

LECCIÓN DE QUÍMICA

Fecha:

Nombre del estudiante:

Docente responsable. Ing. Ximena Pozo

COMPUESTOS INORGÁNICOS

1. Complete la reacción de obtención de los hidróxidos en laboratorio



2. Relacione el compuesto con el nombre correcto de los ácidos oxácidos

Ácido telúrico

Ácido cloroso

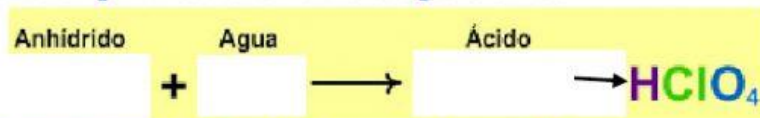
Ácido sulfúrico

Ácido nitroso

Ácido hipoyodoso



3. Completar la ecuación para obtener el ácido perclórico



4. Escriba el nombre correcto de las siguientes sales oxídicas neutras

Formula	N. tradicional	N. Stock	N. Sistemática
KClO			
Pb(CO ₃) ₂			

5. Una con una línea los compuestos binarios y la nomenclatura stock

Formula del compuesto
1. Sn(HSiO ₃) ₂
2. Ti(HSeO ₄) ₄
3. Pb(H ₂ BO ₃) ₂
4. KHTeO ₄
5. Cd(H ₂ PO ₄) ₂

Nomenclatura Stock
a. Dihidrógeno borato de plomo (II)
b. Trihidrógeno fosfato (V) de cadmio (II)
c. Hidrogeno telurato de potasio
d. Hidrógeno metasilicato de estaño(II)
e. Hidrógeno seleniato de titanio (IV)

RESUELVA LOS SIGUIENTES EJERCICIOS Y SELECCIONE LA RESPUESTA CORRECTA

7. ¿Cuántos gramos y cuantas moléculas hay en 5 moles de sulfato cuproso Cu₂SO₄?

Cu=64 u.m.a.

S =32 u.m.a.

O=16 u.m.a.

a.
1120 gr de
Cu₂SO₄

b.
1,120 gr de
Cu₂SO₄

c.
3,01X10²⁴ moléculas
de Cu₂SO₄

d.
4,52X10² moléculas
de Cu₂SO₄