



INSTITUCIÓN EDUCATIVA MIGUEL DE CERVANTES SAAVEDRA

C. Ejercicio para reparar óxido metálicos

C1. une los siguientes cationes metálicos de número de oxidación fijo con el anión óxido

Cation Metálico	Anion	Formula	Nombre
Na ¹⁺		Na ₂ O	óxido de sodio
Mg ²⁺		MgO	Óxido de Magnesio
Ca ²⁺		CaO	óxido de calcio
K ¹⁺		K ₂ O	Óxido de potasio
Cd ²⁺		CdO	óxido de cadmio
Ba ²⁺		BaO	Óxido de bario
Zn ²⁺		ZnO	Óxido de zinc
Al ³⁺		Al ₂ O ₃	Óxido Aluminio
Sr ²⁺		SrO	Óxido de estroncio
Cs ¹⁺		Cs ₂ O	Óxido de cesio

C2. une los siguientes cationes metálicos de número de oxidación variable con el anión óxido

Cation metálico	Anion	Formula	Nombre tradicional	Nombre stock
Hg ²⁺		HgO	Óxido mercurio	óxido de mercurio (II)
Co ³⁺		Co ₂ O ₃	óxido cobáltico	óxido de cobalto (III)
Pb ⁴⁺		PbO ₂	óxido plumbico	óxido de plomo (IV)
Sn ²⁺		SnO	óxido Estaño	óxido de estaño (II)
Ni ²⁺		NiO	óxido níqueloso	óxido de níquel (II)
Au ³⁺		Au ₂ O ₃	óxido aurico	óxido de oro (III)
Zn ²⁺		ZnO	óxido de zinc	óxido de zinc (II)
Ni ³⁺		Ni ₂ O ₃	óxido níquelico	óxido níquel (III)
Cu ¹⁺		Cu ₂ O	óxido cuproso	óxido de cobre (I)
Au ¹⁺		Au ₂ O	óxido Auroso	óxido de oro (I)

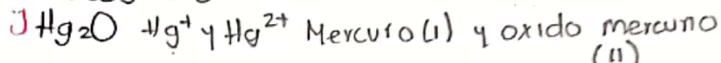
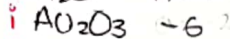
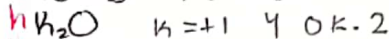
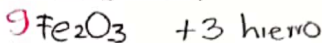
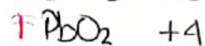
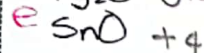
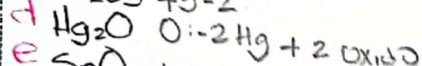
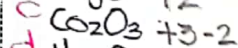
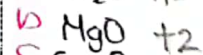
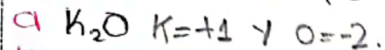
C3. Escribe la fórmula de los siguientes óxidos metálicos

- | | | | |
|--------------------------|--------------------------------|---------------------|-------------------|
| a) óxido de aluminio | Al ₂ O ₃ | g) óxido de calcio | CaO |
| b) óxido de cobalto (II) | CoO | h) óxido de litio | Li ₂ O |
| c) óxido plumboso | PbO | i) óxido de zinc | ZnO |
| d) óxido de estaño (IV) | SnO ₂ | j) óxido de oro (I) | Au ₂ O |
| e) óxido ferroso | FeO | | |
| f) óxido cuprico | CuO | | |

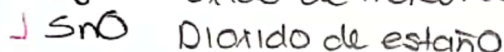
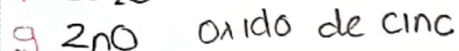
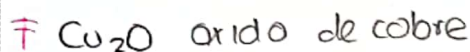


INSTITUCIÓN EDUCATIVA MIGUEL DE CERVANTES SAAVEDRA

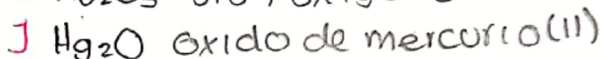
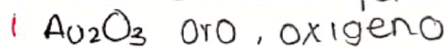
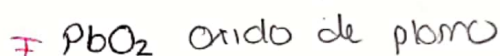
C4. Encada una de las siguientes formulas quimica subraya el cation y en el espacio correspondiente escriba su numero de oxidacion.



