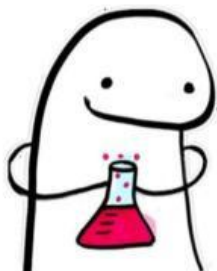




Fecha: / /



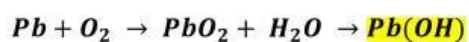
Materia: Química

RECUPERATORIO

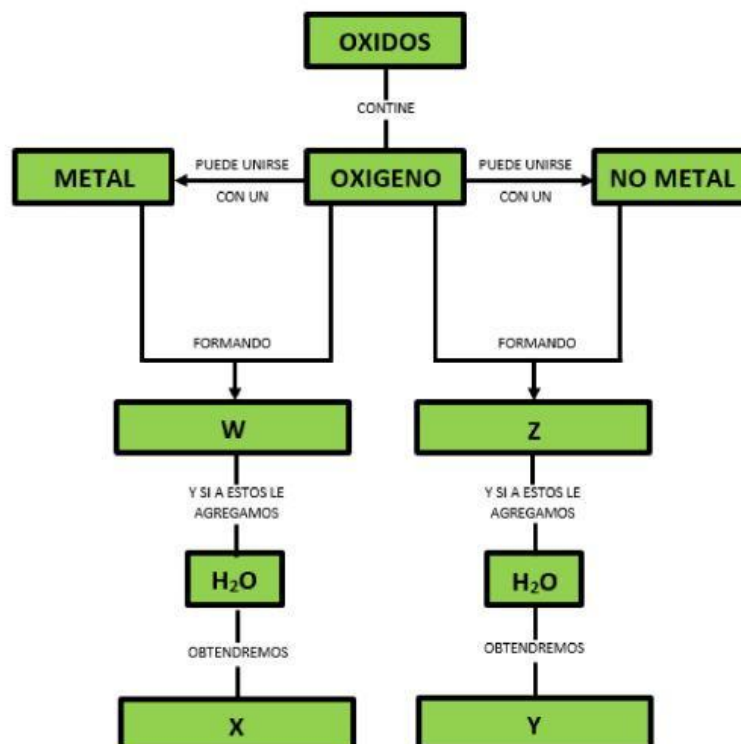
Curso y División: 5^{TO} 2^{DA}

Nombre y Apellido: _____

1. De acuerdo con las siguientes reacciones



- A. Un Hidróxido
 - B. Un Oxido Básico
 - C. Un Oxido Acido
 - D. Un Oxácido
2. ¿Cuál de los siguientes compuestos corresponde a un Oxácido?
- A. HF
 - B. HClO₄
 - C. Cl₂O₅
 - D. Fe(OH)₃
3. Los Óxidos de Ácidos están formados por oxígeno y un elemento...
- A. De transición
 - B. Representativo
 - C. No metálico
 - D. Metálico
4. De acuerdo a los mostrado en la siguiente figura:



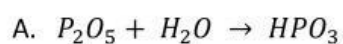
El compuesto **W** resulta de la reacción entre un metal y el oxígeno, por lo tanto, la función **W** es:

- A. Oxácido
 - B. Oxido Básico
 - C. Oxido Acido
 - D. Hidróxido
5. Según el esquema, se puede afirmar que **X** y **Y** corresponden respectivamente a los compuestos:
- A. Hidróxido e Hidrácido
 - B. Oxido Básico y Oxido Acido
 - C. Oxido Acido y Oxido Básico
 - D. Hidróxido y Oxácido
6. Nombra el siguiente compuesto

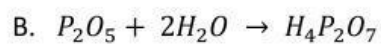




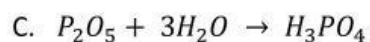
7. La fórmula correcta del siguiente Hidróxido: $\text{Ca}^{+2} + (\text{OH})^{+1}$
- A. $\text{Ca}(\text{OH})_2$
 - B. $\text{Ca}(\text{OH})$
 - C. $\text{Ca}_2(\text{OH})$
 - D. $\text{Ca}(\text{OH})_3$
8. La formula de Hidróxido Plúmbico es:
- A. $\text{Pb}(\text{OH})_4$
 - B. PbO_4
 - C. Pb_4O
 - D. $\text{Pb}(\text{OH})$
9. Que numero de oxidación se utilizó para formar el compuesto: **Oxido Perclórico**
- A. +1
 - B. +3
 - C. +5
 - D. +7
10. Une con flechas según corresponda:



Ácido Pirofosfórico



Ácido Ortofosfórico



Ácido Metafosfórico

¡EXITOS!

