

II Parcial de Química 170

Nombre: \_\_\_\_\_ C I P: \_\_\_\_\_ % del 10: \_\_\_\_\_

Profesor: Manuel Caballero Puntos: \_\_\_\_\_ de 45 puntos. Fecha: \_\_\_\_\_

I Parte: Llenar Blancos. 20 puntos. Trabajo individualizado.

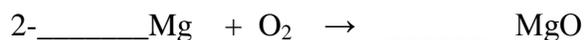
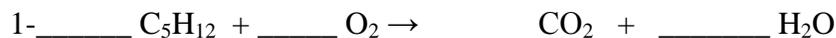
**HCl + Zn → ZnCl<sub>2</sub>** se puede leer como: \_\_\_\_\_.

La valencia de cada elemento en estados libres de los siguientes elementos es Li es \_\_\_\_\_, del Fe \_\_\_\_\_ y la del cloro \_\_\_\_\_, escriba las fórmulas de los siguientes radicales: Carbonato \_\_\_\_\_, clorato \_\_\_\_\_, sulfato \_\_\_\_\_, MnO<sub>4</sub><sup>-</sup> \_\_\_\_\_ PO<sub>4</sub><sup>-3</sup> \_\_\_\_\_, el número de oxidación del S en H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> es \_\_\_\_\_

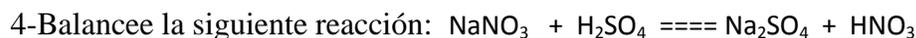
La \_\_\_\_\_ es pérdida de electrones y \_\_\_\_\_ gana electrones. En el medio ácido se utiliza \_\_\_\_\_ y \_\_\_\_\_ para balancear las ecuaciones químicas. Escriba dos tipos de reacciones químicas \_\_\_\_\_ y \_\_\_\_\_ . La IUPAC significa \_\_\_\_\_.

Valencia del O en los peróxidos es: \_\_\_\_\_ y del hidrógeno en todos los compuestos que forma es \_\_\_\_\_. El sistema antiguo usa los sufijos \_\_\_\_\_ e \_\_\_\_\_

II P: Balancee las siguientes ecuaciones Químicas. 15 puntos.



3- AgNO<sub>3</sub> + NaCl → AgCl + NaNO<sub>3</sub> Quién es el que se oxida y que elemento se reduce. 2 puntos



4- balance por medio ácido: Fe<sup>+2</sup> + MnO<sub>4</sub><sup>-1</sup> ⇒ Fe<sup>+3</sup> + Mn<sup>++</sup> Valor 3 puntos

5- Determine el número total de moles en la reacción: Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> + CaBr = NaBr + Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)

6- Clasifique las tres primeras reacciones según el tipo de reacción química.

III P: Funciones químicas y Nomenclatura. Escriba que función química es después de escribir la fórmula correcta, seguidos en el sistema antiguo, stock y Estequiométrico o según sea el caso dado. 20 puntos.

Fe(OH)<sub>3</sub> \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_ Sulfato de Hierro(III) \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_ Dióxido de Carbono

\_\_\_\_\_ Sulfuro ferroso \_\_\_\_\_

H<sub>2</sub>S \_\_\_\_\_