

El siguiente formulario te servirá de ayuda para orientar el estudio del apartado segundo del bloque ('Configuración electrónica. Números cuánticos').

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.

- ¿Comprendes que los electrones no pueden estar en cualquier sitio?
- ¿Sabes que las restricciones del electrón vienen dadas por unos números denominados números cuántico?
- ¿Sabes que tipo de restricción indican los dos primeros números cuánticos?
- ¿Sabes calcular el número de electrones por nivel o capa?
- ¿Conoces los cuatro subniveles más habituales y cuántos electrones caben como máximo en cada uno?
- ¿Conoces cómo colocar los electrones en subniveles (diagrama de Möller)?
- ¿Sabes 'traducir' el diagrama de Möller a configuración electrónica en línea?
- ¿Sabes cuáles son los electrones de importancia en química?

2. Ejercicios del apartado.

- Ejercicios de comprensión de conceptos.

| Pregunta | En caso de no acertar a la primera o de obtener puntuaciones inferiores al 80%, deberías repasar los siguientes conceptos |
|----------|---|
| 1        | Repasar todos los conceptos: Números cuánticos, electrones por nivel energético, subniveles, subniveles por nivel,...     |
| 2        |   |
| 3        |   |

- Ejercicios sobre configuración electrónica.

| Ejercicios | En caso de no acertar a la primera   |
|------------|--|
| 1          | <ul style="list-style-type: none"> <li>• Ejercicio que se encuentra resuelto en el ítem conceptos.</li> <li>• Simulación del diagrama de Möller.</li> <li>• Comprobar cómo salen las configuraciones utilizando el simulador de configuraciones.</li> <li>• Leyendo detalladamente las soluciones</li> <li>• Además de lo anterior, los conceptos sobre iones (electrones de un átomo cargado) del apartado primero de este bloque.</li> </ul> |
| 2          |  |
| 3          |  |
| 4          |  |
| 5          |  |