



1º ano
Química

Tarefa 03 – professor Thé

- 01.** No rótulo de uma determinada embalagem de leite integral UHT, processo de tratamento térmico a alta temperatura, consta que um copo de 200g deste leite contém 25 % de cálcio
Qual a massa de cálcio presente nesse copo ?
(massa molar do Cálcio = 40 g/mol)
- 02.** Qual o número de mols de cálcio no copo de leite da questão anterior?
- 03.** Qual o número de átomos de cálcio da questão 1?
- 04.** Segundo orientações nutricionais, a dose diária recomendada de **vitamina C**, cuja fórmula é (**C₆H₈O₆**) a ser ingerida por uma pessoa adulta é 62 mg.
Qual a massa molar da vitamina C?
- 05.** Qual o número de mols de moléculas de vitamina C, da questão anterior?
- 06.** Qual o número de moléculas de vitamina C da questão 4?
- 07.** Qual o número de átomos de hidrogênio nas moléculas de 62 mg de vitamina C?
- 08.** O metano exerce efeito estufa na atmosfera.
Uma das principais fontes desse gás provém do cultivo de arroz irrigado por inundação.
Segundo a Embrapa, estima-se que esse tipo de cultura, no Brasil, seja responsável pela emissão de cerca de 288 Gg (1Gg = 1×10^9 gramas) de metano por ano.
Calcule o número de moléculas de metano em um ano?
(Massas molares, H = 1 e C = 12. Constante de Avogadro = $6,0 \times 10^{23}$)
Fórmula do metano = CH₄
- 09.** Qual o número de mols de metano da questão 8?