

TABLA DE ÓXIDOS, BASES e HIDRUIROS.

<i>ANION, NOMBRE Y FORMULA DEL COMPUESTO</i>							
<i>No.</i>	<i>CACIÓN</i>	<i>(O⁻²) Formula Oxido</i>	<i>Nombre del Oxido ó anhídrido</i>	<i>(OH⁻¹) Formula Hidróxido</i>	<i>Nombre Hidroxido</i>	<i>(H⁻¹) Formula Hidruro</i>	<i>Nombre Hidruros</i>
1	Cr ⁺³						
2	S ⁶⁺						
3	Br ⁺¹						
4	Pb ⁺²						
5	V ⁺⁴						
6							
7							
8							
9							
10							
11							

Instrucciones: Haz uso de la T.P. con Valencia de algunos elementos para formar el compuesto y da el nombre de acuerdo al número de oxidación (# de O) que se te indica en los ejercicios del 1 al 5, del 6 al 10, propón el elemento con el # de Ox. que tu decidas.

	Oxisales ó Sales ternarias							Sales binarias				
	Anión Cación.	Sulfato (SO ₄) ⁻²	Nitrito (NO ₂) ⁻¹	Dicromato (Cr ₂ O ₇) ⁻²	Hipoclorito (ClO) ⁻	Fosfato (PO ₄) ⁻³	Otros aniones	Fosforo P ³⁻	Ioduro I ¹⁻	Selenuro Se ²⁻	Arseniuro As ³⁻	Otros aniones.
1	Au ⁺³											
2	Mn ⁴⁺											
3	Sr											
4	Fe ²⁺											
5	Cu ¹⁺											
6												
7												
8												
9												
10												
11												

Instrucciones: 1. Escribe en una hoja la formula y nombre del compuesto que resulte al combinar los aniones y cationes, para ello haz uso de la T.P. con Valencia de algunos elementos para formar el compuesto y da el nombre de acuerdo al número de oxidación (# de O) que se te indica en los ejercicios del 1 al 5, del 6 al 10, propón el elemento con el # de Ox. que tu decidas, De igual manera elije otros aniones.
2. Con los aniones indica el ácido respectivo (Oxiácido e hidrácidos) y propón otros más