

بِسْمِ اللّٰهِ الرَّحْمٰنِ الرَّحِیْمِ

## ارتباط شیمی با قرآن

قرآن ۱۴۰۰ سال پیش به کل جهان نازل شد. "قبل از پیدایش عدد ۱۹". زمان زیادی از سال ۱۹۷۴ نمی گذرد، زمانی که دکتر خلیفا به این مهم دست پیدا کرد که عدد ۱۹ پایه رابطه اعجاز انگیز قرآن و ریاضی است. قرآن: آخرین کتاب آسمانی خداوند. این کشف در سال ۱۹۷۴ انجام شده که می شود دقیقا ۱۴۰۶ سال قمری بعد از آشکار سازی قرآن به مردم توسط حضرت محمد.  $۱۴۰۶ = ۱۹ * ۷۴$ .

تنها اشاره قرآن به عدد ۱۹ در سوره ۷۴ است و این ارتباط مستقیمی به سال کشف کردن این ارتباط دارد. دکتر خلیفا خاطر نشان کرد که عدد ۱۹ در واقع یک نشانه ای از طرف خالق این کتاب (قرآن) است.

این یک کد در قرآن است، هم اکنون ما دریای بیکرانی از رابطه های اعجاز انگیز قرآن و ریاضی را می دانیم که بر پایه عدد ۱۹ بنا شده است.

Dr. plichta، شیمی دان و فیزیک دان و زیست شناس آلمانی وقتی که داشت تحقیقاتی را در مورد فرمول های مخفی خدا انجام می داد بارها به تصادف با عدد ۱۹ برخورد کرد. او از خودش پرسید: آیا این عدد چشم گیر معنی برجسته و یکسانی برای طبیعتی که ما در آن زندگی می کنیم و یا برای ادراک جهان دارد؟

Dr. plichta بعد از سالها تلاش سخت و بی وقفه به این نتیجه رسید که بله اینگونه است و همه ی جهان نیز به عدد ۱۹ ربط دارد. ظاهرا dr.plichta متوجه رابطه ی اعجاز انگیز قرآن و ریاضی نشده بود همه ی تحقیقات او بدون کمی ایده و نظر بود در حالی که این ها را ۱۹ سال قبل از این که مقالات او به چاپ برسند انجام داد.

Dr. plichta در طول کارهای خودش به این نتیجه رسید که شیمی و فیزیک و زیست شناسی و همه ی مشتقات آن همه با هم به عدد ۱۹ ربط دارند. این یک کد و رمز است که به ما در سازماندهی ساختار طبیعت کمک می کند.

در اینجا ما گستره ی تحقیقات خود را محدود می کنیم و به بیان یکی از مهمترین ارتباطات قرآن و جدول تناوبی عناصر می پردازیم و چند نمونه از مثال های شگفت انگیز آن را بیان می کنیم.

### شیمی چیست؟ فیزیک چیست؟

علم شیمی به بررسی عناصر می پردازد و علم فیزیک به بررسی مواد می پردازد و تمام جهان نیز از همین عناصر و مواد تشکیل شده است.

### کد ۱۹ در شیمی:

Dr. plichta به یک کشف خیلی مهم در مورد ارتباط قرآن و جدول تناوبی عناصر رسید. او بیان کرد که بیش از ۱۰۰ عنصر در این جدول وجود دارد که ۸۱ از این عناصر ایدار هستند که در حال حاضر دو تا از عنصرهای طبیعی به نام تریتم و اورانیوم از عنصر های ناپایدار هستند. (که عدد اتمی آن ها ۹۲ و ۹۰ است). وقتی که هسته ی این عناصر متلاشی می شوند ۷ نوع عنصر به نام عناصر رادیو اکتیو به وجود می آیند که دارای اعداد اتمی ۸۴ و ۸۵ و ۸۶ و ۸۷ و ۸۸ و ۸۹ و ۹۱ در جدول تناوبی عناصر هستند.

تا به امروز ۱۰۶ عنصر در این مرحله از شیمی پدیدار شده اند. تا ۲ تا از این عناصر ظاهر فریبنده ای دارند، به دلیل اینکه در چند ثانیه هسته ی آنها قادر است شکافته و منفجر شود. بنابراین ۱۰۴ عنصر دیگر می ماند که در جدول تناوبی عناصر هستند.

کسی که شیمی را نمی داند و اطلاعی از علم شیمی ندارد حتما به طور مبهمی از خود می پرسد که جدول تناوبی عناصر چیست و چرا اینگونه است؟

ما می دانیم که شرح و بیان این موضوع خیلی ساده است. یک دلیل اینست که ما در هسته عناصر تعداد پروتون های عناصر را می شماریم و به این می رسیم که تعداد پروتون های آنها از ۱ تا ۸۳ است. هیدروژن (اولین عنصر جدول تناوبی) دارای فقط ۱ پروتون دارد ولی عنصر شیمیایی بیثموت (آخرین عنصر جدول تناوبی) دارای ۸۳ پروتون است.

