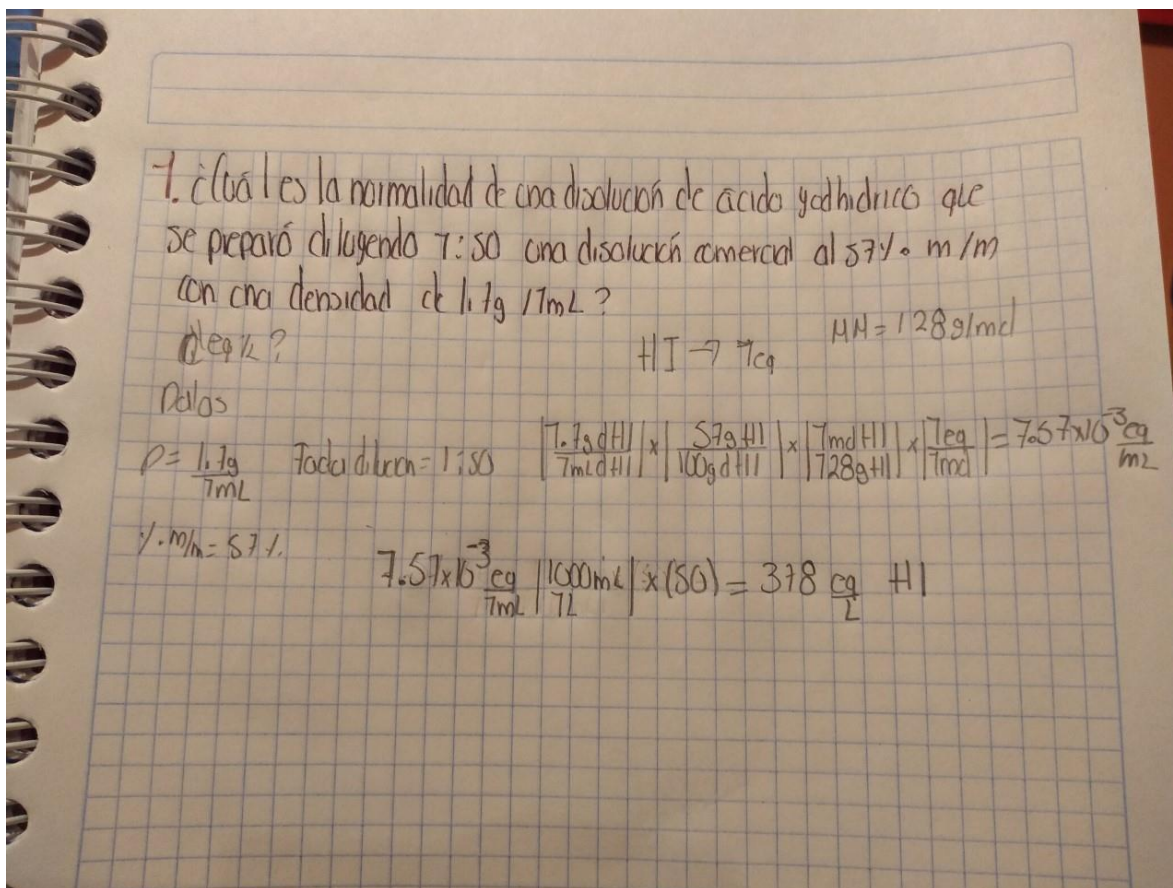


Una alumna me mandó esta duda:

*Solo el primero es el que no he podido obtener el resultado correcto, en los demás vi cuáles fueron mis errores.*

*Anexo los cálculos que realicé.*



Ibas bien hasta el  $7.57 \times 10^{-3} \text{ eq/mL}$ . Eso quiere decir que en un litro, hay 7.57 equivalentes de  $\text{H}^+$ , o lo que es lo mismo, la solución original era 7.57 N

Pero la pregunta es sobre una disolución que se preparó DILUYENDO 1:50 la disolución comercial.

Esto quiere decir que la que se preparó tiene una concentración 50 veces MENOR (no mayor, que fue lo que tu obtuviste al multiplicar; había que DIVIDIR.

OK?