

REFERENCIA

BIBLIOGRAFICAS

- Materia: Química
- Carrera: Enfermería
- Semestre/cuatri: 2d0
- Nombre del alumno: Limberg David
Velasco Domínguez
- Nombre del profesor: Venegas Castro
María de los Ángeles
- Grupo: A;23

PROPIEDADES FISICAS Y QUIMICAS DEL CARBONO

FISICAS	QUIMICAS
Propiedades físicas Estado de la materia solido (no magnético) Punto de fusión 3823 k (diamante), 3800 k (grafito) Punto de ebullición 5100 k (grafito) Entalpia de evaporización 711 KJ/mol (grafito; sublima) Entalpia de fusión 105 KJ/mol (grafito) (sublima) Presión de vapor _ pa Velocidad del sonido 18.350 m/s (diamante)	Propiedades químicas Numero atómico 6 Valencia 2, +4,-4 Estado de oxidación +4 Electronegatividad 2,5 Radio covalente (A) 0,77 Radio iónico (A) 0,15 Radio atómico (A) 0,914 Configuración electrónica 1s22s22p2 Primera potencia de ionización (eV) 11,34 Masa atómica (g/mol) 12,01115 Densidad (g/ml) 2,26
<p>el carbono es uno de los elementos que se encuentran con mayor frecuencia en la naturaleza.</p> <p>El carbono es un elemento químico de numero atómico 6 y símbolo C. es sólido a temperatura ambiente. Dependiendo de las condiciones de formación, puede encontrarse en la naturaleza en distintas formas alotrópicas, carbono amorfo y cristalino en forma de grafito o diamante.</p> <p>Es el pilar básico de la química orgánica; se conocen cerca de 10 millones de compuestos de carbono, y forman parte de los seres vivos conocidos .</p>	