این اعداد در عمل هیچ اهمیتی ندارند. عنصر دوم دارای ۲ پروتون، عنصر سوم دارای ۳ پروتون و... به این طریق همه ی این عناصر از ۱ تا ۸۳ عدد گذاری می شوند. همانگونه که می دانیم به این اعداد در علم شیمی عدد اتمی می گوئیم.

**آیا کسی هست که بتواند عناصر را از روی پروتون های موجود در هسته ی آنها طبقه بندی کند؟ و این طبقه بندی چگونه به وجود می آید؟**

تعداد ایزوتوپ	نام شیمیایی	نام	عدد اتمی	عنصر
2	H	Hydrogen	1	1
2	He	Helium	2	2
2	Li	Lithium	3	3
1	Be	Beryllium	4	4
2	B	Bor	5	5
2+1	C	Carbon	6	6
2	N	Nitrogen	7	7
3	O	Oxygen	8	8
1	F	Fluorine	9	9
3	Ne	Neon	10	10
1	Na	Sodium	11	11
3	Mg	Magnesium	12	12
1	Al	Aluminium	13	13
3	Si	Silizium	14	14
1	P	Phosphorus	15	15
4	S	Sulfur	16	16
2	Cl	Chlorine	17	17
3	Ar	Argon	18	18
3	K	Potassium	19	19
6	Ca	Calcium	20	20
1	Sc	Scandium	21	21
5	Ti	Titanium	22	22
2	V	Vanadium	23	23
4	Cr	Chromium	24	24
1	Mn	Manganese	25	25
4	Fe	Iron	26	26
1	Co	Cobalt	27	27
5	Ni	Nickel	28	28
2	Cu	Copper	29	29

30	30	Zinc	Zn	5
31	31	Gallium	Ga	2
32	32	Germanium	Ge	5
33	33	Arsenic	As	1
34	34	Selenium	Se	6
35	35	Bromine	Br	2
36	36	Krypton	Kr	6
37	37	Rubidium	Rb	2
38	38	Strontium	Sr	4
39	39	Yttrium	Y	1
40	40	Zirkonium	Zr	5
41	41	Niobium	Nb	1
42	42	Molybdenu	Mo	7
جا افتاده	43	Technetium	Tc	
43	44	Ruthenium	Ru	7
44	45	Rhodium	Rh	1
45	46	Palladium	Pd	6
46	47	Silver	Ag	2
47	48	Cadmium	Cd	8
48	49	Indium	In	2
49	50	Tin	Sn	10
50	51	Antimony	Sb	2
51	52	Tellurium	The	8
52	53	Iodine	J	1
53	54	Xenon	Xe	9
54	55	Caesium	Cs	1
55	56	Barium	Ba	7
56	57	Lanthan	La	2
57	58	Cerium	Ce	4
58	59	Praseodym	Pr	1
59	60	Neodym	Nd	7
جا افتاده	61	Promethiu	Pm	
60	62	Samarium	Sm	7
61	63	Europium	Eu	2
62	64	Gadolinium	Gd	7
63	65	Terbium	Tb	1
64	66	Dysprosium	Dy	7
65	67	Holmium	Ho	1
66	68	Erbium	Er	6
67	69	Thulium	Tm	1

68	70	Ytterbium	Yb	7
69	71	Lutetium	Lu	2
70	72	Hafnium	Hf	6
71	73	Tantal	Ta	2
72	74	Tungsten	W	5
73	75	Rhenium	Re	2
74	76	Osmium	Os	7
75	77	Iridium	Ir	2
76	78	Platinum	Pt	6
77	79	Gold	Au	1
78	80	Mercury	Hg	7
79	81	Thallium	Tl	2
80	82	Lead	Pb	4
81	83	Bismuth	Bi	1

اگر ما عدد اتمی این عناصر  $2382 = (43+61) - (83) + \dots + (1+2+3+\dots)$  را با هم جمع و از مجموع ۲ عنصری که ناپیدا هستند کم کنیم می شود  $2382 = 19 * 178$ .

در اینجا به بررسی معنا و مفهوم ایزوتوپ می پردازیم:

خیلی اوقات تعداد نوترون ها با تعداد پروتونها یک عنصر مساوی است. برای مثال برلییم دارای ۴ پروتون و ۴ نوترون است و فسفر دارای ۱۵ پروتون و ۱۵ نوترون است که مجموع آن ها در فیزیک مفهومی به نام عدد جرمی را مطرح می کند. برای مثال برلییم  $4+4=8$  و عدد جرمی فسفر  $15+15=30$  به عنصرهایی که تعداد پروتون های مساوی دارند ولی در تعداد نوترون ها با هم متفاوتند ایزوتوپ می گویند.

