**Nombre:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Actividad**

**[ Inserta aquí la imagen con los datos de tu ejercicio ]**

Con los datos que aparecen en la imagen, realiza todos los cálculos necesarios para poder completar la siguiente tabla: (**Deja indicados todos los cálculos en el documento**).

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | **sustancia** | **masa (g)** | **cantidad (mol)**  |
| **1**  | Na2S |  |  |
| **2** | KOH |  |  |
| **3** | KOH |  |  |
| **4** | KMnO4 |  |  |
| **5** | Li2CO3 |  |  |
| **6** | FeSO4 |  |  |
| **7** | CuSO4 |  |  |

**2.-** Si a la disolución de Na2S le añadimos agua hasta completar un volumen de 2,7 L, ¿cuál sería el valor de la nueva concentración? Exprésalo en mol/L y g/L.

**3.-** Indica de forma razonada cuál de las dos disoluciones de KOH está más concentrada. ¿Cómo podrías preparar la disolución más diluida a partir de la más concentrada? Realiza los cálculos correspondientes.

**4.-** Si se mezclan estas dos disoluciones de KOH, ¿cuál sería la concentración (en mol/L) de la disolución resultante?

**5.-** Imagina que, a partir del CuSO4, se quieren preparar 750 mL de una disolución de concentración 2.2 mol/L. ¿Tendrías suficiente con la masa de CuSO4 pesada? Describe el proceso completo de preparación indicando el material de laboratorio que emplearías.