

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 es el enlace químico?
- ¿Sabes cuando un enlace es más fuerte?
- ¿Sabes que significa la regla del octeto?
- ¿Sabes cómo influye la regla del octeto en la formación de compuestos?
- ¿Sabes qué es la estructura de Lewis?
- ¿Sabes representar un elemento utilizando la estructura de Lewis? ¿Y un compuesto?
- ¿Conoces los tres tipos de enlace estudiados (covalente, iónico, metálico)? Dicho de otro modo, ¿sabes qué les diferencia?
- De cada uno de los tipos de enlace. ¿Conoces cuando se forman? ¿Qué mantiene unidos los átomos? ¿Si se forman o no moléculas?
- ¿Conoces las propiedades más comunes de los compuestos con cada uno de los tipos de enlace?
- ¿Sabes la diferencia entre los dos tipos de sustancias con enlace covalente (sustancias moleculares y sólidos covalentes)? ¿Y sus propiedades más habituales?
- ¿Sabes que es la fórmula empírica? ¿Y la fórmula molecular? ¿En qué se diferencian?
- ¿Eres capaz de predecir el tipo de enlace conociendo los elementos que tenemos?
- ¿Eres capaz de predecir el tipo de enlace de una sustancia en función de las propiedades de la misma?

2. Ejercicios del apartado.

Ejercicio / Pregunta	En caso de no acertar a la primera o de obtener puntuaciones inferiores al 80%, deberías repasar los siguientes conceptos
¿Qué es el enlace químico?	<ul style="list-style-type: none"> • Repasa el primer subapartado: enlace químico.
¿Qué nos indica la regla del octeto o en algunos casos regla del dueto?	<ul style="list-style-type: none"> • Repasa lo relativo a la regla del octeto con sus consideraciones particulares, entre ellas la regla del dueto (variación de la del octeto para elementos cercanos al Helio).
Estructura de Lewis (I) (las cinco preguntas)	<ul style="list-style-type: none"> • Repasa lo relativo a la estructura de Lewis. • Visualiza la película en flash sobre la estructura de Lewis.
Estructura de Lewis (II)	
Estructura de Lewis (III)	
Determina el tipo de enlace, si lo hubiera, a partir de los átomos que tenemos (I)	<ul style="list-style-type: none"> • Repasa los tres tipos de enlace estudiados y cuándo se forman. • Repasa lo referente a qué tipo de átomos forman cada enlace, qué les mantiene unidos.
Determina el tipo de enlace, si lo hubiera, a partir de los átomos que tenemos (II)	
Tipo de enlace a partir de las propiedades de las sustancias (I)	<ul style="list-style-type: none"> • Repasa los tres tipos de enlace estudiados y cuándo se forman. • Repasa las propiedades de los tres tipos de enlace. • Ten en cuenta que las sustancias covalentes pueden ser de dos tipos y que tienen propiedades algo diferentes.
Tipo de enlace a partir de las propiedades de las sustancias (II)	