

1. Estudio de conceptos.

En primer lugar deberías responder afirmativamente a las siguientes preguntas. Si la respuesta es 'no' o tienes dudas, repasa el concepto correspondiente. En caso de seguir con dudas pregunta a tu profesor o envía un e-mail con el formulario general.

- ¿Sabes qué los coeficientes estequiométricos de la reacción química ajustada nos indican la proporción molar en que reaccionan reactivos y se forman productos?
- ¿Sabes qué es lo primero es escribir la reacción química y ajustarla?
- ¿Sabes que habitualmente necesitarás la masa molecular del dato y la de la incógnita?
- ¿Recuerdas que masa molar es la masa molecular en gramos?
- ¿Sabes que si te dan la masa como dato debes pasarla a gramos dado que la masa molar se encuentra en gramos?
- ¿Conoces los tres pasos de los que suele constar un problema de estequiometría a la hora de realizar el cálculo?

2. Ejercicios del apartado.

- Ejercicios sobre conceptos básicos:

Ejercicio / Pregunta		En caso de no acertar a la primera o de obtener puntuaciones inferiores al 80%, deberías repasar los siguientes conceptos
Consideraciones previas	Pregunta 1	<ul style="list-style-type: none"> • Repasa todo lo relativo al significado de la relación molar. A la equivalencia entre coeficiente estequiométrico y el número de moles con que reaccionan o se forman las sustancias.
	Pregunta 2	
	Pregunta 3	
	Pregunta 4	
Cálculos estequiométricos (I)		<ul style="list-style-type: none"> • Repasar el cálculo de la masa molecular. • Repasa el concepto de masa molar. • Repasa la forma de realizar cálculos estequiométricos por medio de los factores de conversión.
Cálculos estequiométricos (II)		
Cálculos estequiométricos (III)		<ul style="list-style-type: none"> • Además de lo indicado en el recuadro anterior deberías repasar la ley de Lavoisier.

Ejercicio / Pregunta		En caso de no acertar a la primera o de obtener puntuaciones inferiores al 80%, deberías repasar los siguientes conceptos
Proceso completo	Apartado I	<ul style="list-style-type: none">• Repasa los conceptos del apartado cuarto: fases en el cálculo estequiométrico, ejemplo, recuerda.
	Apartado II	
	Apartado III	

EDUCAMIX