|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **COLEGIO PSICOPEDAGÓGICO EL ARTE DEL SABER – GUÍA DE TRABAJO** | | | |
| **ASIGNATURA:**  **Biología** | **GRADO: Decimo** | **PERIODO:**  **Tercer periodo** | **FECHA:**  **21 de agosto** |

El Enlace para la sesión de Biología es: <https://us04web.zoom.us/j/9454091102?pwd=Vk8xVEZ5R1d3SEhhZjVSaDA0RUtuQT09>

Usuario: 945 409 1102  
Contraseña: 1KEhaf

**TEMA: Enlaces químicos**

**Fecha límite de entrega: viernes 28 de agosto**

**Leer la guía como preparación a la sesión en línea.**

**Enlaces Químicos**

Los seres vivos se componen de átomos, pero en la mayoría de los casos, esos átomos no están flotando por ahí individualmente. Por el contrario, generalmente están interactuando con otros átomos (o grupos de átomos).

Como ejemplo, los átomos podrían estar conectados por enlaces fuertes y organizados en moléculas o cristales; o podrían formar enlaces temporales y débiles con otros átomos con los que chocan o rozan. Tanto los enlaces fuertes, que mantienen unidas a las moléculas, como los enlaces más débiles que crean conexiones temporales, son esenciales para la química de nuestros cuerpos y la existencia de la vida misma.

1. ¿Por qué se forman enlaces químicos?
2. ¿En que consiste la regla del octeto?
3. ¿Qué es un ion?
4. Dibuje un ejemplo de:
   1. Enlace iónico
   2. Enlace covalente
   3. Enlace covalente polar

**Imagen que contiene dibujo

Descripción generada automáticamente**