E.E. Aracy Eudociak nota:_____ (0- 2,0)
Aluno(a):_____ EJA III sala ____ __/__/__
2. Atividade de produção de Química - unidade 2 – profª Karine
Exercícios Avaliativos – C6, C7

01. Qual o nome do semelhante para as moléculas diferentes de átomos de cloro de z=17 que apresenta dois tipos de semelhantes naturais: ^{35}Cl e ^{37}Cl.
A( ) Um isóbaro. B( ) Um isótono. C( ) Um isótopo.

02. (STA. CASA) A teoria de Dalton admitia que: (marque a alternativa que correta)
I. Átomos são partículas discretas de matéria que não podem ser divididas por qualquer processo químico conhecido;
II. Átomos do mesmo elemento químico são semelhantes entre si e têm mesma massa;
III. Átomos de elementos diferentes têm propriedades diferentes.

A( ) Somente I é correta. B( ) I, III são corretas. C( ) nenhuma dela está corretas.

03. (FUVEST) O átomo constituído de 11 prótons, 12 nêutrons e 11 elétrons, possui número atômico e número de massa igual a:
A( )11 e 12 B( )23 e 11 C( )11 e 23

04. Assinale a afirmativa falsa:
A( ) O número de prótons de um átomo corresponde ao seu número atômico (p=A).
B( ) A soma do número de prótons com o número de elétrons é o número de massa do átomo (p+e=A).
C( ) O átomo tem 3 tipos de semelhantes: isóbaros, isótopos e isótonos.
D( ) O átomo possui núcleo e eletrosfera, segundo Rutherford.

05. Relacione as colunas:

Número atômico	Elementos que tem os mesmos valores de A.
Número de massa atômica	É representado pela letra: e^-.
Número de nêutrons	Elementos que tem os mesmos valores de z.
Número de prótons	É representado pela letra: p.
Número de elétrons	Elementos que tem os mesmos valores de n.
Isótopo	É representado pela letra: z.
Isóbaro	É representado pela letra: A.
Isótono	É representado pela letra: n.

06. A tabela periódica é organizada em:
( ) ordem crescente de número de nêutrons, mostrando os números atômicos.
( ) ordem alfabética, mostrando os valores de número atômico e número de massa.
( ) ordem crescente de número atômico, mostrando regularidades entre famílias.

07. Sobre a classificação da tabela periódica, julgue os itens abaixo, marcando V para os verdadeiros ou F para os falsos.
( ) Ela pode ser classificada em metais, não-metais e gases nobres.
( ) Ela possui somente elementos naturais.
( ) Ela podem ser classifica em elementos representativos, de transição (externa e interna.
( ) Conforme a IUPAC a tabela pode ser classificada em metais, semimetais, não-metais e gases nobres.
( ) Ela pode ser classificada em 18 colunas (famílias) e 7 linhas (camadas).

08. Como era a lei periódica proposta por Mendeleev e qual foi a contribuição de Moseley para a Lei periódica;
A( ) as propriedades periódicas são apresentadas em ordem crescente de número de nêutrons, e passaram a ser em ordem crescente de números atômicos.
B( ) as propriedades periódicas eram apresentadas em ordem alfabética, mostrando os valores de número atômico e passaram a ser em ordem crescente de número de massa.
C( ) as propriedades periódicas eram apresentadas em ordem crescente de número de massa atômica, e passaram a ser em ordem crescente de número atômico, mostrando regularidades entre famílias.

09. Porque alguns elementos são representados por 1 letra e outros por 2 letras?
A( ) porque o cientista quis.
B( ) porque vêem do nome de origem.
C( ) porque vêem do nome de origem, 1º letra sempre maiúscula e se houver 2º letra, sempre minúscula.
d) porque vêem do nome de origem, que o cientista achou melhor.

10. Sobre a classificação da tabela periódica. Marque a alternativa FALSA:
A( ) elementos representativos, de transição interna e externa.
B( ) baseado nos 13 grupos.
C( ) elementos naturais e artificiais.
D( ) 7 linhas (camadas) e 18 Colunas (famílias).

This document was created with Win2PDF available at http://www.win2pdf.com.
The unregistered version of Win2PDF is for evaluation or non-commercial use only.
This page will not be added after purchasing Win2PDF.