Unidad Educativa Particular
"SADOWIŃSKI SCHOOL"

Lección de química
2° bgu

1. COMPLETE LA TABLA CON LA FORMULA QUÍMICA Y NOMENCLATURA FALTANTE.

FORMULA	N. TRADICIONAL	N. IUPAC	N. STOCK
PtO_2			
	Anh. antimonioso		
		Oxido de plata	
			Óxido de azufre (VI)
Ni_2O_3			
	Oxido cuproso		
		Triperóxido de cromo	
PbO			
			Peróxido de plomo (IV)
Al_2O_3			

2. CONTESTE LAS SIGUIENTES PREGUNTAS:

A. Los peróxidos se forman…

a. Unión del grupo $(O_2)^{-2}$ con un metal
b. Unión del grupo $(O_2)^{-2}$ con un no metal
c. Unión de grupo $(O)_2^{-2}$ con un metal
d. Unión de grupo $(O)_2^{-2}$ con un no metal

B. En el caso del compuesto Anhídrido per yódico, el Yodo se encuentra en valencia…

a. -1 b. -3
c. -5 d. -7

C. En la formulación de óxidos básicos, Si el oxígeno se junta con un elemento metálico de valencia variable; entonces cuales de las siguientes aseveraciones serán ciertas:

a. Según la nomenclatura Stock es necesario determinar en números romanos la valencia con que actúa.
b. Si actúa con su mayor valencia en la nomenclatura tradicional puede obviarse el sufijo ICO y poner el nombre del metal
c. Si actúa con su menor valencia en la nomenclatura tradicional puede obviarse el sufijo OSO y poner el nombre del metal
d. Si existen tres valencias químicas por un elemento se nombran de menor a mayor con los siguientes sufijos y prefijos: Hipo-oso/ ico/Per-ico

D. Las valencias químicas determinan:

a. Las propiedades para unirse a otro elemento.
b. Al grupo que pertenecen en la tabla periódico.
c. La capacidad que tienen para perder o ganar electrones.

E. El número de oxidación del oxígeno en función de anhídridos y óxidos es:

a. -1 b. -2 c. (-2)-2 d. +2 e. +1

F. Para nombrar los elementos químicos de valencias variables es necesario:

a. Establecer valor de Isotopos
b. Calcular número de oxidación de elementos.
c. Dividir los exponentes
d. multiplicar los exponentes.

LIVEWORKSHEETS