



QUÍMICA

1ª SÉRIE
Prof. IURY

Lista:

05

Data: 27 / 04 / 2020

Aluno (a): _____

Nº _____

01. Considere a mistura gasosa contendo 12g de H_2 e 32g de CH_4 , a 2 atm. Calcule, para cada um dos componentes a fração molar e a pressão parcial.
02. Descubra os volumes parciais dos gases componentes da seguinte mistura contida num frasco com capacidade de 3 L: 16 g de dióxido de enxofre (SO_2), 16 g de metano (CH_4) e 21 g de gás nitrogênio (N_2).
03. Um recipiente com capacidade de 5 L contém 20,4 g de sulfidreto (H_2S) e 13,2 g de propano (C_3H_8). Calcule os volumes parciais desses gases.
04. Um recipiente contém 12,8 g de gás metano (CH_4) e 36 g de etano (C_2H_6). Admitindo que a pressão exercida por essa mistura seja de 3atm, calcule as pressões parciais desses gases.
05. Um recipiente de capacidade igual a 5,8 L e mantido a $27^\circ C$ contém 12,8g de O_2 , 8g de He e 14g de N_2 . Calcule a pressão total do sistema e a pressão parcial do gás que tem a maior fração molar na mistura.
06. Uma mistura gasosa é formada por 14,2g de gás cloro (Cl_2) e 13,2g de gás carbônico (CO_2). Calcular as pressões parciais desses componentes, supondo que a pressão da mistura seja de 10 atm.
07. Uma mistura gasosa exerce a pressão de 1,8 atm. Sabendo que a mistura é formada por 11g de gás carbônico (CO_2) e 39 g de acetileno (C_2H_2), determine as pressões parciais desses componentes.