

EVALUACIÓN

Formación de Compuestos Binarios y Ternarios

Para cada uno de los compuestos señalados en la tabla explicita:

- ✓ Estructura Lewis de los elementos y compuestos formado.
- ✓ Clasificación del compuesto en:
 - (O) orgánico o (I) inorgánico
 - (B) binario: (BA)anhídrido, (BHu)hidruro o (BHa)hidrácido
 - (T) ternario: (TH)hidróxido, (TO)oxiácido o (TS)sal ternaria

	DIAGRAMA DE LEWIS	CLASIFICACIÓN Orgánico – Inorgánico Binario - Ternario	CLASIFICACIÓN (BA, BHu, BHa) (TH, TO, TS)
1.	PH ₃		
2.	Al(OH) ₃		
3.	CH ₄		
4.	SO ₂		
5.	HNO ₂		
6.	Cu(NO ₃) ₂		
7.	H ₂ S		
8.	HClO ₂		
9.	SiF ₄		
10.	H ₂ CO ₃		

¿Todos los elementos cumplen la regla del octeto o dueto?

¿Qué ocurre si esto no se cumple? ¿Con que conceptos puede explicarlo?