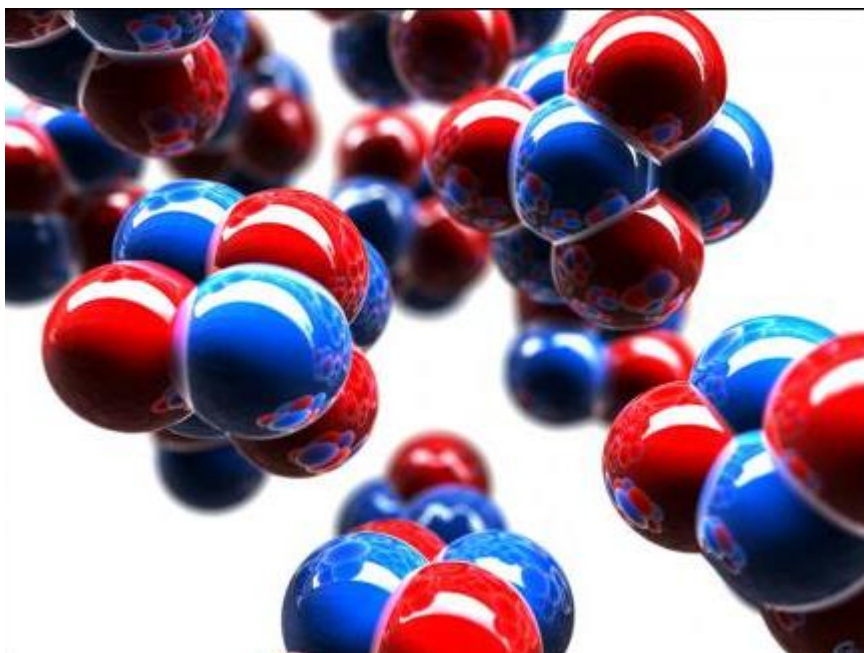


ACTIVIDADES DE FORMULACIÓN INORGÁNICA – 1º BACHILLERATO.



ÓXIDOS Y PERÓXIDOS:

1.- Nombra los siguientes compuestos (sistemática y Stock)

- ✓ Ag_2O
- ✓ H_2O
- ✓ P_2O_3
- ✓ N_2O_5
- ✓ CO_2
- ✓ Br_2O_3
- ✓ I_2O_7
- ✓ MgO_2
- ✓ PbO
- ✓ As_2O_3
- ✓ SnO_2
- ✓ Al_2O_3
- ✓ GeO_2
- ✓ ZnO_2
- ✓ SO_3
- ✓ PtO_2
- ✓ SO
- ✓ CaO_2
- ✓ Fe_2O_3
- ✓ B_2O_3
- ✓ WO_3
- ✓ Na_2O
- ✓ Cu_2O
- ✓ N_2O
- ✓ FeO
- ✓ CoO
- ✓ In_2O_3
- ✓ TeO
- ✓ K_2O_2
- ✓ PtO
- ✓ Ni_2O_3
- ✓ I_2O
- ✓ son
- ✓ HgO
- ✓ K_2O
- ✓ Mn_2O_7
- ✓ As_2O_5
- ✓ Au_2O_2
- ✓ PbO_2

2.- Formula los siguientes compuestos:

- ✓ Heptaóxido de diastato.
- ✓ Óxido de litio.
- ✓ Óxido de hierro.
- ✓ Trióxido de diarsénico.

- ✓ Dióxido de carbono.
- ✓ Dióxido de magnesio.
- ✓ Dióxido de silicio.
- ✓ Trióxido de dialuminio.
- ✓ Trióxido de cromo.
- ✓ Pentaóxido de diantimonio.
- ✓ Dióxido de azufre.
- ✓ Tetraóxido de dinitrógeno.
- ✓ Dióxido de mercurio.
- ✓ Óxido de dicobre.
- ✓ Monóxido de cobre.
- ✓ Trióxido de hierro.
- ✓ Trióxido de azufre.
- ✓ Trióxido de dicromo.
- ✓ Pentaóxido de dicloro.
- ✓ Heptaóxido de dicloro.
- ✓ Óxido de azufre (VI)
- ✓ Óxido de plomo (II)
- ✓ Óxido de fósforo (V)
- ✓ Óxido de bromo (VII)
- ✓ Óxido de yodo (V).
- ✓ Óxido de selenio (VI).

