

QUIMICA

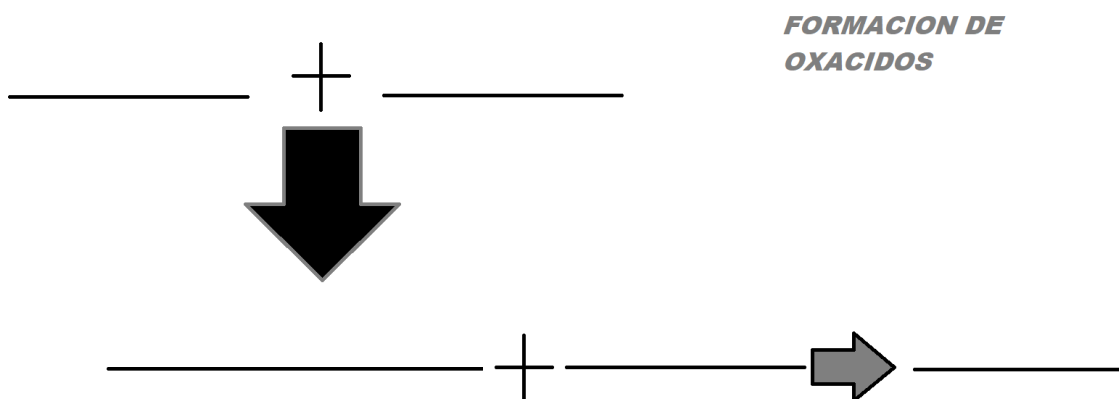
2022

REPASO OXOACIDOS: ACTIVIDAD

2do

Trimestre

1. Complete el esquema de formación de un oxácido



2. Conteste las siguientes preguntas

- a. ¿Qué determina que la cantidad de oxácidos que puede generar un elemento?
- b. ¿Qué es la valencia de un elemento?
- c. Complete las preguntas que cada nomenclatura hace:

NOMENCLATURA	ATOMICIDAD	STOCK	TRADICIONAL
PREGUNTA			

3. Escriba la ecuación de formación de TODOS los oxácidos que pueden formarse con los siguientes elementos:

- a. Azufre
- b. Cloro
- c. Bromo

4. Nombre según las 3 nomenclaturas los siguientes compuestos

- 1) HNO_3
- 2) HSbO_2
- 3) H_2SO_4
- 4) HClO_2
- 5) HBrO
- 6) HIO_4
- 7) H_2SeO_4
- 8) HClO_3
- 9) HNO_2
- 10) H_2SeO_3
- 11) H_2SiO_3
- 12) H_2SO_3
- 13) HBO_2
- 14) HAsO_3
- 15) HClO_4
- 16) $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_7$
- 17) $\text{H}_2\text{S}_2\text{O}_5$
- 18) H_3BO_3
- 19) $\text{H}_4\text{As}_2\text{O}_5$
- 20) HIO
- 21) HBrO_2
- 22) H_3PO_3
- 23) HBrO_3
- 24) H_2CO_3
- 25) $\text{H}_4\text{As}_2\text{O}_7$

5. Complete el siguiente cuadro con la formula

FORMULA	NOMENCLATURA
	Tri oxo carbonato de hidrogeno
	Nitrato (III) de Hidrogeno
	Ácido nítrico
	Ácido hipo sulfuroso
	Sulfato (IV) de Hidrogeno
	Ácido per brómico
	Penta oxo arseniato de hidrogeno
	Bromato (III) de hidrogeno
	Ácido yodoso
	Tri oxo silicato de hidrogeno
	Tri oxo antimoniato de hidrogeno
	Fosfato (V) de hidrogeno
	Sulfato (VI) de Hidrogeno

6. Responda

- a. En la disociación de los ácidos ¿Qué se considera al hidrogeno?
- b. Un ácido es un compuesto capaz de liberar.....
- c. Cuando se disocia la molécula de ácido ¿que se forma?

7. Escriba las ecuaciones de disociación de los siguientes compuestos

- 1) HIO_3
- 2) H_3AsO_3
- 3) H_3SbO_4
- 4) H_2CrO_4
- 5) HSbO_3
- 6) $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$
- 7) $\text{H}_4\text{Sb}_2\text{O}_7$
- 8) H_2MnO_4
- 9) HClO
- 10) $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_5$
- 11) HBrO_4
- 12) HIO_2
- 13) H_3AsO_4
- 14) HNO
- 15) H_3PO_2
- 16) H_3SbO_3
- 17) HAsO_2
- 18) HPO_2
- 19) HMnO_4
- 20) HPO_3
- 21) $\text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- 22) H_3PO_4
- 23) $\text{H}_4\text{Sb}_2\text{O}_5$

8. De acuerdo a la nomenclatura nombre cada uno de los aniones formados en el punto anterior