

#ESTUDOEMCASA

BLOCO N.º 19		DISCIPLINA Física e Química A, Física e Química, Física do Som
ANO(S)	10º e 1º de Formação	
APRENDIZAGENS ESSENCIAIS	<ul style="list-style-type: none"> <li>Compreender o conceito de volume molar de gases a partir da lei de Avogadro e concluir que este só depende da pressão e temperatura e não do gás em concreto.</li> </ul>	

Título/Tema do Bloco

Volume molar e gases poluentes da troposfera.

Atividades

Atividade 1

Selecione a opção que contém, por ordem decrescente de percentagem volumétrica, os principais constituintes da troposfera, excluindo a água e os poluentes atmosféricos.


Nitrogénio, oxigénio, dióxido de carbono, árgon

Dióxido de carbono, árgon, oxigénio, nitrogénio

Secundário/10º Ano e 1º de Formação

X

Oxigénio, nitrogénio, árgon, dióxido de carbono


Nitrogénio, oxigénio, árgon, dióxido de carbono 

Atividade 2

Um gás apresenta uma massa volúmica  $\rho$  com o volume molar é igual a  $V_{m1}$ . Para outras condições de pressão e temperatura o volume molar apresenta o seguinte valor

$$V_{m2} = 0,3V_{m1}$$

Selecione a opção correta.

A massa volúmica do gás é maior quando  $V_m = V_{m2}$ . 

A massa volúmica do gás é maior quando  $V_m = V_{m1}$

Secundário/10º Ano e 1º de Formação

X

Não é possível relacionar as duas situações.

A massa volúmica não depende da pressão e da temperatura.