

REFERENCIAS BIBLIOGRAFICAS

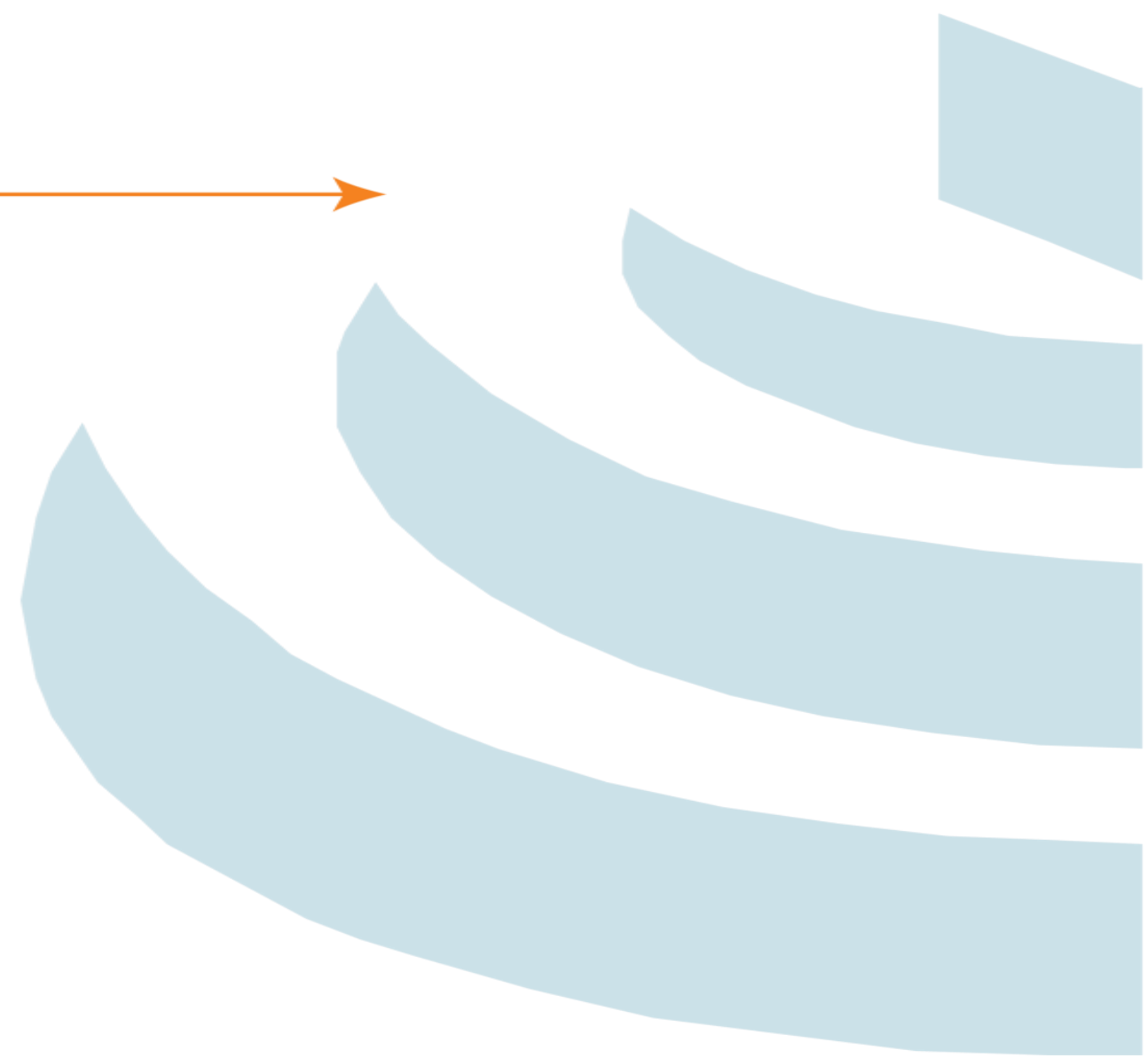
---

ALUMNA: DIANA CITLALI CRUZ RIOS

MAESTRA: VENEGAS CASTRO MA.DE LOS ANGELES

ASIGNATURA: QUIMICA

2º SEMESTRE, BACHILLERATO EN ENFERMERIA

The bottom right portion of the page is decorated with several overlapping, curved, light blue shapes that resemble stylized waves or steps, creating a modern, abstract design.

## PROPIEDADES FÍSICAS Y QUÍMICAS DEL CARBONO.

El carbono es un elemento no metal y tetravalente, disponiendo de cuatro electrones para formar enlaces químicos covalentes, así también es uno de los pocos elementos conocidos desde la antigüedad y es el pilar básico de la química orgánica.

Así también los átomos del carbono pueden unirse de diferentes maneras, denominadas alotropos del carbono.

Tiene como símbolo la letra C, y su número atómico es el 6.

### PROPIEDADES FÍSICAS.

Es un sólido insoluble en agua, pero soluble en solventes orgánicos tales como tetracloruro de carbono.

Se presentan en forma natural o artificial.

El carbono tiene dos formas alotrópicas (con diferentes propiedades) diamante y grafito.

Tiene alto punto de ebullición y fusión.

#### DIAMANTE

Es un elemento de mayor dureza.

Estructura tetraédrica.

Es aislante eléctrico de gran calidad y también es un semiconductor.

#### GRAFITO

Es blando.

Tiene una estructura cristalina definida compuesta por numerosas láminas que cuentan con átomos de carbono ubicados hexagonalmente.

Es buen conductor de electricidad.

### PROPIEDADES QUÍMICAS

Covalencia: El átomo de carbono se combina con átomos de otros elementos como el C, H, O y N, formando enlaces covalentes.

Tetra valencia: En casi todos los compuestos orgánicos, el carbono es tetravalente forma un total de cuatro enlaces covalentes cumpliendo su octeto electrónico.

Auto saturación: Esta es una de las principales propiedades del carbono el cual se une a otros átomos que también son de carbono para formar cadena carbonada.

### BIBLIOGRAFIA:

<https://www.hiru.eus/es/quimica/compuestos-del-carbono>