Speichern

Speichern				
Ein Kernbaust	tein ist das	Wie nennt man das Atommodell von Rutherford?	Wer entwarf das "Zwiebelschalenmodell"?	Atome mit gleicher Protonenzahl aber unterschiedlicher Neutronenzahl heißen
Neutron	Proton	☐ Eisenbahn-Modell	Madame Curie	Isobare
	Elektron	Kern-Hülle-Modell	☐ Albert Einstein	Isomere
	☐ Atom	□ Orbital-Modell	Ernest Rutherford	wasserstoff H Isotope
	□ Neutrum	Zwiebelschalen-Modell	Nils Bohr	(
+ Proton	☐ Delirium	☐ Zwiederschaften-Wodell	Otto Hahn	Deuterium H Tritium H Isotone
Welcher Baustein ist in der Atomhülle?		Der Aufenhaltsbereich von Elektronen ist	Ein ungeladener Atombaustein ist das	Aufenhaltsbereich von Protonen
	Proton	der Atomkern	Neutron Proton	Neutron Atomhülle
	Xenon	☐ die Atomwolke	☐ Xenon	Atomkern
	Elektron	der Atomhimmel	☐ Elektron	Atomwolke
	Neon	☐ die Atomerde	Neon	Atomhimmel
	Neutron	■ die Atomhülle	Proton Neutron	Proton Atomerde
Der Stoff mit o	len Atomen der geringsten Masse ist	Wie viele Elektronen passen maximal auf die zweite Schale??	Wie ist das Fluoratom aufgebaut?	Wie ist das Heliumatom aufgebaut?
	TH-E		D Protection 10 Newtoness 0 Flatters as	DA Protonor 2 Northway 2 Flattern
	Helium		9 Protonen, 10 Neutronen, 9 Elektronen	4,0 4 Protonen, 2 Neutronen, 2 Elektronen
	□ Neon	2 	- ION (10 FI 1)	He 2 Protonen, 2 Neutronen, 4 Elektronen
	Wasserstoff	8	10 Protonen, 10 Neutronen, 10 Elektronen	2 Protonen, 2 Neutronen, 2 Elektronen
	Sauerstoff		Fluor 9 Protonen, 9 Neutronen, 9 Elektronen	Helium 22 Protonen, 22 Neutronen, 22 Elektronen
	Lithium	□ 32	9 Protonen, 10 Neutronen, 11 Elektronen	4 Protonen, 4 Neutronen, 4 Elektronen
Wie ist das Ko	hlenstoffatom aufgebaut?	Wo steht beim Elementsymbol (im PSE) meist die	Wo steht beim Elementsymbol (im PSE) meist die Anzahl de	r Wie erhält man die Anzahl der Neutronen?
	12 Partenna (Nautana a CElaltrana	Ordnungszahl?	Protonen?	Ordensonald Managed
12,0 🔸	12 Protonen, 6 Neutronen, 6 Elektronen	unten rechts	unten rechts	☐ Ordnungszahl - Massenzahl
+ C +	6 Protonen, 6 Neutronen, 6 Elektronen	unten links	unten links	Massenzahl - Ordnungszahl
6 *	6 Protonen, 12 Neutronen, 6 Elektronen	gar nicht	gar nicht	steht unten links am Elementysmbol
Kohlenstoff	12 Protonen, 12 Neutronen, 12 Elektronen	oben links	oben links	steht oben links am Elementsymbol
Koriicriston	6 Protonen, 6 Neutronen, 12 Elektronen	oben rechts	oben rechts	☐ gar nicht
Wo steht beim Elementsymbol (im PSE) meist die Masse des Elements?		Wann ist normalerweise die Oktettregel erfüllt?	Wie viele Valenzelektronen hat Natrium?	Wie viele Elektronen hat Blei auf der äußeren Schale?
Elements.	oben und unten zusammenzählen	☐ 1 Elektron auf der äußereren Schale	Valenzelektronen 1	Valenzelektronen 🔲 1
	unten links	☐ 4 Elektronen auf der äußereren Schale	HG Name Elemente VE I Alizárrelole H UNA KRS Cs Fr 1 2	HGName Elemente VE 1 Alcalmebile HUMAK RD CA Fr 1 2
	gar nicht	☐ 6 Elektronen auf der äußereren Schale		II Erdalkalimetalle Be Mg Ca St Bu Ru 2
	oben links	■ 8 Elektronen auf der äußereren Schale	V Secksitagene NP is 68 5 W Challegene OSSt Te Pa 6	
	oben rechts	☐ 10 Elektronen auf der äußereren Schale		VII Relogate FO BY IAL 7 VII Edelgase (No Ar 8) No Ar No Xe Ris 8
Wie viele Elek	tronen hat Xenon auf der äußeren Schale?	Wie heißt die äußere Schale bei Rubidium?	Wie heißt die äußere Schale bei Magnesium?	Wie viele Schalen hat das Atom Brom?
Valenzelektronen		Periodensystem K	Periodensystem K	Periodensystem 1
I Alkalimetalle H Li Na K Rb Ca Fr 1 II Erdalkalimetalle Bolitg Ca Sr Ba Ra 2	□2	K H He L L L L BE B C N O F Ne	K H He L L Li Be B C N O F Ne	1 H He L 2 Li Be B C N O F Ne L 2
III Borgruppe BAIGain Ti 3 IV Kohlenstoffgruppe CSIGeSn Pb 4 V Stricketeffersone ND & Shill 6	■ 8	M NaMg AI SI P S CI Ar N K Ca Ga Ge As Se Br Kr	M Na Mg Al Si P S Cl Ar N K Ca Ga Ge As Se Br Kr	3 Na Mg Al Si P S Cl Ar 4 K Ca Ga Ge As Se Br Kr 3
V Stickstoffgrappe NP As Still 5 VI Challegene O S Selfe Pa 6 VII Halogene F CIBY I A. 7 VII Edelgase (He nur 2 I) No As NY Xe Rn 8	□ 4	O Rb Sr In Sn Sb Te I Xe P Cs Ba Ti Pb Bi Po At Rn	O Rb Sr In Sn Sb Te I Xe P Cs Ba Ti Pb Bi Po At Rn	5 Rb Sr in Sn Sb Te Xe 6 Cs Ba Tl Pb Bi Po At Rn 4
VIII Edelgase (He nur 2 t) No Ar Kr Xo Rn 8	□ 6	O	O	
Wie ist der Atomkern geladen?		Der Atomkern sei ein Tennisball (d= 5 cm). Wie groß wäre das	Elektronen mit gleichem Kernabstand befinden sich	Um welches Atom handelt es sich?
Neutron	positiv	Atom?	□ im Kern	Argon
	negativ	□ d= 500 m	auf der gleichen Schale	Bor
	neutral	□ d 500 m	in der gleichen Hauptgruppe	Kohlenstoff
	ungeladen ungeladen	□ d= 50 m	☐ ir der greichen Hauptgruppe	Magnesium
+ Proton	☐ Heliumkerne werden abgestoßen	□ d= 5 km	in Edelgaszustand	Phosphor
		<u>u</u> u− 3 km	im Edeigaszustand	☐ riospnor
E	n Datais B01 Atombou 42 Eugan	Soits 1 way 2		

