

## 1. Estudio de conceptos.

En primer lugar deberías responder afirmativamente a las siguientes preguntas. Si la respuesta es 'no' o tienes dudas, repasa el concepto correspondiente. En caso de seguir con dudas pregunta a tu profesor o envía un e-mail con el formulario general.

- ¿Conoces la diferencia entre disoluciones diluidas y disoluciones concentradas?
- ¿Sabes qué son las disoluciones saturadas?
- ¿Sabes qué la forma de medir la concentración con los términos disolución diluida / concentrada sólo sirve a nivel cualitativo pero que cuando hablamos de disoluciones saturadas estamos especificando de forma indirecta cuál es su concentración?
- ¿Sabes que significa medir la concentración de una disolución?
- ¿Comprendes la medida de las concentraciones en g de soluto por litro de disolución?
- ¿Conoces los pasos a seguir para preparar una disolución?
- ¿Sabes que volumen de disolución no es lo mismo que volumen de disolvente?
- ¿Comprendes la medida de las concentraciones en tanto por ciento de la masa de disolución?
- ¿Sabes qué mide la solubilidad de una disolución?
- ¿Sabes en qué se expresa la solubilidad de una disolución?
- ¿Sabes cómo se representa la solubilidad de una disolución en función de la temperatura?
- ¿Conoces cómo varía la solubilidad de sólidos en líquidos cuando varía la temperatura?
- ¿Conoces cómo varía la solubilidad de gases en líquidos cuando varía la temperatura?

## 2. Ejercicios del apartado.

Ejercicio / Pregunta		En caso de no acertar a la primera o de obtener puntuaciones inferiores al 80%, deberías repasar los siguientes conceptos
Disoluciones verdaderas (I)		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Repasar los conceptos de disolución diluida, concentrada, saturada y sobresaturada.</li> </ul>
Disoluciones verdaderas (II)		
Preparación de disoluciones		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Repasar los pasos a seguir para preparar una disolución en el apartado de medida de las concentraciones en g soluto / l disolución</li> </ul>
Cálculo de concentraciones (I)	1	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Repasar la forma de medir concentraciones en g / l</li> <li>• Repasar en matemáticas cómo despejar el numerador o el denominador en una fracción</li> </ul>
	2	
	3	
Cálculo de concentraciones (II)	1	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Repasar la forma de medir concentraciones en tanto por ciento en peso (masa)</li> <li>• Repasar en matemáticas cómo despejar el numerador o el denominador en una fracción</li> </ul>
	2	
	3	
Solubilidad (I)		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Repasar todo lo relacionado con solubilidad en el apartado correspondiente.</li> </ul>
Solubilidad (II)		
Disoluciones y teoría cinético molecular		<ul style="list-style-type: none"> <li>• Repasar las explicaciones de la teoría cinético molecular sobre la presión, temperatura, los estados de agregación y cambios de estado, del apartado segundo del bloque.</li> <li>• Repasar la explicación de la disolución desde el punto de vista de la teoría cinético molecular.</li> </ul>