

1- Simplifique a expressão a seguir e escreva o resultado em notação científica:

$$\frac{4,2 \cdot 10^8 \cdot 5,0 \cdot 10^{-12}}{6,0 \cdot 10^{-9}}$$

2- Em uma aula de Ciências sobre o Sistema Solar o professor pediu para os alunos representarem o Sol com uma esfera de isopor de 0,05 m de raio.

Sabendo que o Sol têm raio de  $6,95 \cdot 10^8$  m, calcule:

a) Quantas vezes a esfera de isopor é menor que o Sol.

b) A porcentagem que a esfera de isopor representa do Sol.

[DESAFIO] A densidade de um material determina a quantidade de massa presente em um determinado volume. Ela é dada pela razão entre massa e o volume do material.

Sabendo que a densidade do Sol é de  $1,41 \text{ g/cm}^3$  e que seu volume é de  $1,41 \cdot 10^{18} \text{ km}^3$ .

Fonte: Instituto de Física, UFRGS, disponível em: <http://bit.ly/2ttnTrV>.

Calcule a massa aproximada do Sol em quilogramas.

-----

1- Simplifique a expressão a seguir e escreva o resultado em notação científica:

$$\frac{4,2 \cdot 10^8 \cdot 5,0 \cdot 10^{-12}}{6,0 \cdot 10^{-9}}$$

2- Em uma aula de Ciências sobre o Sistema Solar o professor pediu para os alunos representarem o Sol com uma esfera de isopor de 0,05 m de raio.

Sabendo que o Sol têm raio de  $6,95 \cdot 10^8$  m, calcule:

a) Quantas vezes a esfera de isopor é menor que o Sol.

b) A porcentagem que a esfera de isopor representa do Sol.

[DESAFIO] A densidade de um material determina a quantidade de massa presente em um determinado volume. Ela é dada pela razão entre massa e o volume do material.

Sabendo que a densidade do Sol é de  $1,41 \text{ g/cm}^3$  e que seu volume é de  $1,41 \cdot 10^{18} \text{ km}^3$ .

Fonte: Instituto de Física, UFRGS, disponível em: <http://bit.ly/2ttnTrV>.

Calcule a massa aproximada do Sol em quilogramas.

-----