

**1ª SÉRIE**  
**E. M.**

# **Q**uímica



**TAUBATÉ**  
SECRETARIA DE EDUCAÇÃO

**#EscolaSemMuros**  
**em casa também se aprende**



## **Habilidades desenvolvidas:**

Conhecer as propriedades da matéria; compreender modelos atômicos; identificar e compreender a tabela periódica, para consulta e análise das propriedades químicas.

1) Qual das propriedades físicas abaixo é específica da matéria?

a. Cor

b. Massa

c. Volume

d. Ponto de Fusão

e. Temperatura

2) (UFPE) Em quais das passagens a seguir está ocorrendo transformação química?

A) “ O **reflexo da luz nas águas** onduladas pelos ventos lembrava-lhe os cabelos de seu amado”.

B) “ A **chama da vela** confundia-se com o brilho nos seus olhos”.

C) “Desolado, observava o **gelo derretendo** em seu copo e ironicamente comparava-o ao seu coração.”

4) “Com o passar dos tempos começou a sentir-se como a velha **tesoura enferrujando** no fundo da gaveta.”

Estão corretas apenas:

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

3) (PUC - RS) O átomo, na visão de Thomson, é constituído de

- a) níveis e subníveis de energia.
- b) cargas positivas e negativas.
- c) núcleo e eletrosfera.
- d) grandes espaços vazios.
- e) orbitais.

4) Indique o número de prótons, nêutrons e elétrons que existem, respectivamente, no átomo de mercúrio  $_{80}^{200}\text{Hg}$ :

- a) 80, 80, 200.
- b) 80, 200, 80.
- c) 80, 120, 80.
- d) 200, 120, 200.
- e) 200, 120, 80.

5) Um íon de certo elemento químico, de número de massa 85, apresenta 36 elétrons e carga +1. Qual é o número atômico desse íon?

- a) 35.
- b) 36.
- c) 37.
- d) 49.
- e) 85.

# Bons Estudos!



PREFEITURA MUNICIPAL DE TAUBATÉ  
SECRETARIA DE EDUCAÇÃO

EPP- Equipe de Práticas Pedagógicas  
E  
Professores da Rede Municipal de Ensino

[eppseed@gmail.com](mailto:eppseed@gmail.com)