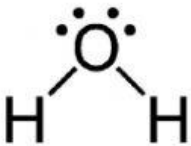
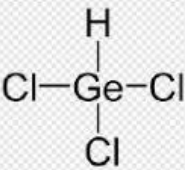
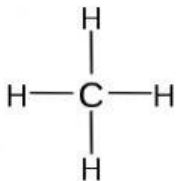


1. Clasifique los siguientes ejemplos según el tipo de fórmula química que representan. (Valor 6 pts, un punto cada acierto)

1.	$C_{22}H_{40}O_6$	
2.		
3.	H_2O	
4.	CH_2O	
5.		
6.		

2. Clasifique los siguientes ejemplos según el tipo de enlace que presenten.

(Valor 10 pts, un punto cada acierto)

Ejemplos	Clasificación	Ejemplos	Clasificación
MnO		O ₂	
CO ₂		IO ₂	
MgH		IO ₃	
H ₂ O		BaO ₃	
NO ₂		KH	

3. Anote en el espacio en blanco el tipo de enlace químico que se describe en cada uno de ellos. (Valor 10 pts, un punto cada acierto)

- Poseen alta maleabilidad _____
- Normalmente ocurren cuando un átomo transfiere electrones _____
- Generalmente poseen una flecha dentro de su enlace _____
- Son malos conductores de la electricidad _____
- Se encuentran a temperatura ambiente _____
- Se encuentran en estado sólido _____
- Tienen la capacidad de compartir electrones entre sí _____
- Se reconoce por la teoría del " mar de electrones" _____
- Poseen alta ductilidad _____
- Poseen bajo punto de fusión y de ebullición _____

OBSERVACIÓN #1 II SEMESTRE
VALOR: 23 % / 38 PTS
PROF. NATHALY ALVARADO CALDERÓN
QUÍMICA 11°



4. Clasifique los siguientes ejemplos según el tipo de enlace que presentan por medio de su electronegatividad. (Valor 12 pts, un punto cada acierto)

Ejemplos	Clasificación	Ejemplos	Clasificación
FeO		O ₂	
MgBr ₂		BaI ₂	
HBr		N ₂ O ₃	
MgBr ₂		H ₂ S	
Br ₂		SO ₃	
AlF ₃		NO ₃	