

REFERENCIA

BIBLIOGRAFICAS

- Materia: Química I I
- Carrera: Enfermería
- Semestre/cuatri: 2d0
- Nombre dela alumno: Limberg David Velasco Domínguez
- Nombre del profesor: Vengas Castro María De Los Ángeles
- Grupo: A;23

GEOMETRIA MOLECULAR Y HIDRIDACION

¿A QUE SE LE YAMA GEOMETRIA MOLECULAR?

LA GEOMETRIA MOLECULAR O ESTRUCTURA MOLECULAR SE REFIERE A LOS DISPOSICION DE TRIDIMENCIONAL DE LOS ATOMOS QUE CONSTITUYE UNA MOLECULA.

¿QUE PROPIEDADES PUEDE DEFINIR LA GEOMETRIA MOLECULAR?

PUES DETERMINA MUCHAS DE LAS PROPIEDADES DE LAS MOLECULAS UNA DE ELLAS SERIA LA REACTIVIDAD, POLARIDAD, FACE, COLOR, MAGNETISMO, ACTIVIDAD BIOLÓGICA ENTRE OTRAS.

¿QUE PROPIEDADES DE LA MOLECULA DEL AGUA SON DEFINIDAS POR SU GEOMETRIA MOLECULAR?

LA MOLECULA DE AGUA H_2O POSEE DOS ENLACES SIMPLES $O-H$ Y TIENE DOS PARES DE ELECTRONES NO ENLAZANTES EN EL ATOMO DE OXIGENO. SU GEOMETRIA MOLECULAR ES ANGULAR. UNA MOLECULA DEL AGUA CONSTA DE DOS ATOMOS DE HIDROGENO UNIDOS A UNO DE OXIGENO Y SU ESTRUCTURA GENERAL ES ANGULAR.

¿CUAL ES LA POLARIDAD DEL AGUA?

ESTA COMPUESTA POR UN ATOMO DE OXIGENO Y DOS DE HIDROGENO. CADA ATOMO DE HIDROGENO SE ENCUENTRA UNIDO A UNO DE OXIGENO POR MEDIO DE UN PAR DE ELECTRONES DE ENLACE.