

El siguiente formulario te servirá de ayuda para orientar el estudio del apartado cuarto del bloque ('Propiedades de los períodos y de los grupos. Electronegatividad').

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.

- ¿Conoces qué relación hay entre el orden de los grupos de la tabla periódica y la configuración electrónica de la última capa?
- ¿Conoces qué relación hay entre el orden de los períodos de la tabla periódica y el nivel energético ocupado por los electrones de la última capa?
- ¿Sabes qué propiedades periódicas hemos estudiado?
- ¿Sabes qué significa electronegatividad?
- ¿Conoces el orden general de electronegatividad de la tabla periódica? (Elementos más electronegativos y menos, variación de la electronegatividad en la tabla periódica)
- ¿Conoces el significado de tamaño atómico? (¿Cómo se mide? ¿Fuerzas de atracción / repulsión entre núcleo / corteza?)
- ¿Sabes cómo y por qué varía el tamaño atómico en los grupos?
- ¿Sabes cómo y por qué varía el tamaño atómico en los períodos?
- ¿Conoces la relación entre electronegatividad y reactividad de metales y no metales?
- ¿Conoces la regla del octeto?
- ¿Conoces la relación entre reactividad y regla del octeto?
- ¿Sabes cómo varía la reactividad de los metales en la tabla periódica?
- ¿Sabes cómo varía la reactividad de los no metales en la tabla periódica?

2. Ejercicios del apartado.

- Ejercicios sobre propiedades periódicas.

Pregunta	En caso de no acertar a la primera o de obtener puntuaciones inferiores al 80%, deberías repasar los siguientes conceptos
1	Repasar el concepto de electronegatividad y su variación en la tabla periódica.
2	Repasar todo lo relacionado con el tamaño atómico y las causas de su variación en grupos y en períodos.
3	Repasar la variación de la electronegatividad en la tabla periódica.
4	Repasar la variación de reactividad de metales y de no metales en la tabla periódica.
5	Repasar la relación entre reactividad de metales y no metales con electronegatividad y posibilidad de formar iones positivos / negativos. Si es necesario repasar del apartado primero el concepto de iones.

- Ejercicios sobre propiedades de los elementos y configuración electrónica.

Ejercicios	En caso de no acertar a la primera o de obtener puntuaciones inferiores al 80%, deberías repasar los siguientes conceptos
1	<ul style="list-style-type: none">• Conceptos sobre la relación entre configuración electrónica y situación de los elementos en la tabla periódica• Repetir la actividad 'Periodicidad y configuración electrónica'
2	

EDUCAMIX