



DISCIPLINA: QUÍMICA

TURMA: \_\_\_\_\_ M

PROFESSOR(A): \_\_\_\_\_

SÉRIE: 1º ANO

ALUNO(A) \_\_\_\_\_

DATA PARA ENTREGA: \_\_\_\_ / \_\_\_\_ / \_\_\_\_

ORIENTAÇÕES IMPORTANTES!

- ⇒ *Leia a atividade avaliativa atentamente.*
- ⇒ *Não pode haver rasura e uso de corretivo.*
- ⇒ *As respostas têm que estar no local próprio e à caneta, para que sejam consideradas.*
- ⇒ *Responda com caneta azul ou preta não deixe nada a*

1) Se um átomo apresentar a massa atômica igual a 60 u, a relação entre a massa desse elemento e a massa do átomo do carbono 12 valerá:

- a) 1.
- b) 2.
- c) 3.
- d) 4.
- e) 5.

2) Um elemento hipotético apresenta os isótopos  $E^{40}$ ,  $E^{42}$  e  $E^{46}$ , nas percentagens de 50, 30 e 20% respectivamente. Então o peso atômico do elemento E será:

- a) 42,7.
- b) 42,0.
- c) 41,8.
- d) 40,0.
- e) 43,0

3) Dentre as substâncias a seguir formuladas, a que possui massa molar igual a 80 g/mol é:

Dados: H = 1 u; C = 12 u; N = 14 u; O = 16 u; Na = 23 u; S = 32 u; Ca = 40u.

- a)  $\text{Ca(OH)}_2$
- b)  $\text{SO}_3$
- c)  $\text{NaHSO}_3$
- d)  $\text{H}_2\text{SO}_4$
- e)  $\text{C}_6\text{H}_6$

4) O volume ocupado por 64g de gás metano ( $\text{CH}_4$ ) nas CNTP é:

- a) 22,4 litros.
- b) 89,6 litros.
- c) 64,0 litros.
- d) 67,2 litros.
- e) 11,2 litros.

5) Assinale a alternativa correspondente ao volume ocupado por 0,25 mol de gás carbônico (CO<sub>2</sub>) nas condições normais de temperatura e pressão (CNTP):

- a) 0,25 L.
- b) 0,50 L.
- c) 5,60 L.
- d) 11,2 L.
- e) 22,4 L.

6) 0,4 mol de uma substância X<sub>2</sub> tem massa 64g. A massa molar do átomo de X é:

- a) 16g.
- b) 19g.
- c) 35,5g.
- d) 80g.
- e) 160g.

7) Em 100g de leite em pó infantil, existem 500mg de cálcio. Assinale a opção que indica quantos mols de átomos de cálcio existem numa lata de 400g de leite em pó.

Dado: Ca = 40 u.

- a) 0,0125
- b) 0,05
- c) 0,1
- d) 1
- e) 2

8) Quantas moléculas existem em 88 g de dióxido de carbono (CO<sub>2</sub>)? (Massas atômicas: C = 12; O = 16; constante de Avogadro =  $6,0 \times 10^{23}$ )

R \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

9) Qual seria a massa de hidrogênio necessária para produzir 170 g NH<sub>3</sub>?

Dado: N=14; H=1

R \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

10) Que volume, nas CNTP, pode conter 5mols de um gás qualquer?

R \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

