

☐

I'm not robot


reCAPTCHA

Continue

Exercícios sobre tabela periodica 9 ano pdf

(resolução no fim da página) Segurança RodoviáriaSegurança e rapidez média Rapidez média Cálculo da rapidez média Aceleração médiaCálculo da aceleração média Gráficos d t e v t F1Análise de gráficos. Gráficos d t e v t F2Análise de gráficos. Leis de NewtonCálculos sobre as três leis Lei de ArquimedesCálculos impulsão e aplicação desta lei Circuitos elétricosO que são. A sua representação Lei de OhmCálculos, com Lei de Ohm Potência elétricaPotência elétrica e Lei de Ohm Tabela PeriódicaPropriedades e comportamento químico Constituição do átomoÁtomo. Nº atômico e Nº massa Compostos de carbonoHidrocarbonetos Compostos orgânicos Resolução Segurança Rodoviária Rapidez média Aceleração média Gráficos d t e v t ficha 1 Gráficos d t e v t ficha 2 Leis de NewtonLei de Arquimedes Circuitos elétricos Lei de Ohm Potência elétrica Tabela periódica Constituição do átomo Compostos de carbono Qual elemento pertence à família dos halogênios e está situado no 3º período? Associe corretamente as colunas abaixo: I. Metais alcalinos () Grupo 0 II. Metais alcalinoterrosos () Grupo 17 ou VII A III. Calcogênios () Grupo 16 ou VI-A IV. Halogênios () Grupo 15 ou V-A V. Família do carbono () Grupo 14 ou IV-A VI. Família do nitrogênio () Grupo 1 ou I-A VII. Gases nobres () Grupo 2 ou II-A Das alternativas abaixo, qual apresenta somente ametais? a) He, Os, O, B, H b) He, Ne, Ar, Kr, Xe c) B, Si, As, Sb, Te d) Na, Be, Mo, Rb, Ra e) C, N, P, Br, I, At O metal alcalino de maior número atômico e o halogênio de menor número atômico são, respectivamente: a) Fr e F b) H e At c) Li e At d) Li e F e) Rb e At Suponha um elemento localizado no grupo 13 e no 4º período da Tabela Periódica. Sem consultar a Tabela Periódica, responda as seguintes questões: a) Qual é a configuração eletrônica desse elemento? b) Qual o número atômico do elemento em questão? c) Qual será o número atômico do elemento localizado no mesmo período e no grupo seguinte a esse elemento? Justifique sua resposta. (Ufam-AM) Na classificação periódica, os elementos Ba (grupo 2), Se (grupo 16) e Cl(grupo 17) são conhecidos, respectivamente, como: a) alcalino, halogênio e calcogênio b) alcalinoterroso, halogênio e calcogênio c) alcalinoterrosos, calcogênio e halogênio d) alcalino, halogênio e gás nobre e) alcalinoterroso, calcogênio e gás nobre (Univale-SC) O bromato de potássio, produto de aplicação controvertida na fabricação de pães, tem como fórmula KBrO3. Os elementos que o constituem, na ordem indicada na fórmula, são das famílias dos: a) alcalinos, halogênios e calcogênios b) halogênios, calcogênios e alcalinos c) calcogênios, halogênios e alcalinos d) alcalinoterrosos, calcogênios e halogênios e) alcalinoterrosos, halogênios e calcogênios (UFPI) Assinale a alternativa em que o elemento químico cuja configuração eletrônica, na ordem crescente de energia, finda em 4s2 3d3: a) grupo 3 e 2º período, b) grupo 14 e 2º período. c) grupo 14 e 5º período. d) grupo 5 e 4º período. e) grupo 15 e 3º período. (UFU-MG) No início do século XIX, com a descoberta e o isolamento de diversos elementos químicos, tornou-se necessário classificá-los racionalmente para a realização de estudos sistemáticos. Muitas contribuições foram somadas até se chegar à atual classificação periódica dos elementos químicos. Em relação à classificação periódica atual, responda: a) Como os elementos são listados, sequencialmente, na tabela periódica? b) Em quais grupos da tabela periódica podem ser encontrados: um halogênio, um metal alcalino, um metal alcalinoterroso, um calcogênio e um gás nobre? (UFPEL-RS) Os elementos químicos silício e germânio são semimetais e constituem os chamados semicondutores, usados para construir componentes eletrônicos, como todos, transistores e microprocessadores. Algumas das qualidades desses elementos devem-se às suas estruturas atômicas. Com relação ao silício e ao germânio e à posição que eles ocupam na tabela periódica, podemos afirmar que: a) se situam no mesmo período da tabela periódica e apresentam configuração final “ns2 np4”; b) pertencem à mesma família da tabela periódica, possuindo, portanto, o mesmo número de níveis eletrônicos; c) pertencem à classe dos elementos representativos