

Problemas de disoluciones masa-masa y masa-volumen

<p>Se dispone de 8,5 g de NaCl:</p> <p>A) Calcular qué volumen de solución al 5 % m/v se podrá preparar.</p> <input type="text"/>	<p>Se dispone de 8,5 g de NaCl:</p> <p>B) Calcular en qué cantidad de agua deberá disolverse para obtener una solución al 2 % m/m.</p> <input type="text"/>
<p>Calcular la cantidad en g de soluto que existen:</p> <p>A) en 750 cc de solución de NaOH al 22 % m/v.</p> <input type="text"/>	<p>Calcular la cantidad en g de soluto que existen:</p> <p>B) en 150 g de solución de KCl al 5,5 % m/m.</p> <input type="text"/>
<p>Se disuelven 10 g de azúcar en 100 g de agua. Expresar la concentración en % m/m.</p> <input type="text"/>	<p>¿Cuántos g de KOH se deben disolver en 40 g de agua para obtener una solución que esté al 5.5 % m/m?</p> <input type="text"/>