COMPUESTOS BINARIOS HIDROGENADOS:

Nombra los siguientes compuestos (sistemática y Stock)

- ✓ HBr
- ✓ AlH₃
- ✓ GeH₄
- ✓ NH₃
- ✓ AuH₃
- ✓ CuH
- ✓ SnH₂
- ✓ MgH₂
- ✓ AsH₃
- ✓ CrH₂
- ✓ NaH
- ✓ MgH₂
- ✓ CH₄
- ✓ HI
- ✓ PbH₂
- ✓ KH
- ✓ CaH₂
- ✓ CdH₂
- ✓ HF
- ✓ H₂S
- ✓ RbH
- ✓ SbH₃

- ✓ FeH_2
- ✓ FeH_3
- ✓ ZnH_2
- ✓ PH_3
- ✓ H_2Te
- ✓ HCl

Formula los siguientes compuestos:

- ✓ Hidruro de potasio.
- ✓ Amoníaco.
- ✓ Hidruro de sodio.
- ✓ Fluoruro de hidrógeno.
- ✓ Dihidruro de bario.
- ✓ Silano.
- ✓ Trihidruro de aluminio.
- ✓ Tetrahidruro de germanio.
- ✓ Borano.
- ✓ Sulfuro de dihidrógeno.
- ✓ Fosfano.
- ✓ Dihidruro de cobalto.
- ✓ Hidruro de cesio.
- ✓ Hidruro de cobre.
- ✓ Dihidruro de cobre.
- ✓ Dihidruro de hierro.
- ✓ Trihidruro de hierro.
- ✓ Cloruro de hidrógeno.
- ✓ Hidruro de litio.
- ✓ Dihidruro de manganeso.
- ✓ Hidruro de plomo (II).
- ✓ Hidruro de platino (II).
- ✓ Hidruro de estaño (IV).
- ✓ Hidruro de hierro (III).
- ✓ Hidruro de cobalto (II).
- ✓ Hidruro de paladio (IV).
- ✓ Hidruro de cobre (II).

SALES BINARIAS:

Nombra los siguientes compuestos (sistemática y Stock):

- ✓ PCl_3
- ✓ BrCl_5
- ✓ SF_2
- ✓ ICl_5
- ✓ Al_2S_3
- ✓ Na_4C
- ✓ CCl_4
- ✓ Ca_3N_2
- ✓ NI_5

- ✓ CsCl
- ✓ OF₂
- ✓ KI
- ✓ SiCl₄
- ✓ TiCl₄
- ✓ Ag₃P
- ✓ Be₃N₂
- ✓ Zn₃P₂
- ✓ SnCl₄
- ✓ AuCl₃
- ✓ K₂S
- ✓ FeF₃
- ✓ Ca₃Sb₂
- ✓ Li₂S
- ✓ PbS₂
- ✓ AlP
- ✓ MnS₂
- ✓ PbS
- ✓ PdCl₂

Formula los siguientes compuestos:

- ✓ Tricloruro de cobalto.
- ✓ Cloruro de potasio.
- ✓ Dicloruro de mercurio.
- ✓ Difluoruro de oxígeno.
- ✓ Trisulfuro de diboro.
- ✓ Cloruro de sodio.
- ✓ Difluoruro de calcio.
- ✓ Difosfuro de calcio
- ✓ Carburo de tetrapotasio.
- ✓ Difluoruro de estroncio.
- ✓ Nitruro de boro.
- ✓ Tetranitruro de tricarbono.
- ✓ Tetrayoduro de aluminio.
- ✓ Tetracloruro de carbono.
- ✓ Heptacloruro de yodo.
- ✓ Pentabromuro de difósforo.
- ✓ Disulfuro de carbono.
- ✓ Difluoruro de mercurio.
- ✓ Telururo de estaño.
- ✓ Fluoruro de oro.
- ✓ Siliciuro de tetraplomo.
- ✓ Arseniuro de hierro (III).
- ✓ Yoduro de nitrógeno (III).
- ✓ Sulfuro de estaño (IV).
- ✓ Sulfuro de cromo (III).
- ✓ Seleniuro de arsénico (V).
- ✓ Antimoniuro de hierro (II).
- ✓ Cloruro de oro (I).

HIDRÓXIDOS:

Nombra los siguientes compuestos (sistemática y Stock):

- ✓ $\text{Pt}(\text{OH})_2$
- ✓ $\text{Au}(\text{OH})_3$
- ✓ $\text{Hg}(\text{OH})_2$
- ✓ AgOH
- ✓ LiOH
- ✓ $\text{Sn}(\text{OH})_4$
- ✓ AuOH
- ✓ $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- ✓ $\text{Cd}(\text{OH})_2$
- ✓ $\text{Ni}(\text{OH})_3$
- ✓ $\text{Pt}(\text{OH})_4$
- ✓ $\text{Al}(\text{OH})_3$
- ✓ $\text{Pb}(\text{OH})_4$
- ✓ CuOH
- ✓ NaOH
- ✓ $\text{Fe}(\text{OH})_2$
- ✓ KOH
- ✓ $\text{Ba}(\text{OH})_2$

