

ATOMUL

RECAPITULARE



Alege răspunsul dintre paranteze care completează corect afirmația de mai jos:

Atomul este cea mai mică particulă dintr-o substanță care nu poate fi descompusă în particule mai simple prin procedee

.....

fizice

biologice

chimice

The page is framed by a decorative border of orange-outlined icons related to chemistry and science, including test tubes, flasks, molecular structures, a magnifying glass, a balance scale, and a book.

Alege răspunsul dintre paranteze care completează corect afirmația de mai jos:

Totalitatea atomilor de același tip formează

o substanță chimică

un element chimic

un izotop

Alege răspunsul dintre paranteze care completează corect afirmația de mai jos:

Substanța formată din atomi identici reprezintă o substanță

.....

compusă

simplă

fizică

A decorative border surrounds the central text area, featuring various chemistry-related icons such as test tubes, flasks, molecular structures, and laboratory equipment.

Alege răspunsul dintre paranteze care completează corect afirmația de mai jos:

Litera sau grupul de litere prin care se notează convențional un element chimic se numește

simbol chimic

formulă chimică

prescurtare

Alege răspunsul dintre paranteze care completează corect afirmația de mai jos:

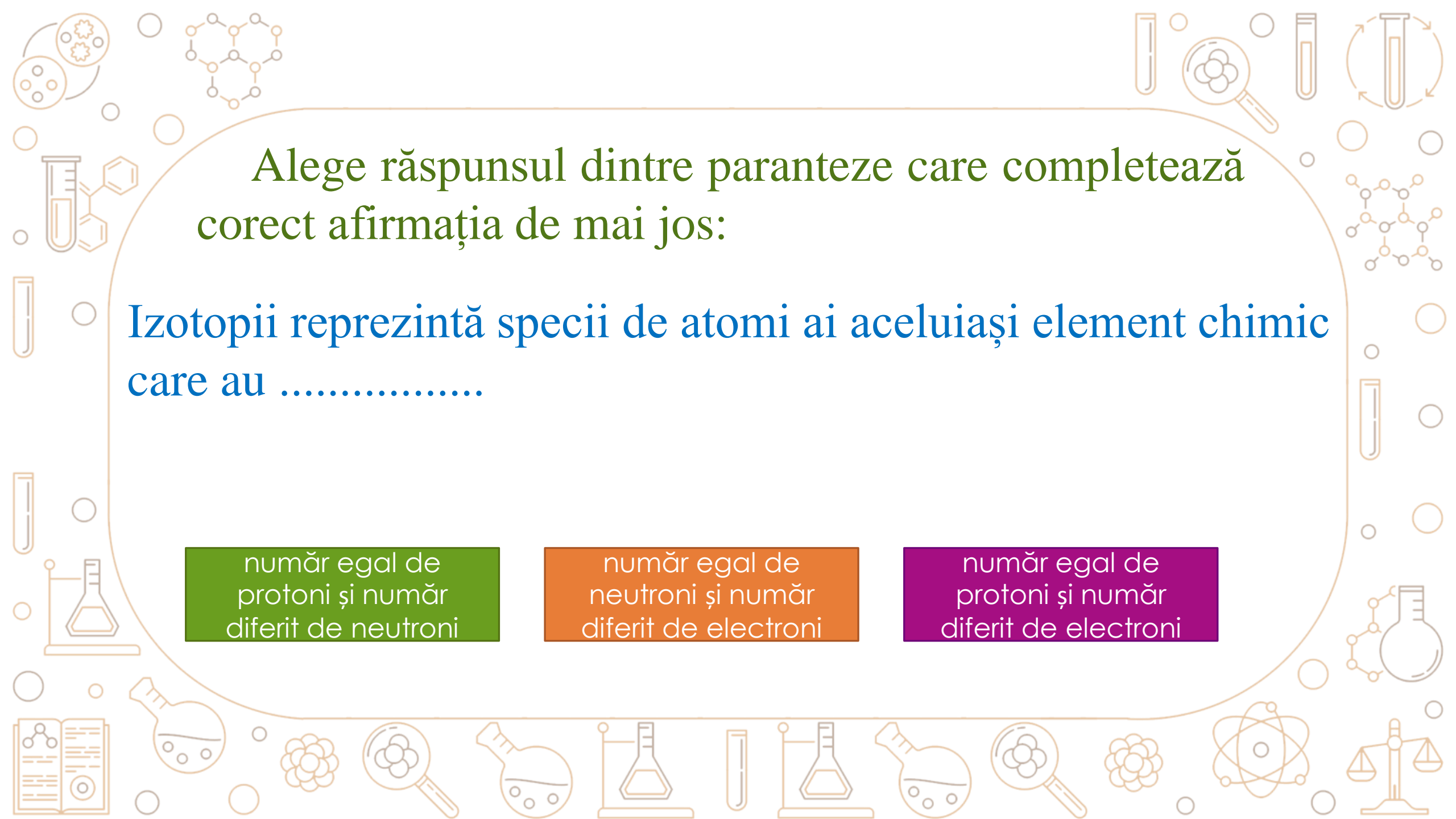
Din punct de vedere electric, atomul este o particulă

.....

