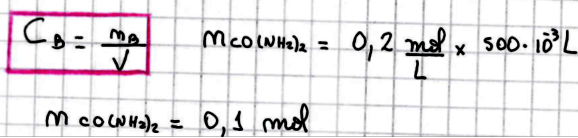
**PREGUNTAS DE APLICACIÓN**

1\_¿Cómo prepararías 500 mL de solución acuosa 0,2 M de urea CO(NH2)2?

**DESARROLLO**

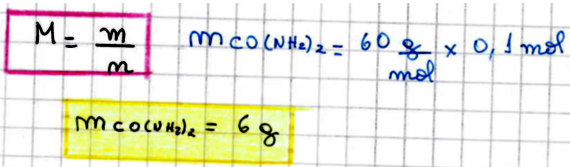
\_ Calculamos los mol de urea



\_ Calculamos la masa molar de Urea

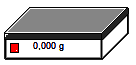


\_ Calculamos la masa de Urea necesaria, para preparar la solución

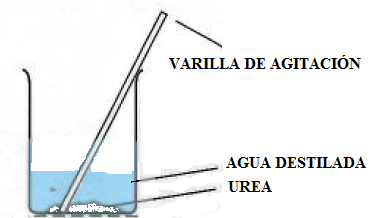


**PROCEDIMIENTO EXPERIMENTAL**

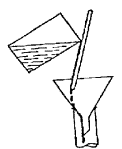
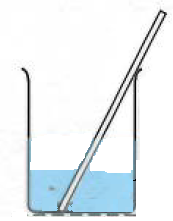
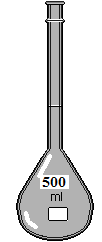
\_ Usando una balanza y un vidrio de reloj, medimos 6 g de Urea



\_ Luego se vierte el contenido (los 6 g de urea) en un vaso de precipitado, se agrega un poco de agua destilada, para disolver la urea.

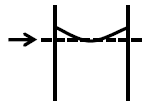


\_ Se vierte el contenido del vaso de precipitado en un matraz de aforo de 500 mL, con ayuda de un embudo de vástago corto.



\_ Se enjuaga bien el vaso de precipitado con una pequeña cantidad de agua destilada, lo mismo se hace con el embudo, para no perder nada de la solución.

\_ Se agita el contenido dentro del matraz de aforo y se enrasa con agua destilada a 500 mL (Tal como lo indica la figura).



\_ Finalmente, se tapa el matraz de aforo y se homogeniza.