

Gabarito - Lista 1

1.

- a) $18,5 \text{ L}$ ou $18,5 \times 10^3 \text{ cm}^3$
- b) $4,40 \text{ L}$ ou $4,40 \times 10^3 \text{ cm}^3$
- c) $6,84 \text{ L}$ ou $6,84 \times 10^3 \text{ cm}^3$

7.

- a) $1,66 \text{ mol}$
- b) $2,21 \times 10^{-5} \text{ mol}$
- c) $5,93 \times 10^3 \text{ mol}$

2. Amostra B: $0,823 \text{ g/cm}^3$

8.

- a) $1,8 \times 10^{22} \text{ moléculas}$
- b) $1,0 \times 10^{23} \text{ moléculas}$
- c) $7,7 \times 10^{22} \text{ moléculas}$

3.

- a) $42,0 \text{ g}, 12,0 \text{ cm}^3$
- b) $63,1 \text{ g}, 63,2 \text{ cm}^3$
- c) $161 \text{ g}, 204 \text{ cm}^3$

9.

- a) $2,58 \times 10^{23} \text{ moléculas}$
- b) $2,31 \times 10^{25} \text{ moléculas}$
- c) $2,7 \times 10^{24} \text{ moléculas}$

4.

- a) $8,56 \text{ mol}$
- b) $4,50 \text{ mol}$
- c) $3,52 \text{ mol}$

10.

- a) $168,36 \text{ u}, 168,36 \text{ g/mol}$
- b) $16,043 \text{ u}, 16,043 \text{ g/mol}$
- c) $100,086 \text{ u}, 100,086 \text{ g/mol}$
- d) $194,194 \text{ u}, 194,194 \text{ g/mol}$

5.

- a) $3,42 \times 10^3 \text{ mol}$
- b) $1,89 \times 10^3 \text{ mol}$
- c) $2,48 \times 10^3 \text{ mol}$

6.

- a) $3,0 \times 10^{23} \text{ entidades}$
- b) $7,52 \times 10^{23} \text{ entidades}$
- c) $8,43 \times 10^{24} \text{ entidades}$

OBS: Atentem-se aos algarismos significativos das respostas de cada exercício.