

Aluno: _____

Professora: Rejane

DATA: ____/09/2021

2º QUIZ DO PROJETO RECUPERAÇÃO DA APRENDIZAGEM

CIÊNCIAS DA NATUREZA – 9º ANO (parte 2)

MISTURA DE SOLUÇÕES

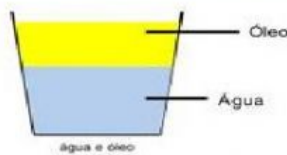
Tipos de misturas:

Mistura Homogênea



água e sal
dissolvido
Mistura Homogênea
(apenas uma fase)

Mistura Heterogênea;



Óleo
Água
água e óleo
Mistura Heterogênea
(mais de uma fase)

QUESTÃO 1

Em um laboratório de química, em condições ambientais, foram preparadas as seguintes misturas:

- I) gasolina + areia
- II) água + gasolina
- III) oxigênio + nitrogênio
- IV) água + sal
- V) água + álcool

Quais misturas podem ser homogêneas?

- (A) III, IV e V, somente.
- (B) II e IV, somente.
- (C) IV e V, somente.
- (D) I, II e IV, somente.



QUESTÃO 2

O ferro, um dos elementos químicos encontrados na natureza, está representado, na tabela periódica, como o modelo abaixo: O número 26 corresponde:

26	Fe	58,47
ferro		

- (A) ao seu número de massa.
- (B) a sua massa atômica.
- (C) ao seu número de nêutrons.
- (D) ao seu número atômico.

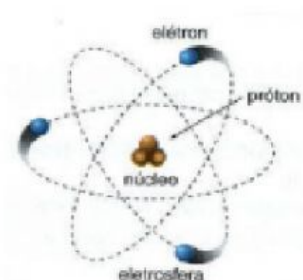
QUESTÃO 3

Ao falarmos que 26 é o número atômico do ferro é o mesmo que dizer que:

- (A) existem 26 núcleos do átomo de cloro.
- (B) o ferro tem a massa atômica 58.
- (C) o átomo do ferro possui 26 prótons no núcleo.
- (D) o ferro ocupa o 17º lugar na série dos não-metaís.

QUESTÃO 4

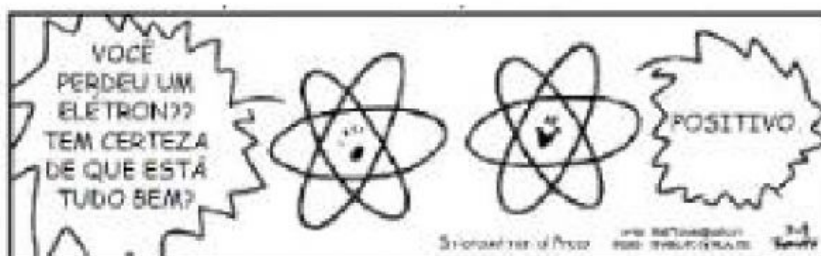
Em relação ao átomo, é correto afirmar que:



- (A) a eletrosfera possui partículas de carga elétrica positiva.
- (B) a massa do átomo está distribuída uniformemente.
- (C) o diâmetro do núcleo é muito menor que o da eletrosfera.
- (D) a massa da eletrosfera é maior do que a massa do núcleo.

QUESTÃO 5

Observe a tira apresentada:



Agora complete:

- a) Os elétrons são partículas eletricamente _____. Os prótons são partículas eletricamente _____.
- b) Os nêutrons são partículas _____ carga elétrica.
- c) O átomo é um sistema eletricamente neutro, pois o número de prótons é _____ ao número de elétrons.

Marque a alternativa em que as palavras completam as frases corretamente.

- a) Negativas- Positivas- Sem- Igual.
- b) Positivas- Negativas- Com – Diferente.
- c) Positivas-Negativas- Sem- Igual
- d) Negativas- Positivas- Com- Diferente

BOA SORTE GALERA!