

Código del estudiante:

Nombre y Apellido: _____

HOJA DE RESPUESTAS DEL PROBLEMA EXPERIMENTAL Nº 1

1.1 Peso de anhídrido maleico proporcionado:

 g

1.2 Peso del cristalizador rotulado con la letra **A**, vacío:

 g

1.3 Peso del cristalizador **A** con el compuesto **A**:

 g

Firma del supervisor:

Color:

1.4 Peso de **A** obtenido:

 g

1.5 Peso del cristalizador rotulado con la letra **B**, vacío:

 g

1.6 Peso del cristalizador **B** con el compuesto **B**:

 g

Firma del supervisor:

Color:

1.7 Peso de **B** obtenido:

 g

1.8 Cálculo del rendimiento del compuesto **A** con respecto al anhídrido maleico proporcionado:

Cálculos

Rendimiento del compuesto **A**

 %

Código del estudiante:

Nombre y Apellido: _____

HOJA DE RESPUESTAS DEL PROBLEMA EXPERIMENTAL Nº 1
(continuación)

1.9 Esquema de la placa cromatográfica obtenida indicando los puntos de siembra (de aplicación), las posiciones de **A** y **B** y el frente del disolvente.



1.10 Ensayo con Br₂/H₂O:

1.10.1

Muestra	Cambio observado
blanco	
A	
B	

1.10.2. Escribe una reacción general de un ensayo positivo con el agua de bromo en las condiciones de la práctica.



Código del estudiante:

Nombre y Apellido: _____

HOJA DE RESPUESTAS DEL PROBLEMA EXPERIMENTAL Nº 1
(continuación)

1.11.1 Dibuja las estructuras del anhídrido maleico, y de los compuestos **A** y **B**.

Anhídrido maleico

Compuesto **A**

Compuesto **B**

1.11.2 Nombra al compuesto **A**, según las reglas de la IUPAC

1.12 Escribe las ecuaciones que representen las reacciones involucradas en las etapas I y II del experimento.

Código del estudiante:

Nombre y Apellido: _____

HOJA DE RESPUESTAS DEL PROBLEMA EXPERIMENTAL N° 1
(continuación)

1.13 Indica si las siguientes afirmaciones son verdaderas o falsas, escribiendo V o F, respectivamente, en los casilleros correspondientes:

Los compuestos **A** y **B** son estereoisómeros.

Los compuestos **A** y **B** son isómeros de posición.

El compuesto **A** es menos polar que el compuesto **B**.

En la reacción **A** ? **B**, el HCl actúa como catalizador

La reacción **A** ? **B** es una reacción de adición-eliminación al doble enlace.

Penalizaciones.

Puedes solicitar materiales y/o reactivos si se te rompen o acaban respectivamente. La penalización será de 2 Marcas por cada reemplazo.

N°	Reactivo / material	Firma del estudiante	Firma del supervisor

Penalización total: _____ marcas.