor que un plástico?	
5. ¿Por qué la acetona se evapora más rápido que el agua a temperatura ambiente?	
6. ¿Por qué algunos insectos pueden permanecer suspendidos sobre el agua?	

En el siguiente cuadro califique en una escala del 1 al 5 la participación de sus compañeros en el trabajo 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 uno.

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

La revisión del examen se hará el martes 9 de Septiembre de 9h00 a 12h00 en las oficinas del Parque de Ciencias