



QUÍMICA

1ª SÉRIE
Prof. IURY

Lista:

04

Data: 14 / 04 / 2020

Aluno (a):

Nº

01. Considerando um recipiente contendo 64g de gás oxigênio e 112g de gás nitrogênio, determinar as frações molares dos dois gases.
02. Considere a mistura gasosa contendo 12g de H_2 e 32g de CH_4 . Calcule, para cada um dos componentes a fração molar.
03. Descubra as frações molares dos componentes da seguinte mistura: 264 g de gás carbônico (CO_2) e 256g de dióxido de enxofre (SO_2).
04. Um recipiente contém 8 g de gás oxigênio e 40 g de trióxido de enxofre (SO_3). Determine as frações molares dos gases componentes dessa mistura.
05. Uma mistura gasosa é constituída por 24 g de hélio, 38 g de gás amoníaco (NH_3) e 106 g de gás nitrogênio. Calcule as frações molares dos componentes dessa mistura.
06. Calcule a densidade do Cl_2 a $18^\circ C$ e 873mmHg.
07. Calcule a densidade do CO_2 a $47^\circ C$ e 1,6 atm.
08. Calcule a densidade do H_2 a $17^\circ C$ e 0,58 atm.
09. Calcule a densidade do N_2 a $7^\circ C$ e 2,8 atm.
10. Calcule a densidade do O_2 a $27^\circ C$ e 3 atm.