

Autoevaluación para el 2º examen parcial.

Este documento te ayudará a autoevaluarte. Creemos que si te decimos lo que se espera de ti en este curso en cuanto a conocimientos y habilidades, entonces podrás reconocer lo que has avanzado y lo que aún te falta por hacer. Para lograrlo te pedimos que, después de estudiar, revises los puntos que se enlistan a continuación y vayas marcando afirmativamente aquellos en los que consideres que ya posees un dominio adecuado.

El objetivo por alcanzar es que digas **SÍ** a las siguientes afirmaciones:

- Puedo decir, sin hacer cálculos, si un compuesto iónico simple tendrá mayor o menor energía de red que otro. **SÍ**____ **NO**____
- Puedo explicar por medio de interacciones intermoleculares por qué algunos iones se hidratan y otros no. **SÍ**____ **NO**____
- Puedo calcular energías de red teóricas por medio de las ecuaciones de Born-Landé y Kapustinskii. **SÍ**____ **NO**____
- Puedo calcular energías de red experimentales mediante un ciclo de Born-Haber. **SÍ**____ **NO**____
- Puedo calcular entalpías de formación por medio de un ciclo de Born-Haber. **SÍ**____ **NO**____
- Puedo interpretar correctamente el signo de una entalpía de formación o de una afinidad electrónica. **SÍ**____ **NO**____
- Puedo relacionar los valores de la energía de red cristalina con propiedades experimentales tales como puntos de fusión y solubilidades. **SÍ**____ **NO**____
- Puedo predecir si un compuesto iónico será suficientemente estable apoyándome en ciclos termoquímicos tipo Born-Haber. **SÍ**____ **NO**____
- Puedo decir cuáles son las principales limitaciones del modelo de enlace iónico. **SÍ**____ **NO**____

- Puedo aprovechar las tendencias periódicas para correlacionarlas con conductas experimentales. SÍ____ NO____
- Puedo predecir la acidez relativa entre dos cationes metálicos. SÍ____ NO____
- Puedo predecir la basicidad de aniones simples y de oxoaniones. SÍ____ NO____
- Puedo predecir el pH de precipitación de un ion metálico considerando la acidez de éste. SÍ____ NO____
- Conozco, en orden de importancia, los factores que determinan la acidez de un catión metálico. SÍ____ NO____
- Conozco, en orden de importancia, los factores que determinan la basicidad de un oxoanión. SÍ____ NO____
- Puedo describir, mediante fórmulas, un equilibrio de hidrólisis ácida. SÍ____ NO____
- Puedo describir, mediante fórmulas, un equilibrio de hidrólisis básica. SÍ____ NO____
- ¿Puedo explicar por qué algunos iones se hidratan mejor que otros? SÍ____ NO____
- ¿Puedo calcular las entalpías de hidratación de algunos iones si conozco su carga eléctrica neta y su tamaño? SÍ____ NO____

Estas son las principales habilidades que se pretende que hayas desarrollado en esta parte del curso.

Aquellos puntos en los que hayas respondido **NO**, deberás revisarlos y aclarar las dudas que tengas al respecto.