

**Resultados: Aula 5 ESTADOS DE AGREGACIÓN DE LA MATERIA: GASES**

1-

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

2- 24,62 L

3 - 0,25 L

4 - 40,08 L

5- 50,79 L

6- 1,5 atm

7- 61,42 L

8-

- a. 1299,4 moles
- b.  $1,56 \times 10^{27}$  átomos de hidrógeno
- c. 2599 g

9- 44,1 g/mol

10-  $P_{\text{oxígeno}} = 1,062$  atm

$P_{\text{halotano}} = 0,118$  atm

11-  $P_{\text{oxígeno}} = 0,975$  atm,  $P_{\text{nitrógeno}} = 14,025$  atm

12- 65,16 g/mol

13- 534,6 L

14-

- a. 24,7 L
- b. 18 L
- c. 89%

15- 128,9 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-  $X_{\text{oxígeno}} = 0,22$

18-  $\text{NH}_3$

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