LABORATORIO ELABORACIÓN DE UNA CURVA DE CALIBRACIÓN ESPECTROFOTOMÉTRICA

Pesar 2,1545 g de $KMnO_4$ disolver en agua desionizada y llevar a un volumen de 500 ml en balón aforado (solución madre); de esta solución tomar una alícuota de 25 ml en balón aforado de 500 ml y completar a volumen con agua desionizada (solución de trabajo).

De la solución de trabajo tomar en tubos de ensayo 0, 1, 2, 3, 4 y 5 ml y completar cada tubo a un volumen final de 15 ml con agua desionizada.

Adicionalmente preparar un tubo problema, tomando una cantidad en ml de la solución de trabajo entre 0 y 5 ml y llevando a 15 ml de volumen final con agua desionizada (por ejemplo, 3.5 ml de solución de trabajo y 11.5 ml de agua desionizada)

Agitar cada tubo y leer en el espectrofotómetro la absorbancia de cada uno a una longitud de onda de 525 o 540 nm cuadrando el equipo con la solución del tubo de agua desionizada.

Llene la tabla anexa

Peso $KMnO_4$			
tubo	ml $KMnO_4$	ABSORBANCIA	ppm Mn
1	0	0	0
2	1		
3	2		
4	3		
5	4		
6	5		
tubo problema			

Realice los respectivos cálculos de ppm y elabore la curva de calibración de Absorbancia vs ppm de Mn, e interpole en la gráfica la absorbancia del tubo problema y diga a cuantos ml y a cuantas ppm corresponde.