

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 ₂ S				
Tricloruro de nitrógeno NCl ₃				
Acetona (propanona) C ₃ H ₆ O				
Tricloruro de boro BCl ₃				

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

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