

Conteúdo Programático: Tabela Periódica – Organização e classificação

Competências e Habilidades: Sistematizar informações relevantes para a compreensão da situação problema. / Comparar e interpretar fenômenos

Exercícios TABELA PERIÓDICA – ORGANIZAÇÃO E CLASSIFICAÇÃO

Esta tarefa vale menção de atitude <não envie>

1] Complete:

A] Na tabela periódica, os elementos estão organizados em ordem _____ porque, na realidade não são as _____ que definem as propriedades de cada elemento, mas sim _____.

B] Quando dois elementos químicos têm propriedades químicas e físicas similares deve-se ao fato deles pertencerem _____

C] Dimitri Mendeleev organizou a tabela em ordem crescente de _____. No entanto o físico inglês Henry Moseley descobriu o número atômico dos elementos químicos, ou seja, a quantidade de prótons que há no núcleo dos átomos de cada elemento. Ele provou que as propriedades dos elementos tinham relação não com a massa atômica como dizia Mendeleev, mas sim _____.

D] A Tabela periódica atual é organizada em _____ ordem crescente de número atômico.

E] As colunas são chamadas de _____. Segundo a IUPAC, atualmente as famílias da Tabela Periódica devem ser ordenadas de _____ a _____.

F] Os elementos representativos são aqueles que na distribuição eletrônica terminam em _____ ou _____.

G] Os elementos de transição interna são aqueles que na distribuição eletrônica terminam em _____ com exceção do _____ e _____ que terminam em _____.

H] Os elementos de transição externa são aqueles que na distribuição eletrônica terminam em _____

I] A camada de valência sempre determina _____ que o elemento químico pertence.

J] Os elementos do grupo 15 possuem na camada de valência _____ elétrons. Os elementos do grupo 17 possuem em sua camada de valência _____ elétrons.

2] Quais são os elementos classificados como semi-metais?

3] Quais são os elementos classificados como Ametais?

4] Dê o nome das famílias do:

Grupo 1 _____

Grupo 2 _____

Grupo 13 _____

Grupo 14 _____

Grupo 15 _____

Grupo 16 _____

Grupo 17 _____

Grupo 18 _____

5] Um elemento que em sua configuração eletrônica tem como subnível mais energético $6d^9$ pertence a que período e a qual grupo da tabela periódica? Que elemento é esse?

6] Um elemento que em sua configuração eletrônica tem como subnível mais energético $5f^8$ pertence a que período e a qual grupo da tabela periódica? Que elemento é esse?

7] Quais são os elementos do grupo 11?

8] Quais são os elementos da família 8B?

9] Quantos elementos são classificados como metais na tabela periódica?

10] Que elemento na tabela periódica é considerado órfão?