

QUIZ LABORATORIO

DILUCIONES



Lee detenidamente y sigue las instrucciones.

1. Solamente debes colocar el valor numérico (No Letras)
2. Debes escribir únicamente **dos** cifras decimales, de no tener cifras decimales en el resultado **no** las escribas. ejemplo con cifras: **2,24** sin cifras: **2**
3. Las cifras decimales iniciarán después de una coma (,) ejemplo **2,24**

1. A 20 mL de una disolución acuosa de NaClO de concentración 4,8 M se le agregan 80 mL de agua. ¿Cuál será la concentración molar resultante?

Molar

2. Calcula la nueva concentración de la disolución de HCl 0,4 M cuando se agregan 750 mL de agua a 1000 mL de la disolución original.

Molar

3. 150 mL de una disolución 4 molar de nitrato de plata (AgNO₃) disuelta en agua, se prepararon a partir de una disolución concentrada 10 molar, del mismo compuesto ¿Qué volumen de la disolución concentrada se tomó para prepararla?

ml

4. ¿Qué concentración debe tener una disolución de 200 ml de ácido fluorhídrico (HF) para que de esta misma al diluirla con 700 mL de agua se obtenga el ácido en una concentración 0,5 mol/litro?

mol/litro

5. Se debe llenar una botella de 12 L con una disolución de ácido clorhídrico 6 mol/litro ¿Qué volumen de disolución 18 mol/litro de ácido se debe poner en la botella antes de llenarla con agua?

L

Prof. Tatiana Salgado de Pires