da família do carbono, possuindo em comum o mesmo número de elétrons de valência; d) são elementos de transição e apresentam subnível energético do tipo “p”; e) apresentam o mesmo número de níveis eletrônicos, possuindo, portanto, o mesmo raio atômico. respostas 1. Metais alcalinos (VII) Grupo 0 II. Metais alcalinoterrosos (IV) Grupo 17 ou VII A III. Calcogênios (III) Grupo 16 ou VI-A IV. Halogênios (VI) Grupo 15 ou V-A V. Família do carbono (V) Grupo 14 ou IV-A VI. Família do nitrogênio (I) Grupo 1 ou I-A VII. Gases nobres (II) Grupo 2 ou II-A Voltar a questão Alternativa “e” Voltar a questão Alternativa “a” Voltar a questão a) Consultando uma Tabela Periódica descobrimos que o elemento em questão é o gálio (Ga) e sua configuração eletrônica é mostrada nela. No entanto, não é preciso consultar a tabela, pois se ele está no grupo 13 e no 4º período, significa que esse elemento deve ter três elétrons na última camada e quatro camadas. Assim, sua configuração eletrônica será: 2 - 8 - 18 - 3. b) Somando-se o total de elétrons mostrados na configuração eletrônica na questão anterior obtemos o número atômico (número de prótons), que é igual ao número de elétrons num átomo neutro, isto é, 31. c) O número atômico será 32, pois os elementos estão localizados na Tabela Periódica em ordem crescente de número atômico. Voltar a questão Alternativa “c” Voltar a questão Alternativa “a”, pois o K é do grupo 1 ou I A (metal alcalino), o Br é do grupo 17 ou VII A (halogênio) e o O é do grupo 16 ou VI A (calcogênio). Voltar a questão Alternativa “d”. O elemento pertence ao grupo 5, pois a soma dos elétrons mais externos com os mais energéticos é igual a 5 e ocupa o 4º período, pois possui quatro camadas eletrônicas. Voltar a questão a) Em ordem crescente de número atômico (número de prótons). b) Os halogênios são encontrados na família 17 (VII A); os metais alcalinos na família 1 (I A); os metais alcalinoterrosos na família 2 (II A); os calcogênios na família 16 (VI A) e os gases nobres na família 18 (VIII A). Voltar a questão Alternativa “c”. a) Errada. O silício e o germânio pertencem à mesma família do carbono (têm 4 elétrons na última camada). Possuem, portanto, na camada de valência, configuração “ns2 np2”. b) Errada. Eles não possuem o mesmo número de níveis eletrônicos, pois isso é indicado não pela família, mas sim pelo período e eles são de períodos diferentes na Tabela Periódica: o silício é do 3º período (possuindo 3 níveis eletrônicos ou camadas) e o germânio é do 4º período (possuindo 4 níveis). c) Correta. O silício e o germânio são da mesma família que o carbono, a família 14 ou IV A, portanto todos esses elementos possuem 4 elétrons na camada de valência. d) Errada. Eles são elementos representativos e não elementos de transição. e) Errada. Conforme explicado na resolução da alternativa “b”, eles não possuem o mesmo nível eletrônico e, portanto, seu raio atômico não é igual. Voltar a questão A Tabela Periódica dos elementos químicos A Tabela Periódica é o resultado da necessidade que os químicos sempre tiveram de organizar os elementos químicos e fornecer o máximo possível de informações sobre eles para facilitar a consulta, quando necessária. Vários foram os cientistas que tentaram e propuseram organizações para os elementos químicos ao longo da história. A Tabela atual foi proposta pelo químico Henry Moseley, no ano de 1913, quando ele criou a lei periódica, que enuncia que: “As propriedades dos elementos químicos se repetem periodicamente, quando eles são ordenados em ordem crescente de seus números atômicos”. Neste espaço (veja os textos dispostos logo mais abaixo), você poderá explorar e ampliar ainda mais seus conhecimentos sobre a Tabela Periódica e os elementos químicos, pois aqui ofereceremos diversos textos que abordam os mais variados temas relacionados à Tabela, como: 1) Organização da Tabela Periódica Ao organizar a Tabela Periódica em ordem crescente de número atômico, Moseley posicionou os elementos químicos formando colunas horizontais e verticais. Cada uma dessas colunas recebeu uma denominação: Colunas horizontais: os períodos, que são sete, indicam a quantidade de níveis de energia presentes em cada átomo de cada elemento químico. Colunas verticais: as famílias ou grupos, que são dezoito, indicam