Unidad Educativa Particular
"SADOWIŃSKI SCHOOL"

PRUEBA SUMATIVA
2º PARCIAL 2º QUIMESTRE
1º BGU -15/02/22

1. **COMPLETE LA TABLA.**

EJERCICIOS DE NOMENCLATURA OXIDOS_____

	N. SISTEMÁTICA	N. DE STOCK	N. TRADICIONAL
BaO	(mon)óxido de bario		
Na_2O	(mon)óxido de disodio		
Al_2O_3	trióxido de dialuminio		
CoO	(mon)óxido de cobalto		
CuO	(mon)óxido de cobre		
	óxido de dicobre		
			óxido ferroso
Fe_2O_3			óxido férrico
Rb_2O	óxido de dirrubidio		
MgO			
PbO			
	óxido de dipotasio		

EJERCICIOS DE NOMENCLATURA OXIDOS_____

Recomendamos la nomenclatura sistemática y la de Stock en la formulación de los óxidos tanto básicos como ácidos, pero por la aplicación que tiene éstos últimos en el correcto aprendizaje de los ácidos oxoácidos vamos a insistir en la nomenclatura tradicional de los óxidos ácidos (anhidridos).

FORMULA	N. SISTEMÁTICA	N. DE STOCK	TRADICIONAL
Cl_2O	(mon)óxido de dicloro	óxido de cloro (I)	anhídrido hipocloroso
Cl_2O_3	trióxido de dicloro	óxido de cloro (III)	anhídrido cloroso
Cl_2O_5			
Cl_2O_7			
SO			anhídrido hiposulfuroso
SO_2		óxido de azufre (IV)	
SO_3			
Br_2O	(mon)óxido de dibromo		
Br_2O_3			
	pentaóxido de dibromo		
			anhídrido perbrómico
		óxido de selenio (II)	

2. **CONTESTE LAS SIGUIENTES PREGUNTAS**

2.1. Seleccione el tipo de nomenclatura empleada. óxido de cromo (III)

A. Nomenclatura tradicional
B. Nomenclatura Stock
C. Nomenclatura Sistemática

2.2. Escriba verdadero o falso al siguiente enunciado. La Fórmula correcta para el compuesto óxido aúrico es Au_2O_3

Verdadero Falso

LIVEWORKSHEETS

2.3. seleccione el nombre correcto para el compuesto Ni_2O_3

óxido de hierro (II) óxido niquélico

óxido Niqueloso óxido de nitrógeno

2.4. Escriba la valencia con la que trabaja el metal Cu_2O

+ 2 + 1 + 3 -1

2.5. El oxígeno en la formulación de óxidos trabaja con valencia

+2 +1

3. Equilibre las siguientes reacciones.

1. ____ Zn + ____ HCl → ____ $ZnCl_2$ + ____ H_2
2. ____ HCl + ____ $Ca(OH)_2$ → ____ $CaCl_2$ + ____ H_2O
3. ____ Al_2O_3 + ____ H_2SO_4 → ____ $Al_2(SO_4)_3$ + ____ H_2O
4. ____ P + ____ O_2 → ____ P_2O_3
5. ____ Na + ____ H_2O → ____ $NaOH$ + ____ H_2
6. ____ P_2O_5 + ____ H_2O → ____ H_3PO_4
7. ____ $KClO_3$ → ____ KCl + ____ O_2
8. ____ Fe + ____ HCl → ____ $FeCl_3$ + ____ H_2
9. ____ $NaOH$ + ____ $CuCl_2$ → ____ $Cu(OH)_2$ + ____ $NaCl$
10. ____ Cu + ____ HNO_3 → ____ $Cu(NO_3)_2$ + ____ H_2O + ____ NO_2

LIVEWORKSHEETS