Nombre de alumnos: Andrea Ochoa Alvarado

Nombre del profesor: Venegas Castro María De Los Ángeles

Nombre del trabajo: Cuadro Sinóptico

Materia: Química

Grado: 2

Grupo: A

Comitán de Domínguez Chiapas a 12 de septiembre de 2018.

Las propiedades físicas y químicas del Carbono.

- CARBONO
  - Es el único en la química porque forma un número de compuestos mayor que la suma total de todos los otros elementos combinados.
    - Tiene como símbolo C, número atómico 6 y masa atómica 12,01. Es un no metal y tetravalente, disponiendo de cuatro electrones para formar enlaces químicos covalentes.
- COMPUESTO
  - El grupo más grande de estos compuestos es el constituido por carbono e hidrógeno. Se estima que se conoce un mínimo de 1.000.000 de compuestos orgánicos y este número crece rápidamente cada año.
    - El carbono elemental existe en dos formas alotrópicas cristalinas bien definidas: diamante y grafito. Otras formas con poca cristalinidad son carbón vegetal, coque y negro de humo.
- COMPUESTO
  - El carbono y sus compuestos se encuentran distribuidos ampliamente en la naturaleza. Se estima que el carbono da a la corteza terrestre.
    - Todas las plantas y animales vivos están formados de compuestos orgánicos complejos en donde el carbono está combinado con hidrógeno, oxígeno, nitrógeno y otros elementos.
      - Los vestigios de plantas y animales vivos forman depósitos: de petróleo, alfalto y betún. Los depósitos de gas natural contienen compuestos formados por carbono e hidrógeno.
- COMPUESTO
  - Los millones de compuestos orgánicos pueden agruparse en solo cuatro tipos principales: carbohidratos, lípidos, proteínas y ácidos nucleicos.
    - El carbono es el 15.º elemento más abundante en la corteza terrestre
      - La abundancia del carbono, su diversidad única de compuestos orgánicos y su inusual capacidad para formar polímeros a las temperaturas comúnmente encontradas en la Tierra.
- CARBONO
  - Los átomos de carbono pueden unirse de diferentes maneras, denominadas alótropos del carbono, reflejo de las condiciones de formación.
    - El estado de oxidación más común del carbono en los compuestos inorgánicos es +4, mientras que +2 se encuentra en el monóxido de carbono y en complejos carbonilos de metales de transición.
- PROPIEDAD
  - Las propiedades físicas del carbono varían ampliamente con la forma alotrópica. Por ejemplo, el grafito es opaco y negro, mientras que el diamante es altamente transparente.
    - El grafito es un buen conductor eléctrico mientras que el diamante tiene una baja conductividad eléctrica.
- COMPUESTO
  - Las mayores fuentes de carbono inorgánico son las calizas, dolomitas y dióxido de carbono
    - pero cantidades significativas se producen en depósitos orgánicos de carbón, turba, petróleo y clatratos de metano.