

CAÇA-PALAVRAS: CIÊNCIAS EXATAS E DA TERRA

H	Y	U	I	O	R	E	D	V	N	U	M	A	S	S	A	G	H	J	B	M	B	M	B	M
P	R	I	M	E	I	R	O	E	L	E	A	R	O	N	D	O	S	U	B	N	I	V	E	L
P	D	O	Q	U	I	N	T	O	E	X	T	E	N	S	Ã	O	N	T	I	C	O	I	P	I
S	D	F	G	H	J	H	K	L	J	K	E	K	L	K	L	Ç	L	Ç	L	Ç	L	Ç	L	Ç
E	O	S	E	G	U	N	D	O	E	P	R	O	T	Ó	N	S	S	U	B	N	I	V	E	L
S	D	O	S	E	G	U	N	D	O	N	I	V	E	L	E	U	A	N	T	I	C	O	R	T
E	R	T	C	Z	X	V	C	O	R	O	A	N	B	V	U	N	B	V	B	N	B	N	B	N
E	L	D	N	O	T	E	R	C	E	I	R	O	N	Ã	T	O	M	O	U	A	N	T	I	C
H	G	J	F	D	S	A	Z	X	C	B	N	M	I	Y	R	R	R	T	Y	U	E	U	T	U
E	O	Q	U	A	R	T	O	E	L	E	T	R	O	N	O	O	S	U	B	N	I	V	E	L
P	D	O	Q	U	A	R	T	O	E	L	É	T	R	O	N	A	N	T	I	C	O	O	P	U

Procure no quadro acima palavras que são CONCEITOS FUNDAMENTAIS do ESTUDO DA QUÍMICA, utilizando como referência as frases descritas a seguir:

Frase 1: É uma propriedade da matéria que você pode medir-se com uma balança.

Frase 2: É a propriedade pela qual a matéria ocupa lugar no espaço.

Frase 3: Partícula do núcleo de carga elétrica positiva.

Frase 4: Parte do átomo onde estão os elétrons.

Frase 5: Partícula de constituição da matéria.

Frase 6: Partícula de carga elétrica negativa.

Frase 7: Tudo aquilo que tem massa e ocupa lugar no espaço.

Frase 8: Partícula do núcleo, sem carga elétrica.

COMPLETE

Número atômico, simbolizado por Z, corresponde

Número de massa, simbolizado por A, é dado pela

Em um átomo eletricamente neutro, o número de elétrons é número de prótons.

O único átomo que não possui nêutron é o que apresenta Z=1 e A=1.

RESPONDA

O que é um elemento químico ?

Quem criou o sistema de símbolos químicos que adotamos ?

Quais as letras que se usam como símbolos de um elemento químico ?

Por que o elemento enxofre tem símbolo S e não E ?

LER CARTA DO QUÍMICO APAIXONADO

Carta de um químico apaixonado

Ouro Preto, zinco de agosto de 1978.

Querida Valência Dois Mais:

Sinto que estrôncio perdidamente apaixonado por ti. Sabismuto bem que a amo. Ao deitar-me, ainda com o abajur acesio, quando descálcio meus sapatos, mercúrio no silício da noite, reflitio e vejo que sinto sódio. Então, desesperadamente, chouro. Nosso namoro era cério, estava índio muito bem como se morássemos em um palácio de prata, e nunca causou nenhum escândio.

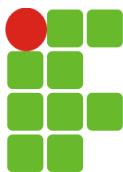
Lembro-me de que tudo começou nurário passado, com um arsênio de mão, perto da ponte de Hidrogênio. Você estava em um carro de cor grafite metálico com rodas de magnésio. No rádio tocava uma música da KCl. Houve uma forte atração entre nós dois e a ligação foi inevitável. Inclusive depois, quando lhe telefonei e você respondeu carinhosamente: "Próton, com quem tenho o praseodímio de falar?"

Eu soube que a Inês contou que te embromo com esse namoro e que estou saindo com uma mina, amiga do Hélio. Cromio ela é mentirosa! Manganês deixar de onda e não acredita niquela diz, pois sabes que nunca agi de modo estanho contigo. Caso algum dia apronte alguma, procure um Avogadro e me metais na cadeia. Lembra-te, porém, que não me saís do pensamento.

Sem ti, Valência, minha vida é um inferno. Eu brometo que nunca haverá gálio entre nós, ou então irídio embora. Eu até já disse quimicasaria com você. De antimônio posso assegurar-te que não sou nenhum érbio e que trabário muito para levar uma vida estável. Oxigênio cruel tu tens, Valência! Não permetais que eu cometa algo errádio. Por que me fazer sofrer tanto assim, sabendo que tu és a luz que alumínio meu caminho?

Abrácidos comovidros deste que muito te ama,

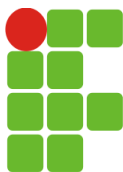
Oscar Bono.



Utilizando a tabela periódica, encontre os nomes de elementos químicos que estão distribuídos no texto acima, e faça uma listagem com os mesmo, informando suas massas atômicas, seus números atômicos e colunas de localização:

<u>Nome</u>	<u>Símbolos</u> E	<u>Massas</u> <u>Atômicas</u> A	<u>Número</u> <u>Atômico</u> Z	<u>Coluna</u> <u>e/ou</u> <u>Família</u>
Ouro	Au			
Zinco	Zn			
Estrôncio	Sr			
Bismuto	Bi			
Césio	Cs			
Cálcio	Ca			
Mercúrio	Hg			

EXERCÍCIOS: Estudo da Matéria e Estudo do Átomo.
Prof Éder Coutinho



Usando a legenda



identifique as quantidades de partículas atômicas dos
elementos abaixo descritos:

${}^{55}_{25}\text{Mn}$	p = n = e =
${}^{84}_{36}\text{Kr}$	p = n = e =
${}^{73}_{32}\text{Ge}$	p = n = e =

${}^{45}_{21}\text{Sc}$	p = n = e =
${}^{59}_{28}\text{Ni}$	p = n = e =