

# ATIVIDADE EDUCACIONAL

---

INSTITUIÇÃO DE ENSINO: \_\_\_\_\_

PROFESSOR(A): Esdras Neri

EMAIL: esdr@gmail.com

DISCIPLINA: Química

SÉRIE/ANO: 3º Ano Médio

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

DATA: \_\_\_\_/\_\_\_\_/\_\_\_\_

NOME DO ALUNO: \_\_\_\_\_

Nº: \_\_\_\_\_

## ATIVIDADE: ÁTOMOS

### <h2>Atividade: Átomos</h2>

**1. Qual é a menor unidade da matéria que mantém as propriedades de um elemento químico?**

- a) Molécula
- b) Átomo
- c) Próton
- d) Elétron

**2. No átomo, onde estão localizados os prótons e nêutrons?**

- a) Na eletrosfera
- b) No núcleo
- c) Nas camadas eletrônicas
- d) Espalhados por todo o átomo

**3. Um átomo de ferro usado na produção de aço brasileiro possui 26 prótons. Quantos elétrons esse átomo neutro possui?**

- a) 13 elétrons
- b) 26 elétrons
- c) 52 elétrons
- d) Depende do tipo de ferro

**4. Qual partícula subatômica possui carga elétrica negativa?**

- a) Próton
- b) Nêutron

- c) Elétron
- d) Núcleo

**5. O que determina o número atômico de um elemento?**

- a) Número de elétrons
- b) Número de nêutrons
- c) Número de prótons
- d) Massa do átomo

**6. Por que o átomo é considerado eletricamente neutro?**

- a) Porque não possui partículas carregadas
- b) Porque prótons e elétrons têm cargas opostas e em igual quantidade
- c) Porque os nêutrons neutralizam as outras cargas
- d) Porque as cargas ficam no núcleo

**7. Considerando o modelo atômico atual, como é a distribuição do espaço no átomo?**

- a) O átomo é completamente preenchido por matéria
- b) O átomo possui muito espaço vazio entre o núcleo e os elétrons
- c) Prótons e elétrons ocupam o mesmo espaço
- d) O núcleo ocupa a maior parte do volume atômico

**8. Dois átomos de carbono encontrados na Amazônia possuem o mesmo número de prótons, mas diferentes números de nêutrons. Como são chamados?**

- a) Íons
- b) Isótopos
- c) Isômeros
- d) Alótropos

**9. Qual é aproximadamente o diâmetro de um átomo típico?**

- a) 1 metro
- b) 1 centímetro
- c) 1 milímetro
- d) 1 décimo de nanômetro

**10. Na mineração de ouro no Brasil, os átomos de ouro mantêm suas propriedades mesmo quando separados do minério. Isso comprova que:**

- a) O ouro não é formado por átomos

- b) Os átomos são as menores partículas que mantêm as propriedades dos elementos
- c) O ouro pode ser dividido infinitamente
- d) Os átomos de ouro são diferentes dos outros átomos

**--- GABARITO ---**

- 1. b**
- 2. b**
- 3. b**
- 4. c**
- 5. c**
- 6. b**
- 7. b**
- 8. b**
- 9. d**
- 10. b**