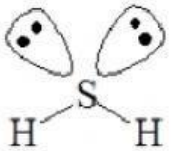
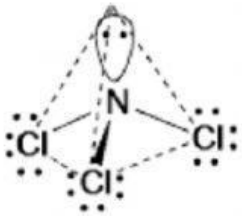
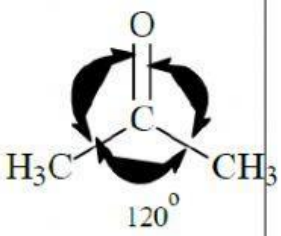
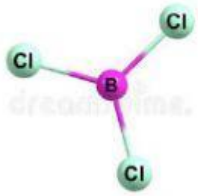
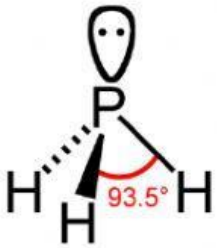
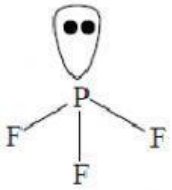
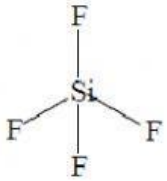
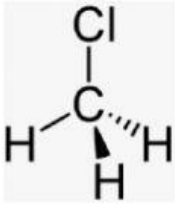
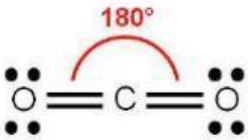
TEMA 2: ENLACE QUÍMICO
GEOMETRÍA MOLECULAR

ACTIVIDAD 1

En la tabla adjunta se representa las moléculas propuestas. Comprueba que son correctas (realiza el diagrama de Lewis teniendo en cuenta los electrones de valencia) y, si es correcta, selecciona la nomenclatura AX_nE_m y la geometría molecular que le corresponde:

COMPUESTO	REPRESENTACIÓN	NOMENCLATURA AX_nE_m	GEOMETRÍA MOLECULAR
Dihidruro de azufre (en disolución acuosa ácido sulfhídrico) H_2S			
Tricloruro de nitrógeno NCl_3			
Acetona (propanona) C_3H_6O			
Tricloruro de boro BCl_3			

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS

ACTIVIDAD 2

Una vez que ya has practicado con la actividad anterior, esta te propones que hagas tu en tu cuaderno el diagrama de Lewis, dibujes la geometría de la molécula y selecciones en esta ficha el nombre del tipo geometría en cada apartado:

COMPUESTO	GEOMETRÍA MOLECULAR
amoniaco (trihidruro de nitrógeno) NH_3	
difluoruro de berilio (fluoruro de berilio) BeF_2	
Difluoruro de oxígeno OF_2	
Disulfuro de carbono CS_2	

LIVEWORKSHEETS