

Mn_2O_7	óxido de hipomanganeso	óxido de manganeso(VII)	Óxido Mangánico
NO	monóxido de nitrógeno	óxido de nitrógeno(I)	Óxido nítrico
NO_2	dióxido de nitrógeno	óxido de nitrógeno(IV)	Óxido nítrico
BeO	monóxido de berilio	óxido de berilio	Óxido berílico
Al_2O_3	trioxido de aluminio	óxido de aluminio(III)	Óxido alúmina
CaO	monóxido de calcio	óxido de calcio	Óxido cálcico
CrO	monóxido de cromo	óxido de cromo(II)	Óxido crómico
Cr_2O_3	trioxido de cromo	óxido de cromo(III)	Óxido crómico
HgO	monóxido de mercurio	óxido de mercurio(II)	Óxido mercurioso
Hg_2O	monóxido de mercurio	óxido de mercurio(I)	Óxido mercurioso
PtO_2	dióxido de platino	óxido de platino(IV)	Óxido platínico
Co_2O_3	trioxido de cobalto	óxido de cobalto(III)	Óxido cobáltico
CO	monóxido de carbono	óxido de carbono(II)	anhídrido carbonoso

	N. Sistemática	N. De Stock	N. Tradicional
BaO	Monóxido de bario	Óxido de bario (II)	Óxido bórico
NaO	Monóxido de sodio	Óxido de sodio (I)	Óxido sódico
Al_2O_3	Trióxido de dialuminio	Óxido de aluminio (III)	Óxido aluminoso
CoO	Monóxido de cobalto	Óxido de cobalto (II)	Óxido cobaltoso
CuO	Monóxido de cobre	Óxido de cobre (II)	Óxido cupríco
Cu_2O	Óxido de dicobre	Óxido de cobre (I)	Óxido cuproso
FeO	Monóxido de hierro	Óxido de hierro (II)	Óxido ferroso
Fe_2O_3	Trióxido de hierro	Óxido de hierro (III)	Óxido ferrico
Rb_2O	Óxido de rubidio	Óxido de rubidio	Óxido rubídico
MgO	Monóxido de magnesio	Óxido de magnesio	Óxido magnésico
PbO	Monóxido de plomo	Óxido de plomo (II)	Óxido plumboso
K_2O	Óxido de potasio	Óxido de potasio	Óxido potásico
SnO	Monóxido de estaño	Óxido de estaño (II)	Óxido estannoso
SnO_2	Dióxido de estaño	Óxido de estaño (IV)	Óxido estannico
MnO	Monóxido de manganeso	Óxido de manganeso (II)	Óxido manganeso