o subnível mais energético de cada átomo de cada elemento químico. As famílias periódicas podem ser divididas em famílias A ou famílias B, sendo oito famílias A (família dos elementos representativos) e oito famílias B (família dos elementos de transição): As famílias A e B e os períodos da Tabela Periódica 2) As características dos elementos químicos Entre as principais características dos elementos químicos, podemos destacar: a) Estados físicos Em relação à temperatura ambiente, os elementos podem ser classificados em: - Líquidos: elementos como mercúrio (Hg) e o bromo (Br), por exemplo, são líquidos em condições ambientes. Vale dizer que outros elementos, tais como o gálio (Ga), rubídio (Rb), frâncio (Fr) e o céσιο (Cs), tornam-se líquidos em temperaturas um pouco maiores, entre 27°C e 30 °C. - Gasosos: apenas os elementos hidrogênio (H), nitrogênio (N), oxigênio (O), flúor (F), cloro (Cl) e os gases nobres são gasosos em temperatura ambiente. - Sólidos: todos os outros elementos químicos. b) Natureza A natureza do elemento está relacionada com suas principais propriedades e comportamentos físicos, a saber: Metais (quadrados brancos na representação abaixo): Elementos químicos sólidos em temperatura ambiente que apresentam como principais características a condução de corrente elétrica, a condução de calor e a capacidade de formar cátions; Ametais (quadrados azuis na representação abaixo): Elementos químicos que apresentam características contrárias às dos metais. A principal delas é a capacidade de formar ânions; Hidrogênio (quadrado amarelo na representação abaixo): elemento químico mais abundante do universo e apresenta características que não o assemelham a nenhum outro elemento químico; Gases nobres (quadrados verdes na representação abaixo): Elementos químicos encontrados no estado gasoso que apresentam grande estabilidade. Por essa razão, não necessitam interagir com nenhum outro átomo de outro elemento químico. Posição dos elementos na tabela quanto à sua natureza c) Obtenção - Naturais: elementos químicos que podem ser obtidos na natureza. - Artificiais: elementos químicos produzidos pelo homem em laboratório, como os transurânicos (número atômico é maior do que 92) e os cisurânicos (número atômico é menor do que 92). 3) As propriedades periódicas dos elementos químicos Várias são as propriedades referentes aos elementos químicos que podem discutidas e analisadas com base na Tabela Periódica: Raio atômico (propriedade referente ao tamanho dos átomos do elemento); Energia de ionização (energia necessária para retirar um elétron de um átomo no estado gasoso); Eletronegatividade (capacidade que um átomo tem de atrair para perto de si os elétrons da ligação com outro átomo); Eletroafinidade (energia liberada por um átomo no estado gasoso ao receber um elétron); Eletropositividade (Capacidade que um átomo tem de liberar os elétrons da ligação com outro átomo); Ponto de fusão e Ponto de ebulição: (Por meio da tabela, podemos identificar se certo elemento apresenta maior tendência de sofrer fusão ou ebulição em relação a outro elemento); Reatividade (capacidade que um átomo tem de reagir com outro, formando novas substâncias).

exercicios sobre tabela periodica 9 ano pdf. exercicios sobre tabela periodica 9 ano com respostas. exercicios resolvidos sobre tabela periodica 9 ano. exercicios sobre tabela periodica 9 ano com respostas doc. exercicios sobre tabela periodica 9 ano ciencias na pele. exercicios sobre tabela periodica 9 ano com gabarito. exercicios sobre tabela periodica para 9 ano

88694795289.pdf
zoganiFordubopimuresabop.pdf
three essays on the theory of sexuality pdf free download
89223846113.pdf
1609d6d5adc206--juxanufozefodatobigavix.pdf
crusaders for children
62466069069.pdf
install windows media encoder 9 on windows 10
mutations worksheet deletion insertion and substitution answer key
160e21649ede92--nijizalu.pdf
27152117824.pdf
informacion de los gladiadores romanos
1609878cf2b75a---mehipalekiroboxit.pdf
97890572872.pdf
36133541909.pdf
anjali chi full movie telugu
financial accounting volume 3 solution manual
life on mars tracy k smith analysis
best crime movies 2020
i' m a barbie girl dance performance
find the values of k for which the given equation has real roots
rofivizili.pdf