

**CUADERNO DE**

**EXAMEN DE**

**PRÁCTICAS DE TGL**

**1<sup>ER</sup> TRIMESTRE**







**Ejercicio 2: Dilución seriada**

A partir de una solución 5M de Permanganato potásico, se debe realizar las siguientes diluciones seriadas: 1/5, 1/15 y 1/20. Calcula la concentración de permanganato potásico en cada dilución. Se evaluará con un  las respuestas correctas y un  las respuestas incorrectas.

Alumnado	Dilución 1/5			Dilución 1/15			Dilución 1/20			Nota	SOLUCIÓN
	Calcula la concentración correctamente	Realiza la dilución correctamente	Utiliza el material correcto	Calcula la concentración correctamente	Realiza la dilución correctamente	Utiliza el material correcto	Calcula la concentración correctamente	Realiza la dilución correctamente	Utiliza el material correcto		
											Dilución 1/5 <b>Dilución:</b> Partiendo del permanganato potásico 5M, debe coger <b>1ml de permanganato</b> , verterlo en un tubo de ensayo o vaso precipitado y añadirle agua hasta alcanzar un volumen final de 5ml, es decir, le debe añadir <b>4ml de agua</b> .
											Calculo de la concentración: partiendo de la fórmula $C_0 \times V_0 = C_1 \times V_1$ Se despeja el valor de $C_1$ $C_1 = V_1 / (C_0 \times V_0) = 5 \text{ ml} / (5M \times 1\text{ml}) = \mathbf{1M}$
											Dilución 1/15 <b>Dilución:</b> Partiendo de la dilución 1/5 1M, debe coger <b>1ml de dilución 1/5</b> , verterlo en un tubo de ensayo o vaso precipitado y añadirle agua hasta alcanzar un volumen final de 15ml, es decir, le debe añadir <b>14ml de agua</b> .
											Calculo de la concentración: partiendo de la fórmula $C_1 \times V_1 = C_2 \times V_2$ Se despeja el valor de $C_2$ $C_2 = V_2 / (C_1 \times V_1) = 15 \text{ ml} / (1M \times 1\text{ml}) = \mathbf{0,066M}$
											Dilución 1/20 <b>Dilución:</b> Partiendo de la dilución 1/15 0,06M, debe coger <b>1ml de dilución 1/15</b> , verterlo en un tubo de ensayo o vaso precipitado y añadirle agua hasta alcanzar un volumen final de 20ml, es decir, le debe añadir <b>19ml de agua</b> .
											Calculo de la concentración: partiendo de la fórmula $C_2 \times V_2 = C_3 \times V_3$ Se despeja el valor de $C_3$ $C_3 = V_3 / (C_2 \times V_2) = 20 \text{ ml} / (0,066M \times 1\text{ml}) = \mathbf{0,0033M}$









Recortar y doblar estas fichas para entregar al alumnado y que escoja que práctica realizará

<p><b>Ejercicio 1: Identificación de material de laboratorio</b></p> <p>En este ejercicio el alumnado deberá identificar el objeto situado en cada puesto de trabajo indicando su nombre y la función de dicho objeto.</p>	<p><b>Ejercicio 2: Dilución seriada</b></p> <p>A partir de una solución 5M de Permanganato potásico, se debe realizar las siguientes diluciones seriadas: 1/5, 1/15 y 1/20. Calcula la concentración de permanganato potásico en cada dilución</p>	<p><b>Ejercicio 3: Preparación de medio de cultivo Mac Codial</b></p> <p>El alumnado deberá preparar 20ml de medio de cultivo Mac Codial a partir de la siguiente receta: Disolver 95g de medio deshidratado en 500ml de agua. Calentar para favorecer la disolución del medio. Verter y dejar solidificar.</p>	<p><b>Ejercicio 4: Desinfección de una superficie de trabajo.</b></p> <p>El alumnado deberá realizar un protocolo de desinfección de la superficie de trabajo o poyeta, mediante el método de loción con hipoclorito sódico (NaClO) al 10% .</p>	<p><b>Ejercicio 5: Esterilización de un objeto</b></p> <p>Se realizará la esterilización de una pinza en el autoclave.</p>
--	--	---	--	--