FICHA DE TRABAJO

Tema: Nomenclatura Inorgánica y Óxidos

Instrucciones: Lee detenidamente cada una de las siguientes preguntas y responde de manera acertada marcando la respuesta correcta.

1. Hallar los estados de oxidación de los elementos marcados.

* $\overset{x}{S}$ * $\overset{x}{O_2}$ * $\overset{x}{F_2}$

2. Hallar el estado de oxidación del elemento indicado:

SnO_2

		= 0

a) 0 b) 1 c) 2

d) 3 e) 4

3. Hallar el estado de oxidación de cloro en:

Cl_2O_3

		= 0

a) 1 b) 3 c) 4

d) 5 e) 7

4. Determine el estado de oxidación de carbono en:

CO_2

		= 0

a) 0 b) 2 c) -2

d) 4 e) -4

5. Determina el E.O de aluminio en

Al_2O_3

		= 0

a) 2 b) 1 c) 5

d) 3 e) 4

6. Calcular los estados de oxidación de los elementos:

* H_2 * Cl_2 * O_3

7. Determinar el estado de oxidación de platino en:

PtO_2

		= 0

a) 1 b) 2 c) 3

d) 4 e) 5

8. Calcular el estado de oxidación de Zinc en

ZnO

		= 0

a) 0 b) -2 c) 1

d) 2 e) 4

9. Determinar el estado de oxidación de Br en

Br_2O

		= 0

a) 1 b) 3 c) 4

d) 5 e) 7

10.Calcular el E.O de fósforo en

P_2O_5

		= 0

a) 1 b) 2 c) 3

d) 5 e) 7

Prof. Rosa Nelly Ayaucán García

LIVEWORKSHEETS