

TEMA 2: ENLACE QUÍMICO

Geometría molecular, hibridación, polaridad y enlace de hidrógeno

COMPUESTO	GEOMETRÍA MOLECULAR	HIBRIDACIÓN	POLARIDAD	ENLACE DE HIDRÓGENO
Dihidruro de azufre (en disolución acuosa ácido sulfhídrico) H_2S				
Tricloruro de nitrógeno NCl_3				
Acetona (propanona) $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$				
Tricloruro de boro BCl_3				

Fosfina (trihidruro de fósforo) PH_3				
Trifluoruro de fosforo [(Fluoruro de fósforo (III))] PF_3				
Tetrafluoruro de silicio [(Fluoruro de silicio (IV))] SiF_4				
Dióxido de carbono CO_2				
Amoniaco (trihidruro de nitrógeno) NH_3				
Clorometano (cloruro de metilo) CH_3Cl				

Difluoruro de berilio (fluoruro de berilio) BeF_2				
Difluoruro de oxígeno OF_2				
Disulfuro de carbono CS_2				
Metanal HCHO				