# CENTRO ESCOLAR ALBATROS

CIENCIAS III TERCERO BLANCO

SEGUNDO TRIMESTRE PARCIAL 2

Apuntes 16

1.-ENLACE QUÍMICO: Es la unión que se presenta entre un átomo y otro por la atracción que ejercen sus partículas para formar los compuestos químicos, haciéndose cumplir la regla del octeto

Existen tres tipos de enlaces:

1. ENLACE I ONICO: Unión entre un metal y un no metal, en donde se hace una transferencia de electrones, en la cual uno cede y otro acepta electrones valencia, x ejemplo: Na Cl, cloruro de sodio, KBr bromuro de potasio

 AlCl3 Tricloruro de aluminio

B) ENLACE COVALENTE: Se presentan cuando ambos átomos al unirse COMPARTEN sus electrones valencia, y hay e dos tipos:

ENLACE COVALENTE POLAR: Unión entre dos no metales diferentes: CH4 metano NH3 amoniaco, Ácido clorhídrico HCl, H2S ácido sufhídrico

ENLACE COVALENTE NO POLAR: Unión entre dos no metales iguales, x ej O2 oxígeno diatómico

O3 OZONO, Cl2 Cloro diatómico, N2 nitrógeno diatómico, H2 hidrógeno diatómico

 .