

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.

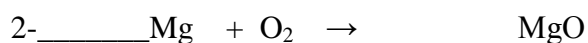
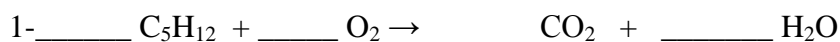
HCl + Zn → ZnCl₂ se puede leer como: _____.

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 _____, MnO₄⁻ _____ PO₄⁻³ _____, el número de oxidación del S en H₂SO₄ es _____

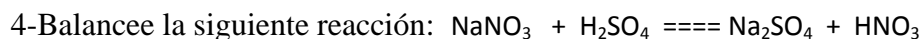
La _____ es pérdida de electrones y _____ gana electrones. En el medio ácido se utiliza _____ y _____ para balancear las ecuaciones químicas. Escriba dos tipos de reacciones químicas _____ y _____. La IUPAC significa _____.

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- AgNO₃ + NaCl → AgCl + NaNO₃ Quién es el que se oxida y que elemento se reduce. 2 puntos



4- balance por medio ácido: Fe⁺² + MnO₄⁻¹ ⇒ Fe⁺³ + Mn⁺⁺ Valor 3 puntos

5- Determine el número total de moles en la reacción: Na₃PO₄ + CaBr = NaBr + Ca₃(PO₄)

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)₃ _____

_____ Sulfato de Hierro(III) _____

_____ Dióxido de Carbono

_____ Sulfuro ferroso _____

H₂S _____