UNIDAD EDUCATIVA FISCOMISIONAL
"LA DOLOROSA"
Dirección: Olmedo 11-92 y José Antonio Eguiguren Teléfono: 2570388

Complete la información faltante sobre los óxidos ácidos, tome en consideración los siguiente:

- **Los subíndices aparecen intercambiando las valencias del no metal y del oxígeno; si es posible se simplifican.**
- **En la primera columna escribiremos la fórmula final, luego de intercambiar las valencias.**
- **En la segunda, la nomenclatura tradicional, recuerde las terminaciones hipo-oso, oso, ico, per-ico.**
- **En la tercera la nomenclatura de Stock considere que la valencia del no metal se escribe en romanos y entre paréntesis**
- **Finalmente, la nomenclatura sistemática utiliza prefijos: *mono, di, tri, tetra, penta, Hexa, hepta* para indicar la cantidad de cada elemento en la molécula.**

Compuesto	N. Tradicional	N. Stock	N. Sistemática
1. Br_2O_3			
2. Cl_2O			
3. GeO_2			
4. Sb_2O_5			
5. SO			
6. TeO_2			
7.		Óxido de cloro (III)	
8.	Óxido perclórico		
9.			Monóxido de dibromo
10.			Pentaóxido de dibromo
11.		Óxido de bromo (VII)	
12.	Óxido yodoso		
13.			Heptaóxido de diyodo

LIVEWORKSHEETS

14.			Trióxido de azufre
15.	Óxido selenioso		
16.		Óxido de selenio (VI)	
17.	Óxido telúrico		
18.		Óxido de nitrógeno (III)	
19.	Óxido nítrico		
20.			Trióxido de difósforo
21.			Pentaóxido de difósforo
22.	Óxido arsenioso		
23.		Óxido de antimonio (III)	
24.		Óxido de carbono (IV)	
25.	Óxido silícico		

LIVEWORKSHEETS