Aplique lo aprendido desarrollando la siguiente actividad

**A .MOLARIDAD**

**1. Calcule la molaridad para cada una de las siguientes soluciones:**

**a.**   **40g de etanol C2H5OH en 400ml de solución?**

**b.**   **6 gramos de NaCl  en 500ml de solución?**

**2. Calcule la molaridad para cada una de las siguientes soluciones:**

**a.**   **O.3 moles HNO3  en 500 ml de solución**

**b.**   **0.1 moles de H2S en 250 ml de solución**

**B. PESOS EQUIVALENTES**

**1.**   **Calcule el peso de  1 equivalente para las siguientes sustancias:**

**a.**   **CaCl2         b.   HNO3     C.   Al(OH)3**

**2.**   **Calcule el número  de equivalentes para cada uno de los siguientes casos:**

**a.**   **60 g de  Ca Cl2**

**b.**   **120g de HNO3**

**c.**   **50g de Ca(OH)2**

**3.**   **¿Cuántos equivalentes gramos de HCl  hay en 100ml de solución  3 molar?**

 **C.**  **NORMALIDAD**

**4.**   **¿Cuál es la normalidad de las siguientes soluciones?**

**a.90g de H3PO4  en 500 ml de solución?**

**b.100g de NaCl en 2.0 L de solución?**

 **5.**   **Cuál es la normalidad de las siguiente soluciones?**

**a.0.5 equivalentes de CaCL2  en 100 ml de solución**

**b.0.1  equivalentes de NaOH  en  1 L de solución**

 **6¿Cuántos gramos de soluto hay en cada una de las siguientes soluciones?**

**a. 200 ml de NaOH  0.6  M**

**b.  800 ml de H2SO4  3  M**

**7.  Calcule la normalidad para una solución de NH3  de densidad 0.902g/ml y         concentración de 26,6%**

**D.**   **MOLALIDAD**

**8. Calcule la molalidad para las siguientes soluciones:**

a.   moles de H2S en 2 kg de agua

b.   2 moles de HNO3 en 2 Kg de agua

9.Observe el siguientte tutorial sobre PREPARACION DE SOLUCIONES
<https://www.youtube.com/watch?v=w_82Yi9sdA4>. Realice un informe de esta experiencia.

 10. Los siguientes vídeos le aclaran atrevas de gráficos como varia la solubilidad de las sustancias <https://www.youtube.com/watch?v=zQY3cwQYlts>
<https://www.youtube.com/watch?v=mPAj1F6kdQM>