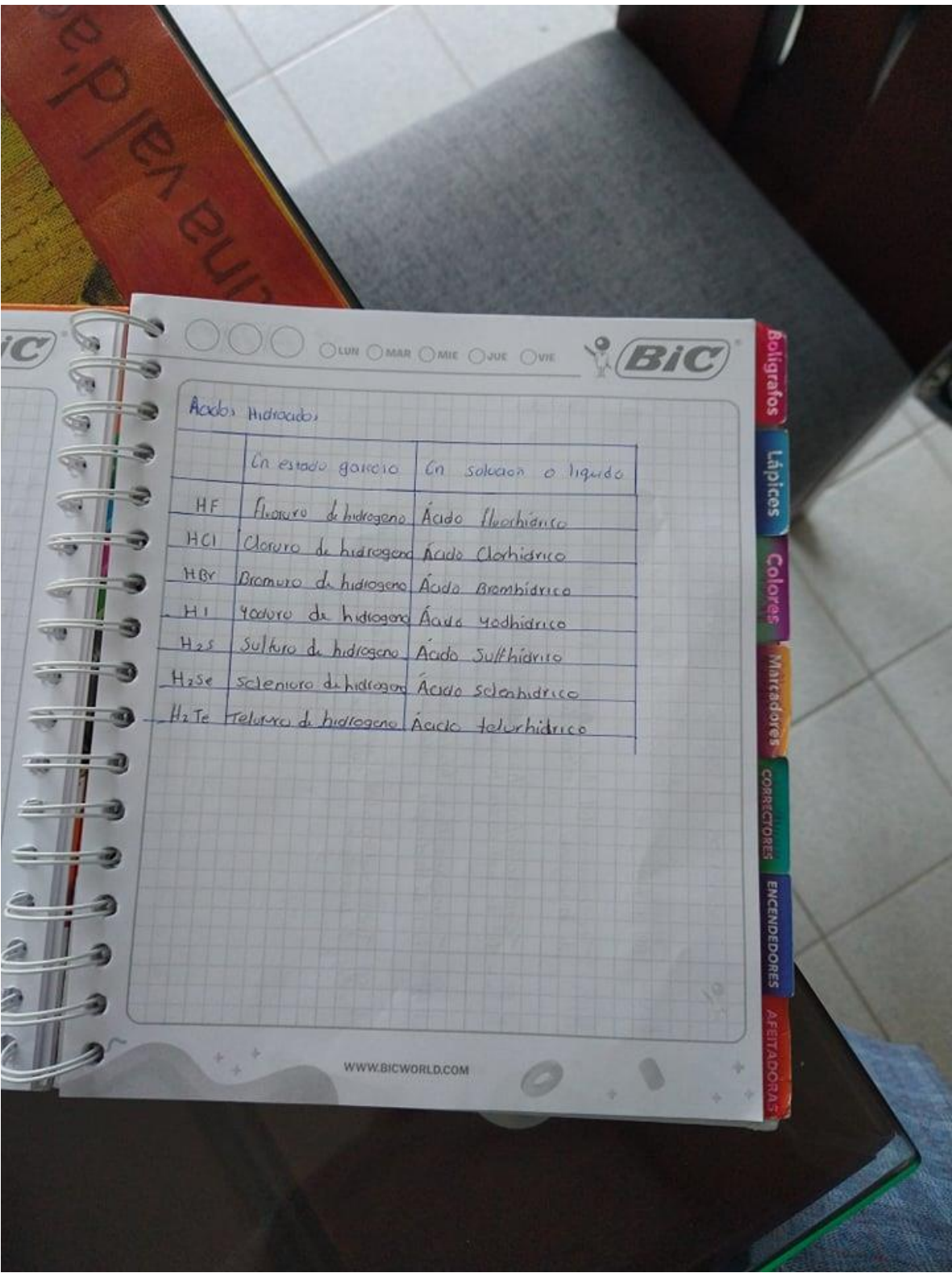
OS ELEMENTOS

Propósito: Identificar las características y la fórmula de los hidróxidos.

Solución Actividad

2. Genere la fórmula de los siguientes óxidos.

- | | | | |
|------------------------|-----------------------------|-------------------------|-----------------------------|
| A Trióxido de aluminio | <u>Al_2O_3</u> | O Óxido Cromoso | <u>CrO</u> |
| B Óxido cobaltoso | <u>CoO</u> | P Óxido Cromico | <u>Cr_2O_3</u> |
| C Óxido cúprico | <u>CuO</u> | Q Óxido Mercurico | <u>HgO</u> |
| D Óxido hipocromoso | _____ | R Trióxido de digmaneso | <u>Mn_2O_3</u> |
| E Óxido ferroso | <u>FeO</u> | S Trióxido de dicobalto | <u>Co_2O_3</u> |
| F Óxido ferrico | <u>Fe_2O_3</u> | T Dióxido de Thonio | <u>TiO_2</u> |
| G Óxido de magnesio | <u>MgO</u> | | |
| H Óxido plumboso | <u>PbO</u> | | |
| I Óxido estannoso | <u>SnO</u> | | |
| J Óxido estannico | <u>SnO_2</u> | | |
| K Óxido manganeso | <u>MnO</u> | | |
| L Óxido permanganico | <u>Mn_2O_7</u> | | |
| M Óxido de calcio | <u>CaO</u> | | |
| N Óxido de cinc | <u>ZnO</u> | | |



Ácidos Hidrácidos

	En estado gaseoso	En solución o líquido
HF	Fluoruro de hidrogeno	Ácido fluorhídrico
HCl	Cloruro de hidrogeno	Ácido clorhídrico
HBr	Bromuro de hidrogeno	Ácido bromhídrico
HI	Yoduro de hidrogeno	Ácido yodhídrico
H ₂ S	Sulfuro de hidrogeno	Ácido sulfurhídrico
H ₂ Se	Seleniuro de hidrogeno	Ácido selenhídrico
H ₂ Te	Teluro de hidrogeno	Ácido telurhídrico



ácidos

	Sistemática	Stock	Tradicional
H_2CO_3	Trióxido carbonico (IV) de hidrogeno	Acido Trióxido Carbonico (IV)	Acido carbónico
HNO_3	Trioxinitrato (V) de hidrogeno	Acido Trióxido Nitrico (V)	Acido Nitrico
H_3PO_4	Tetraoxo (V) fosfato (V) de hidrogeno	Acido tetraoxo fosforico (V)	Acido fosforico
H_2SO_4	Tetraoxosulfato (VI) de hidrogeno	Acido tetraoxo sulfurico (VI)	Acido sulfurico
H_2SO_3	Trioxosulfato (IV) de hidrogeno	Acido Trióxido Sulfurico (IV)	Acido sulfuroso

PERIÓDICA DE LOS ELE
 FUNCIONES DE LA QUÍMICA ORGÁNICA