
8ª Lista de Exercícios: Mol

Assuntos: Estados dos Gases, Equação Geral dos Gases, Gases Perfeitos, Volume Molar e Equação de Clayperon

- ① A quantos litros corresponde o volume de $7,5 \text{ m}^3$?
- ② A quantos milímetros de mercúrio corresponde uma pressão de 5 atm?
- ③ Vinte litros de gás hidrogênio foram medidos a 27°C e 700 mmHg de pressão. Qual será o novo volume do gás, a 87°C e 600 mmHg de pressão?
- ④ Qual é o volume ocupado por 19 g de flúor (F_2) a 27°C e 1,64 atm?
- ⑤ Qual é o número de moléculas existentes em 5,6 L de um gás qualquer, medido nas condições normais de pressão e temperatura?
- ⑥ Calcule o volume (em mL) ocupado por $3,01 \cdot 10^{21}$ moléculas de gás amônia (NH_3) nas CNPT.
- ⑦ Nas condições normais de pressão e temperatura (CNPT), o volume ocupado por 10 g de monóxido de carbono (CO) é de: (Dados: C = 12 u, O = 16 u e volume molar = 22,4 L.)
- ⑧ Certa massa de Ne ocupa um volume de 500 cm^3 nas CNTP. A que pressão, em atm, essa massa de Ne(g) ocupará um volume de $1,00 \text{ m}^3$ à temperatura de 1727°C ?
- ⑨ Uma amostra de nitrogênio gasoso ocupa um volume de 20 mL a 27°C e à pressão de 800 mm Hg. Que volume ocuparia a amostra a 0°C e 800 mm de Hg?
 - (a) 20,2 mL
 - (b) 19,5 mL
 - (c) 18,2 mL
 - (d) 12,5 mL
 - (e) 10,2 mL
- ⑩ Um gás ocupa um volume de 200 mL a uma pressão de 380 mmHg a uma temperatura de 27°C . Seu volume nas condições normais de temperatura e pressão será
 - (a) 91,0 mL
 - (b) 910,0 mL
 - (c) 2,0 mL
 - (d) 200,0 mL
 - (e) 20,0 mL
- ⑪ Qual é a temperatura de um gás, sabendo-se que 2,5 mols desse gás ocupam o volume de 50 L à pressão de 1.246 mmHg na referida temperatura?

- (a) 6,0 L
- (b) 8,0 L
- (c) 9,0 L
- (d) 10 L
- (e) 12 L

12 8,2 litros de um gás estão submetidos a uma pressão de 5 atm, e do mesmo utilizou-se 0,8 mol. Considerando $R = 0,082$, calcular sua temperatura:

- (a) 256 °C
- (b) 625 °C
- (c) 352 °C
- (d) 425 °C
- (e) 532 °C

13 Um menino deixou escapar um balão contendo 2,0 L de gás hélio, a 20°C e pressão de 2,0 atm. Quando atingir uma altura em que sua pressão for 0,5 atm e sua temperatura, 10°C, o volume do balão, em L, será:

- (a) 0,50
- (b) 3,86
- (c) 4,50
- (d) 7,73
- (e) 8,28

14 Uma determinada massa gasosa, confinada em um recipiente de volume igual a 6,0 L, está submetida a uma pressão de 2,5 atm e sob temperatura de 27°C. Quando a pressão é elevada em 0,5 atm nota-se uma contração no volume de 1,0 L.

- a) Qual a temperatura em que o gás se encontra?
- b) Que tipo de transformação ocorreu?

15

Referências Bibliográficas

- [1] **ENEM 2013** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [2] **ENEM 2009** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [3] **ENEM 2011** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [4] **ENEM 2010** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [5] **ENEM 2025** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [6] **ENEM 2024** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [7] **ENEM 2022** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [8] **ENEM 2020** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [9] **ENEM 2017** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [10] **ENEM 2012** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [1] **ENEM 2013** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [2] **ENEM 2009** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [3] **ENEM 2011** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [4] **ENEM 2010** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [5] **ENEM 2025** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [6] **ENEM 2024** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.

- [7] **ENEM 2022** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [8] **ENEM 2020** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [9] **ENEM 2017** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [10] **ENEM 2012** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [11] **ENEM 2014** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.
- [11] **ENEM 2015** (Exame Nacional do Ensino Médio). *INEP-Instituto Nacional de Estudos e Pesquisas Educacionais Anísio Teixeira*.Ministério da Educação.