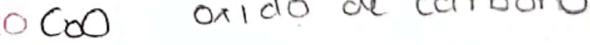
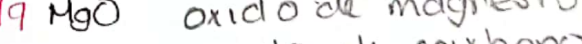
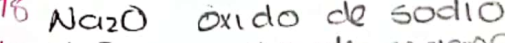
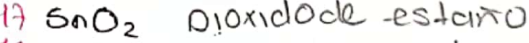
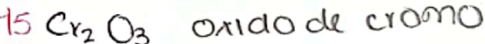
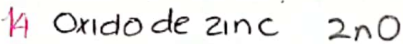
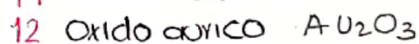
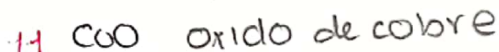
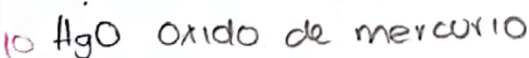
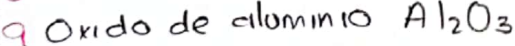
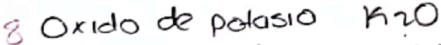
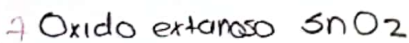
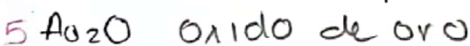
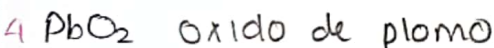
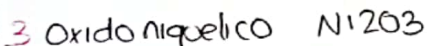
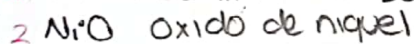
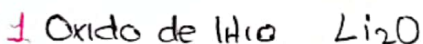
C5. Escribe el nombre tradicional de stock de los siguientes compuestos.



k



C6. Completa la siguiente tabla colocando la formula o el nombre tradicional o stock.



C) Ejercicio para repasar anhídridos u óxidos no metálicos.

C1 une los siguientes cationes no metálicos con el anion oxido para formar el anhídrido correspondiente.



INSTITUCIÓN EDUCATIVA MIGUEL DE CERVANTES SAAVEDRA

Cation no metálico	Anion	Formula	Nombre tradicional	Nombre stock.
Cl^{1+}		$HClO$	Acido hipocloroso	
Br^{3+}		Br_3	Bromo	
C^{4+}		HIO_4	Dioxido de tricarbonyo	
I^{7+}		O_3Cl_2	Acido yodico	
Cl^{3+}		Br	Oxido de cloro (III)	
Br^{1+}		Br	Bromo	
S^{2+}		S_2	Hiposulfuroso	
I^{5+}		I	yodo	
C^{2+}		CO	oxido de carbono	
Br^{7+}				



C2. Escribe la formula de los siguientes oxidos no metálicos o anhídridos.

- | | |
|---------------------------------|----------------------------------|
| a Oxido de bromo(V) Br_2O_3 | f anhídrido periyodico At_2O_3 |
| b anhídrido hipocloroso $HClO$ | g oxido de azufre(IV) SO_2 |
| c anhídrido hipobromoso Br_2O | h anhídrido yodico HI_2O_3 |
| d oxido de carbono(III) CO_3 | i anhídrido clorico $HClO_3$ |
| e Oxido de yodo(VII) I_2O_5 | j Oxido de bromo Br_2O |

C3. En la siguiente formulas quimica subraya el cation no metálico y escribe su numero de oxidacion en los espacios correspondientes.

- | | |
|------------------|----------------|
| a I_2O_3 -2 +3 | e Br_2O_7 +2 |
| b Cl_2O -2 | f P_2O -1 |
| c SO_2 +4 | g SO -2 |
| d Br_2O_5 +5 | h P_2O_5 0 |

C4. Escribe el nombre tradicional o stock de los siguientes compuestos

- | | |
|--------------------------------------|------------------------------------|
| a Br_2O Oxido de bromo I = bromato | f Cl_2O_5 oxido de cloro(V) |
| b CO carbon monoxide | g I_2O_5 oxido de yodo(V) |
| c Cl_2O_3 oxido de cloro(III) | h Br_2O_3 oxido de bromo(III) |
| d SO oxido de azufre(II) | i SO_3 oxido de azufre(VI) |
| e I_2O oxido de yodo(I) | j Cl_2O_7 heptaoxido de dicloro. |