Formula los siguientes compuestos:

- ✓ Hidróxido de litio.
- ✓ Hidróxido de plata.
- ✓ Dihidróxido de bario.
- ✓ Tetrahidróxido de titanio.
- ✓ Dihidróxido de magnesio.
- ✓ Hidróxido de sodio.
- ✓ Hidróxido de cinc.
- ✓ Trihidróxido de cromo.
- ✓ Hidróxido de potasio.
- ✓ Dihidróxido de níquel.
- ✓ Trihidróxido de hierro.
- ✓ Heptaóxido de manganeso.
- ✓ Trihidróxido de cobalto.
- ✓ Dihidróxido de mercurio.
- ✓ Trihidróxido de bismuto.
- ✓ Pentahidróxido de vanadio.
- ✓ Tetrahidróxido de manganeso.
- ✓ Dihidróxido de estaño.
- ✓ Dihidróxido de paladio.
- ✓ Hidróxido de rubidio.
- ✓ Hidróxido de iridio (II).
- ✓ Hidróxido de mercurio (I).
- ✓ Hidróxido de hierro (II).
- ✓ Hidróxido de níquel (III).

- ✓ Hidróxido de manganeso (VII).
- ✓ Hidróxido de vanadio (V).
- ✓ Hidróxido de estaño (II).
- ✓ Hidróxido de paladio (II).

OXOÁCIDOS:

Nombra los siguientes compuestos:

- ✓ HBrO_3
- ✓ HIO_3
- ✓ H_2SiO_3
- ✓ HClO_2
- ✓ H_2SeO_4
- ✓ HBrO_2
- ✓ H_2SeO_3
- ✓ HIO_2
- ✓ H_2TeO_4
- ✓ H_2TeO_2
- ✓ H_2SO_3
- ✓ HClO_3
- ✓ HNO
- ✓ H_2CrO_4
- ✓ HNO_3
- ✓ H_2SO_4
- ✓ H_2SO_3
- ✓ HClO
- ✓ HPO_2
- ✓ H_2SiO_3

Formula los siguientes compuestos:

- ✓ Ácido permangánico.
- ✓ Ácido sulfúrico.
- ✓ Ácido nítrico.
- ✓ Ácido crómico.
- ✓ Ácido sulfuroso.
- ✓ Ácido carbónico.
- ✓ Ácido peryódico.
- ✓ Ácido hipoyodoso.
- ✓ Ácido selenioso.
- ✓ Ácido sulfuroso.
- ✓ Ácido selénico.
- ✓ Ácido hiponitroso.
- ✓ Ácido fosforoso.
- ✓ Ácido perclórico.
- ✓ Ácido brómico.
- ✓ Ácido antimonioso.
- ✓ Ácido hiposulfuroso.
- ✓ Ácido percrómico.

OXOSALES:

Formula los siguientes compuestos:

- ✓ Sulfito de sodio.
- ✓ Permanganato de sodio.
- ✓ Carbonato de potasio.
- ✓ Nitrito de sodio.
- ✓ Nitrato de calcio.
- ✓ Fosfato de aluminio.
- ✓ Sulfito de sodio.
- ✓ Sulfato de hierro (III).
- ✓ Hipoclorito de sodio.
- ✓ Clorito de calcio.
- ✓ Yodato de bario.
- ✓ Cromato de cobre (II).
- ✓ Permanganato de calcio.
- ✓ Hidrogeno carbonato de potasio
- ✓ Dihidrógeno fosfato de bario.
- ✓ Monohidrogenofosfato de sodio.
- ✓ Hidrogenosulfito de hierro (III).
- ✓ Bromito de plata.
- ✓ Seleniato de plomo (II).
- ✓ Hipoyodito de hierro (II).
- ✓ Nitrito de cobre (II).

Nombra los siguientes compuestos:

- ✓ BeSO_4
- ✓ $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$
- ✓ AuClO_4
- ✓ $\text{Fe}_2(\text{CO}_3)_3$
- ✓ KMnO_4
- ✓ $\text{Ni}(\text{IO}_4)_3$
- ✓ Pt_2SiO_4
- ✓ FeSeO_4
- ✓ $\text{Cu}(\text{NO}_2)_2$
- ✓ AlPO_4
- ✓ NaIO_3
- ✓ $\text{Sr}(\text{BrO}_4)_2$
- ✓ KHSO_4
- ✓ NaHCO_3
- ✓ $\text{Al}(\text{H}_2\text{PO}_4)_3$