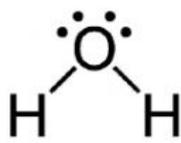
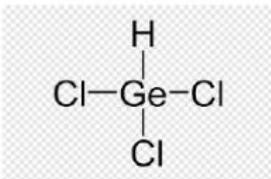
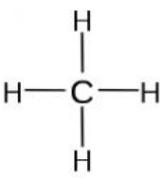


OBSERVACIÓN #1 II SEMESTRE
VALOR: 23 % / 38 PTS
PROF. NATHALY ALVARADO CALDERÓN
QUÍMICA 11°



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. |  | |

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



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 | |