încărcată negativ

încărcată pozitiv

neutră



Alege răspunsul dintre paranteze care completează corect afirmația de mai jos:

Izotopii reprezintă specii de atomi ai aceluiași element chimic care au

număr egal de protoni și număr diferit de neutroni

număr egal de neutroni și număr diferit de electroni

număr egal de protoni și număr diferit de electroni

A decorative border surrounds the central text area, featuring various chemistry-related icons such as test tubes, flasks, molecular structures, and laboratory equipment.

Alege răspunsul dintre paranteze care completează corect afirmația de mai jos:

Numărul protonilor din nucleu reprezintă al atomului respectiv.

numărul de masă

numărul atomic

numărul lui Avogadro

A decorative border surrounds the central text area, featuring various chemistry-related icons such as test tubes, flasks, molecular structures, and laboratory equipment.

Alege răspunsul dintre paranteze care completează corect afirmația de mai jos:

Numărul atomic indică

numărul de nucleoni

sarcina nucleară

numărul de neutroni

A decorative border surrounds the central text, featuring various chemistry-related icons such as test tubes, flasks, molecular structures, and laboratory equipment.

Alege răspunsul dintre paranteze care completează corect afirmația de mai jos:

Suma numărului de protoni și neutroni din nucleul atomului unui element chimic reprezintă

numărul de masă

numărul lui Avogadro

numărul atomic

Alege răspunsul dintre paranteze care completează corect afirmația de mai jos:

O substanță compusă este formată din atomi

identici

diferiți

Apasă butonul corespunzător valorii de adevăr a afirmației de mai jos:

Nucleu intră în alcătuirea atomului și este încărcat electric negativ.

Adevărat

Fals

A decorative border surrounds the central text area, featuring various chemistry-related icons such as test tubes, flasks, molecular structures, and laboratory equipment.

Apasă butonul corespunzător valorii de adevăr a afirmației de mai jos:

Electronii sunt particule neutre din punct de vedere electric.

Adevărat

Fals

A decorative border surrounds the central text area, featuring various chemistry-related icons such as test tubes, flasks, molecular structures, and laboratory equipment.

Apasă butonul corespunzător valorii de adevăr a afirmației de mai jos:

Protonii și neutronii intră în alcătuirea nucleului atomic.

Adevărat

Fals

A decorative border surrounds the central text area, featuring various chemistry-related icons such as test tubes, flasks, molecular structures, and laboratory equipment.

Apasă butonul corespunzător valorii de adevăr a afirmației de mai jos:

Numărul de protoni dintr-un atom conferă nucleului sarcina electrică negativă.

Adevărat

Fals

Apasă butonul corespunzător valorii de adevăr a afirmației de mai jos:

Învelișul de electroni ocupă cea mai mare parte din volumul atomului.

Adevărat

Fals

Apasă butonul corespunzător valorii de adevăr a afirmației de mai jos:

Protonii și electronii au aceeași sarcină electrică.

Adevărat

Fals

Apasă butonul corespunzător valorii de adevăr a afirmației de mai jos:

Nucleul concentrează aproape întreaga masă a atomului.

Adevărat

Fals

Apasă butonul corespunzător valorii de adevăr a afirmației de mai jos:

În atom, numărul de protoni din nucleu este egal cu numărul de electroni din învelișul de electroni.

Adevărat

Fals

Apasă butonul corespunzător valorii de adevăr a afirmației de mai jos:

Izotopii unui atom au mase diferite.

Adevărat

Fals

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică
<input type="text"/>	<input type="text"/>	15	<input type="text"/>	<input type="text"/>	16	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	1 (K) <input type="text"/> e ⁻
									2 (L) <input type="text"/> e ⁻
									3 (M) <input type="text"/> e ⁻
									4 (N) <input type="text"/> e ⁻

Gata

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică	
Fosfor	${}_{15}^{31}\text{P}$	15	31	15	16	15	+15	-15	1 (K)	2 e ⁻
									2 (L)	8 e ⁻
									3 (M)	5 e ⁻
									4 (N)	e ⁻

Următorul

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică	
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	32	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	1 (K)	2 e ⁻
									2 (L)	8 e ⁻
									3 (M)	6 e ⁻
									4 (N)	e ⁻

Gata

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică	
Sulf	${}_{16}^{32}\text{S}$	16	32	16	16	16	+16	-16	1 (K)	e^{-}
									2 (L)	e^{-}
									3 (M)	e^{-}
									4 (N)	e^{-}

Următorul

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică
<input type="text"/>	${}_{17}^{35}\text{Cl}$	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	1 (K) <input type="text"/> e ⁻
									2 (L) <input type="text"/> e ⁻
									3 (M) <input type="text"/> e ⁻
									4 (N) <input type="text"/> e ⁻

Gata

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică	
Clor	${}_{17}^{35}\text{Cl}$	17	35	17	18	17	+17	-17	1 (K)	2 e ⁻
									2 (L)	8 e ⁻
									3 (M)	7 e ⁻
									4 (N)	e ⁻

