

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| ***Estudante:*** | | | | |
| ***Turma: 1° ano EM*** | ***Turno: Integral*** | ***Data de Aplicação:*** | | ***1º Bimestre*** |
| ***Prof. Milton Basto Lira*** | | | ***Nota Final:*** | |
| ***INÍCIO: TÉRMINO:*** | | | | |
| ***SIMULADO DE QUÍMICA*** | | | | |
| ***INSTRUÇÕES GERAIS***  1. Confira atentamente a construção da prova. Qualquer falha de impressão ou falta de folhas deve ser comunicada ao professor no prazo máximo de **15 (quinze) minutos.**  2. Inicie a prova identificando todas as páginas com seu **nome e turma.**  3. Resolva as questões nos locais correspondentes usando caneta com tinta azul ou preta. Responda a lápis somente quando determinado.  4. Utilize somente o material autorizado. É proibido o uso de qualquer tipo de corretivo; de aparelho celular.  5. Esta prova é individual. Ao término do tempo, levante o braço e aguarde o fiscal recolher a prova.  6. A posse e/ou uso de meios ilícitos para a execução da prova é(são) considerado(s) falta disciplinar grave, acarretando a atribuição de **grau ZERO.**  7. As questões indicadas com **\***são questões de desafio e correspondem a um ponto adicional.  8. Esta prova vale de **0,0 a 10,0 (dez) pontos, sendo que cada castão vale 1,0 ponto.**  **9. Em provas de exatas é obrigatório apresentação do cálculo, para validação da questão. Caso não conste será anulada.** | | | | |

1. Leia o trecho a seguir:

"O mercúrio também apareceu nas minhas aulas de ciência. Quando fui apresentado à confusão da tabela periódica, eu procurei por ele, mas não consegui encontrá-lo. Ele está lá – entre o ouro, que também é denso e mole, e o tálio, que também é venenoso."

Fonte: Sam Kean. A colher que desaparece: E outras histórias reais  
de loucura, amor e morte a partir de elementos químicos.  
Rio de Janeiro: Zahar, 2011.

O trecho acima menciona três elementos químicos. Sobre esses elementos podemos afirmar que

a)     possuem número de camadas diferentes.

b)     possuem o elétron mais energético no mesmo subnível.

c)      são elementos de transição.

d)     o Tl é um elemento representativo.

e)     nenhuma das alternativas.

1. No processo de evolução da tabela periódica, os modelos de Mendeleev e Moseley foram as formulações mais bem-sucedidas para demonstrar a periodicidade das propriedades dos elementos químicos. Nesse contexto, a diferença básica entre os modelos de Mendeleev e Moseley residem, respectivamente, na forma de organização dos seguintes parâmetros atômicos:

a)     massa atômica e elétrons

b)     massa atômica e nêutrons

c)      elétrons e número de prótons

d)     nêutrons e número de prótons

e)     massa atômica e número de prótons

1. Na coluna superior, estão listados cinco elementos da tabela periódica; na inferior, a classificação desses elementos.

Associe a coluna da direita à da esquerda.

(   )   Alcalino

(   )   Halogênio

(   )   Alcalino terroso

(   )   Elemento de transição

1.      Magnésio

2.      Potássio

3.      Paládio

4.      Bromo

5.      Xenônio

A sequência correta de preenchimento dos parênteses, de cima para baixo, é

a)     1 – 2 – 3 – 4.

b)     2 – 4 – 1 – 3.

c)      2 – 4 – 3 – 5.

d)     3 – 2 – 4 – 5.

e)     4 – 2 – 1 – 3.