UNIDAD EDUCATIVA FISCOMISIONAL
"LA DOLOROSA"

Dirección: Olmedo 11-92 y José Antonio Eguiguren Teléfono: 2570388

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

- **Los subíndices aparecen intercambiando las valencias del 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 oso e ico para los metales de valencia variable.**
- **En la tercera la nomenclatura de Stock, considere que la valencia del 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.	Óxido de calcio		
2.	Óxido de europio		
3.	Óxido cúprico		
4.	Óxido de sodio		
5. Li_2O			
6. BeO			
7. Al_2O_3			
8. Au_2O_3			
9.	Óxido de potasio		
10.		Óxido de plomo (IV)	
11.		Óxido de hierro (II)	
12.		Óxido de dispronсio (III)	
13.		Óxido de vanadio (V)	
14.			Monóxido de dirubidio
15.			Dióxido de estaño

LIVEWORKSHEETS

16.			**Trióxido de diactinio**
17.			**Dióxido de zirconio**
18. Cs2O			
19. SrO			
20. CdO			
21.		**Óxido de cobre (I)**	
22.		**Óxido de níquel (III)**	
23.			**Trióxido de dimanganeso**
24.	**Óxido de galio**		
25.	**Óxido tantálico**		

LIVEWORKSHEETS