Următorul

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	6	<input type="text"/>	+6	<input type="text"/>	1 (K) <input type="text"/> e ⁻
									2 (L) <input type="text"/> e ⁻
									3 (M) <input type="text"/> e ⁻
									4 (N) <input type="text"/> e ⁻

Gata

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică	
Carbon	${}^{12}_6\text{C}$	6	12	6	6	6	+6	-6	1 (K)	2 e ⁻
									2 (L)	4 e ⁻
									3 (M)	e ⁻
									4 (N)	e ⁻

Următorul

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	22	<input type="text"/>	<input type="text"/>	-18	1 (K) <input type="text"/> e ⁻
									2 (L) <input type="text"/> e ⁻
									3 (M) <input type="text"/> e ⁻
									4 (N) <input type="text"/> e ⁻

Gata

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică	
Argon	${}_{18}^{40}\text{Ar}$	18	40	18	22	18	+18	-18	1 (K)	2 e ⁻
									2 (L)	8 e ⁻
									3 (M)	8 e ⁻
									4 (N)	e ⁻

Următorul

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică		
				8	8				1 (K)		e ⁻
									2 (L)		e ⁻
									3 (M)		e ⁻
									4 (N)		e ⁻

Gata

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică	
Oxigen	${}^{16}_8\text{O}$	8	16	8	8	8	+8	-8	1 (K)	2 e ⁻
									2 (L)	6 e ⁻
									3 (M)	e ⁻
									4 (N)	e ⁻

Următorul

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică		
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	27	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	-13	1 (K)	<input type="text"/>	e ⁻
									2 (L)	<input type="text"/>	e ⁻
									3 (M)	<input type="text"/>	e ⁻
									4 (N)	<input type="text"/>	e ⁻

Gata

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică	
Aluminiu	${}_{13}^{27}\text{Al}$	13	27	13	14	13	+13	-13	1 (K)	2 e ⁻
									2 (L)	8 e ⁻
									3 (M)	3 e ⁻
									4 (N)	e ⁻

Următorul

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică	
					12				1 (K)	2 e ⁻
									2 (L)	8 e ⁻
									3 (M)	1 e ⁻
									4 (N)	e ⁻

Gata

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică	
Sodiu	${}_{11}^{23}\text{Na}$	11	23	11	12	11	+11	-11	1 (K)	2 e ⁻
									2 (L)	8 e ⁻
									3 (M)	1 e ⁻
									4 (N)	e ⁻

Următorul

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	7	<input type="text"/>	<input type="text"/>	3	<input type="text"/>	<input type="text"/>	1 (K) <input type="text"/> e ⁻
									2 (L) <input type="text"/> e ⁻
									3 (M) <input type="text"/> e ⁻
									4 (N) <input type="text"/> e ⁻

Gata

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică	
Litiu	${}^7_3\text{Li}$	3	7	3	4	3	+3	-3	1 (K)	2 e ⁻
									2 (L)	1 e ⁻
									3 (M)	e ⁻
									4 (N)	e ⁻

Următorul

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică	
<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	0	<input type="text"/>	<input type="text"/>	<input type="text"/>	1 (K)	1 e ⁻
									2 (L)	e ⁻
									3 (M)	e ⁻
									4 (N)	e ⁻

Gata

Completați spațiile goale cu valorile corecte:

Elementul	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Sarcina nucleară	Sarcina învelișului de electroni	Configurația electronică	
Hidrogen	1_1H	1	1	1	0	1	+1	-1	1 (K)	1 e ⁻
									2 (L)	e ⁻
									3 (M)	e ⁻
									4 (N)	e ⁻

Următorul

A decorative border surrounds the central text area, featuring various chemistry-related icons such as test tubes, flasks, molecular structures, and laboratory equipment.

Stabilește numărul atomic Z , pentru:

Elementul care are 4 electroni pe stratul al doilea.

A decorative border surrounds the central text area, featuring various chemistry-related icons such as test tubes, flasks, molecular structures, and laboratory equipment.

Stabilește numărul atomic Z , pentru:

Elementul care are două straturi, iar stratul al doilea este complet ocupat cu electroni.

A decorative border surrounds the central text area, featuring various chemistry-related icons such as test tubes, flasks, molecular structures, and laboratory equipment.

Stabilește numărul atomic Z , pentru:

Elementul cărui îi lipsesc trei electroni de pe stratul al treilea pentru a avea configurație stabilă de octet.

Stabilește numărul atomic Z , pentru:

Elementul care prezintă configurația electronică:

1(K) - x e^-

2(L) - y e^-

3(M) - $(y-2x)$ e^-

Indicați semnificația următoarelor simboluri chimice

3 Ba

Semnificație
calitativă

Semnificație
cantitativă

Indicați semnificația următoarelor simboluri chimice

6 Pt

Semnificație
calitativă

Semnificație
cantitativă

Indicați semnificația următoarelor simboluri chimice

Sn

Semnificație
calitativă

Semnificație
cantitativă

Indicați semnificația următoarelor simboluri chimice

2 Co

Semnificație
calitativă

Semnificație
cantitativă
