

Resultados: Aula 5 ESTADOS DE AGREGACIÓN DE LA MATERIA

II- Resolver

1-

- a. 0,61 atm
- b. 1976 atm
- c. 298 K
- d. 263 K

2- 24,62 L

3 - 0,25 L

4 - 40,88 L

5- 50,79 L

6-

- c. 1,5 atm

7- 61,42 L

8-

- a. 1299,74 moles
- b. $1,56 \cdot 10^{27}$ átomos
- c. 2599,48 g

9- 44,1 g/mol

10- $P_{\text{Oxígeno}} = 1,07 \text{ atm}$, $P_{\text{halotano}} = 0,11 \text{ atm}$

11- $P_{\text{Oxígeno}} = 0,85 \text{ atm}$, $P_{\text{Nitrógeno}} = 14,15 \text{ atm}$

12- 65,16 g/mol

13- 534,6 L

14-

- a. 24,7 L
- b. 17,95 L
- c. 89,14%

15- 129,07 L

16- $X_{\text{oxígeno}} = 0,15$; $X_{\text{dióxido de carbono}} = 0,04$; $X_{\text{agua}} = 0,06$; $X_{\text{nitrógeno}} = 0,75$

17- $X_{\text{oxígeno}} = 0,21$

18- NH_3 efunde con mayor velocidad

19- 2 g/mol

20- Opción c (1467 g y 2,6 atm)

21- Opción b

22- Opción d (0,52 moles)

23- Opción b (70 mm Hg)

24- 39,64 L