

EXERCÍCIO DE FIXAÇÃO - FÓRMULAS PERCENTUAIS, MÍNIMAS E MOLECULARES - TEORIA ATÔMICO MOLECULAR

Prof. Hipácia

1. Um éter, de massa molar 60g/mol, tem a seguinte composição centesimal: C = 60%; H = 13,33%; O = 26,67%.
(Massas molares, em g/mol: C = 12; H = 1; O = 16)
Determine a fórmula molecular do éter.

- a) C_3H_8O
- b) $C_3H_6O_3$
- c) $C_2H_4O_2$

2. O composto $NaNO_3$ tem sua fórmula percentual igual a:

- a) Na = 27,06% N = 16,47% O = 56,47%
- b) Na = 23% N = 40% O = 37%
- c) Na 21% N = 30% O = 49%

3. Determine a fórmula mínima e fórmula molecular de um composto A que contém 40,0% de C, 6,7% de H, 53,3% de O e cuja massa molecular é igual a 60.

Dados: C = 12; H = 1; O = 16

- a) CH_2O $C_6H_{12}O_6$
- b) CH_2O_3 $C_3H_6O_3$
- c) CH_2O $C_2H_4O_2$

4. Quantos mols há em $3,01 \cdot 10^{23}$ moléculas?

- a) 2 mols
- b) 0,5 mol
- c) 3 mols

considere o número
de avogrado = $6,02 \cdot 10^{23}$

5. Quantos mols de H_2SO_4 há em 196g desse ácido?

- a) 2 mols
- b) 0,5 mol
- c) 3 mols

6. (UEL-PR) 46,0 g de sódio reagem com 32,0 g de oxigênio formando peróxido de sódio. Quantos gramas de sódio são necessários para se obter 156 g de peróxido de sódio? $Na + O_2 \rightarrow NaO_2$

- a) 23,0 46g + 32g
- b) 78,0 x ? 156g
- c) 92,0