Ejercicio 12

Diluciones

1.- ¿Cómo es la concentración final de una disolución que se sometió a dilución?

2.-Se disuelven 50 ml de una solución 1,5 mol/L en suficiente agua hasta completar 500 ml de solución. Calcule la concentración en mol/l de la solución resultante.

3.- Cómo debe ser la cantidad de solución resultante en comparación con la original en una dilución, explique y dibuje.

4.- Se tiene una solución de ácido clorhídrico (HCl) 12M y se desea saber cuanto volumen se necesita para preparar una disolución 1 M

Anotar datos

Reconocer qué me preguntan

Poner la fórmula

Sustituir los datos en la fórmula

Resultado final