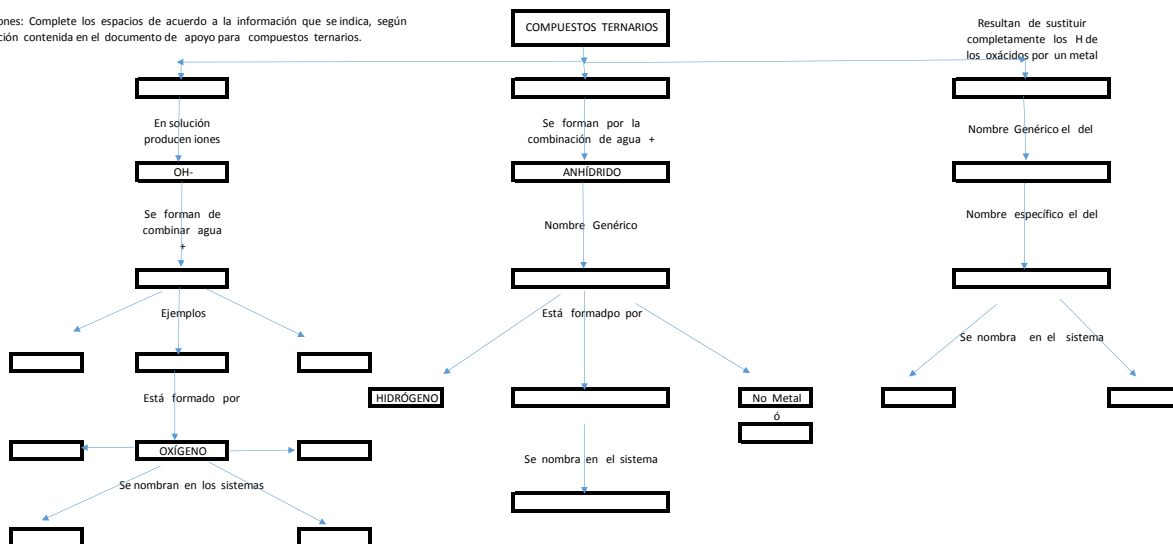


1. Instrucciones: Complete los espacios de acuerdo a la información que se indica, según la información contenida en el documento de apoyo para compuestos ternarios.



2 Para los siguientes: Según las reglas descritas en la página 22, 23 y 24 de la guía de nomenclatura. Indique ¿Cuáles forman hidróxidos y Cuáles forman oxácidos? Complete la tabla

			Números de Oxidación	Hidróxido	Oxácido	Ninguno	Fórmula Química con los diferentes números de oxidación proporcionados		
							1	2	3
1	F	-1					1		
2	Na	1					2		
3	S	-2					3		
4	S	+4, +6					4		
5	Al	+3					5		
6	C	+4, +2					6		
7	La	+3					7		
8	Cs	+1					8		
9	Pt	+2, +4					9		
10	Ga	+3					10		
11	Se	+4, +6					11		
12	Br	+5, +7					12		
13	Cl	+1, +3, +5, +7					13		
14	Pt	+2, +4					14		
15	Fe	+2, +3					15		
16	P	+3, +5					16		

3 Nombrar los compuestos de la columna n.1 en los sistemas utilizados para cada compuesto de acuerdo a las reglas mencionadas en la guía.

	Sistema Clásico	Sistema Stock	Sistema Estequiométrico
1			
2			
3			
4			
5			
6			
7			
8			
9			
10			
11			
12			
13			
14			
15			
16			

4 Una la información que corresponda según la información del documento de apoyo de la página 25 para los casos especiales y página 26

- | | | |
|--------------------|-----|--------------------------------|
| a. Meta | () | 1 ión Hipoclorito |
| b. $H_4B_2O_5$ | () | 2 dos moléculas de agua |
| c. terminación oso | () | 3 ión metafosforato |
| d. Piro | () | 4 Corresponde terminación ato |
| e. ClO_3^- | () | 5 ácido pirobórico |
| f. PO_3^- | () | 6 una molécula de agua |
| g. H_3AsO_4 | () | 7 ión clorato |
| h. terminación ico | () | 8 tres moléculas de agua |
| i. $HSbO_2$ | () | 9 ácido arsénico |
| j. ClO^- | () | 10 Corresponde terminación ito |
| k. Orto | () | 11 ácido MetaAntimonioso |

5 Usando la información proporcionada en el documento de apoyo de nomenclatura página 26. Realice los siguientes

- 5.1 Metal ión
- | | | | | | | | |
|-------|---|-------------|---|-------|------------------------------|-------|-----------------|
| Cu +1 | → | ión sulfato | → | _____ | Nombre en el sistema clásico | _____ | Formula Química |
| Cu +2 | → | ión sulfato | → | _____ | Nombre en el sistema stock | _____ | Formula Química |
- 5.2 Co +3 → ión wolfrato → _____ Nombre en el sistema clásico _____ Formula Química
- 5.3 Sulfito sódico → _____ Formula Química
- 5.4 Telurito de Titanio (IV) → _____ Formula Química
- 5.5 Fe +3 → $(IO_4)^-$ → _____ Nombre en el sistema stock _____ Formula Química