Fragen Datei: B01 Atombau - 43 Fragen, Seite 1 von 2

Speichern

Specifical							
Um welches Atom handelt es sich?	Um welches Atom handelt es sich?	Um welches Atom handelt es sich?	Welches Element hat die Ordnungszahl 35?				
☐ Argon ☐ Bor ☐ Kohlenstoff ☐ Magnesium ☐ Phosphor	☐ Argon ☐ Bor ☐ Kohlenstoff ☐ Magnesium ☐ Phosphor	☐ Argon ☐ Bor ☐ Kohlenstoff ☐ Magnesium ☐ Phosphor	Fluor				
	Wie viele besetzte Elektronenschalen besitzt das Element	Wieviele Elektronenschalen besitzt das Element Iod?	_				
Welches Element besitzt die Ordnungszahl 12? Lithium	Schwefel? Periodemystem	Periodenystem	Velenzelektronen				
Welches der folgenden Elemente besitzt 1 Außenelektron?	Was haben die Atome von Neon und Argon gemeinsam?	Was haben die Elemente einer Hauptgruppe gemeinsam?	Was haben die Elemente einer Periode gemeinsam?				
Valenzelektronen Matrium	Valenzelektronen	Valenzelektronen	Periodensystem gleicher Geschmack				
Wie sind die alpha-Strahlen geladen?	Wie sind die beta-Strahlen geladen?	Wann gilt die Ausnahme 2 statt 8 Elektronen auf der äußeren					
negativ ungeladen positiv neutral nediodatus traites auchiemna radioaktiv	positiv negativ negativ radioaktes Steller Adultimung neutral	Schale? Valerzalektrone Jasiewski Hukus Board					
Fragen Datei: B01 Atombau - 43 Fragen, Seite 2 von 2							