

EVALUACION EN SER Y DECIDIR DE NOTACION CIENTIFICA

NOMBRE Y APELLIDO:

Curso:

¡Realicemos la valoración!



La mayoría de los fenómenos interesantes en el universo están expresados en cantidades muy grandes o muy pequeños. Por ejemplo, cuando Thomas Young (1773-1829) descubrió que la luz era una onda, no existía la notación científica. En aquella época, él tuvo que escribir que la vibración de una onda era $1/500$ de millonésima de millonésima de segundo. Sería mucho más fácil y conveniente escribir 2×10^{-15} s.

Existe alrededor de 5 millones de trillones de bacterias sobre la Tierra, esto es un 5 seguido de treinta ceros. En notación científica se expresa simplemente como 5×10^{30} .

Analiza y responde las siguientes preguntas:

¿Por qué crees que es importante aprender notación científica?

¿De qué manera nos ayuda en nuestro contexto aprender números en notación científica? Nombra algunas situaciones en las que se aplican.



¡Es hora de la producción!

Fortalece y aplica tus conocimientos

Realizamos un trabajo de investigación para recabar los siguientes datos y expresarlos en notación científica

Ejemplo	Número	Notación Científica
El número de Avogadro representa la cantidad de partículas que hay en un mol de sustancias. Este es igual a:	602.200.000.000.000.000.000.000	$6,022 \times 10^{23}$
El protón como el electrón tienen una carga cuyo valor es:		$\times 10$
La población de Bolivia es:		$\times 10$
Un protón tiene una masa igual a:		$\times 10$
El radio de la tierra es:		$\times 10$
El diámetro del Sol es:		$\times 10$
La masa de un átomo de carbono es:		$\times 10$