TALLER PREPARACIÓN DE SOLUCIONES DESINFECTANTES

Alimentar la siguiente tabla, empleando la fórmula que se muestra a continuación, y teniendo en cuenta los siguientes factores:

- Principio activo a utilizar
- Tipo de superficie o elemento a desinfectar
- Concentración inicial del producto desinfectante (mirar etiqueta)
- Cantidad de solución a preparar

1. Fórmula para preparar soluciones desinfectantes con NaClO (Hipoclorito de Sodio)

$$Volumen\ de\ Desinfectante\ (ml) = \frac{Vf\ x\ Cf}{K\ x\ Ci}$$

Dónde:

V_F = Volumen final de la solución (Agua + NaClO) en Litros
C_F = Concentración Final de la solución desinfectante (PPM)
C_I = Concentración inicial del producto desinfectante (%)
K = Constante equivalente a 10

2. Llenar las tablas empleando los resultados obtenidos con la ecuación del punto 1

Volumen deseado de desinfectante NaClO (ml)

Concentración Inicial **%**	Volumen Final (**Litros**)	Frutas y Hortalizas (**50 – 100 ppm**)	Utensilios, Herramientas, Mesones (**200 ppm**)	Superficies Duras (**300 ppm**)	Baños (**500 ppm**)
2.5	1				
	2				
	3				
	4				
	5				
	6				
	7				
	8				
	9				
	10				

Concentración Inicial **%**	Volumen Final (**Litros**)	Frutas y Hortalizas (**50 – 100 ppm**)	Utensilios, Herramientas, Mesones (**200 ppm**)	Superficies Duras (**300 ppm**)	Baños (**500 ppm**)
5.25	1				
	2				
	3				
	4				
	5				
	6				
	7				
	8				
	9				
	10				

Concentración Inicial **%**	Volumen Final (**Litros**)	Frutas y Hortalizas (**50 – 100 ppm**)	Utensilios, Herramientas, Mesones (**200 ppm**)	Superficies Duras (**300 ppm**)	Baños (**500 ppm**)
10	1				
	2				
	3				
	4				
	5				
	6				
	7				
	8				
	9				
	10				

Concentración Inicial **%**	Volumen Final (**Litros**)	Frutas y Hortalizas (**50 – 100 ppm**)	Utensilios, Herramientas, Mesones (**200 ppm**)	Superficies Duras (**300 ppm**)	Baños (**500 ppm**)
13	1				
	2				
	3				
	4				
	5				
	6				
	7				
	8				
	9				
	10				