UDS UNIVERSIDAD DEL SURESTE

"Pasión por educar"

- Materia: Quimica II
- Carrera: Enfermería general
- Semestre: 2° "A"

Las propiedades físicas y químicas del Carbono

- El carbono es único en la química porque forma un número de compuestos mayor que la suma total de todos los otros elementos combinados
  - Compuestos orgánicos
    - que contienen carbono en su estructura
- El carbono forma otra serie de compuestos
  - Carbono
    - Existe en dos formas alotrópicas cristalinas bien definidas: diamante y grafito
- Es componente principal de todos los hidrocarburos (aceites y gasolinas) y existe en estado elemental en dos formas cristalinas
  - Propiedades físicas
    - Son aquellas que pueden ser observadas y percibidas con nuestros sentidos sin cambiar la sustancia en otra sustancia.
- el carbono es inodoro, insípido, carente de volatilidad, insoluble en todos los disolventes orgánicos usuales y de gran inercia química a la temperatura ambiente
  - El diamante y el grafito,
    - Dos formas puras de carbono.
- Un elemento notable por varias razones. Sus formas alotrópicas
  - Propiedades químicas
    - las características que son observables sólo a través de reacciones químicas. Es por estos que se determina cómo el elemento reacciona con otras sustancias