خلاصه:

دو یا چند عنصر که خواص شیمیایی یکسانی دارند مثل عدد اتمی ولی در تعداد نوترون ها یا عدد جرمی با هم متفاوتند ایزوتوپ گویند مانند اورانیوم که دارای سه ایزوتوپ  $U-239, U-238, U-235$  می باشد.

### دو عنصر جدول ناپیدا هستند. چرا؟

با مطالعه در این مورد dr.plichta به این نتیجه رسید که دو عنصر در جدول تناوبی عناصر ناپیدا هستند، عنصرهایی با اعداد اتمی ۴۳ و ۶۱. (چون این عناصر با اعداد اتمی مشابه به صورت آزاد در طبیعت یافت نمی شوند.) و چرا بعضی از عناصر به شکل های خاصی هستند و به یک شکل در طبیعت یافت نمی شوند؟ برای مثال عنصر کلورین به دو شکل در طبیعت یافت می شود که یکی دارای ۱۷ پروتون و ۱۸ نوترون و دیگری دارای ۱۷ پروتون و ۲۰ نوترون است. و چرا رادیو اکتیو با عنصر شماره ۸۴ می آید؟

حالا زمان آن رسیده که رابطه ی بین قرآن و دو عنصر ناپیدا در جدول را بیان کنیم؟

**نکته ۱:** بین عنصرهای ۴۳ تا ۶۱، ۱۹ عنصر وجود دارد.

43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56	57	58	59	60	61
1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19

**نکته ۲:** در قرآن سوره های ۶۱ و ۴۳ دو خاصیت رایج و شبیه به هم را دارند:

(۱) آن ها اعدادی اول هستند

(۲) اگر شماره این دو سوره را با تعداد آیات آن ها و **يَسْمُ اللّٰهِ الرَّحْمٰنِ الرَّحِیْمِ** با هم جمع کنیم حاصل آن بر ۱۹ بخش پذیر است.

$$43 + 89 + 1 = 133 = 19 \times 7$$

$$61 + 14 + 1 = 76 = 19 \times 4$$

**نکته ۳:** عنصرهای رادیواکتیو با عنصر شماره ۸۴ (پلونیوم) شروع می شوند. عنصرهای رادیواکتیو با فروپاشی خودبخودی هسته شان انرژی زیادی تولید می کنند. در قرآن سوره ۸۴ با این عنوان است: **"الانشقاق"**

آیا این یک حادثه است؟ آیا این اتفاقی است؟

## ۱۹ ایزوتوپ خالص

محقق (dr.plichta) اشاره کرد که فقط ۸۱ عنصر پایدار وجود دارد. از لحاظ فرض علمی ۸۳ عنصر وجود دارد ولی فقط ۸۱ از آن ها در طبیعت یافت می شود. اگر از دو عنصر اولیه صرف نظر کنیم که یکی از آنها قابل تولید شدن است. محققان دریافته اند که از این ۸۱ عنصر پایدار ۱۹ تای آن ها دارای ایزوتوپ خالص هستند. ایزوتوپ خالص عناصر شیمیایی هستند که فقط در یک نوع یافت می شوند، یعنی تعداد نوترون ها و پروتونهای آنها با هم برابر است. در اینجا می توانیم شماره های عناصر زیر را ببینیم:

۸۳-۷۹-۶۹-۶۷-۶۵-۵۹-۵۵-۵۳-۴۵-۴۱-۳۹-۳۳-۲۷-۲۵-۲۱-۱۵-۱۳-۱۱-۹

که تعداد آن ها ۱۹ تا است. بقیه عناصر را ایزوتوپ های چند گانه می نامند با فراوانی ۲، ۳، ۴، ... ۱۰.

با شگفتی باید بیان کنیم که شیمی دان ها به این نتیجه رسیده اند که تمام ایزوتوپ های خالص در جدول تناوبی عناصری با عدد فرد هستند.

## ۱۹ ایزوتوپ دوگانه

با وجود آنالیزهای قبلی، dr.plichta عنصرهای جدیدی به نام ایزوتوپ های دوگانه را بیان کرد. این ها عناصری هستند که دارای دو عدد جرمی یا دو ایزوتوپ هستند. این ایزوتوپ های دوگانه نیز شامل اعداد فرد هستند، او به این نتیجه رسید که تعداد ایزوتوپ های دو گانه نیز ۱۹ تا است.

**جدول عناصر دارای عدد فرد**

	ایزوتوپ خالص	ایزوتوپ دوگانه
1	${}^4\text{Be}$	${}^2\text{He}$
2	${}^9\text{F}$	${}^3\text{Li}$
3	${}_{11}\text{Na}$	${}^5\text{B}$
4	${}_{13}\text{Al}$	${}^7\text{N}$
5	${}_{15}\text{P}$	${}_{17}\text{Cl}$
6	${}_{21}\text{C}$	${}_{23}\text{V}$
7	${}_{25}\text{Mn}$	${}_{29}\text{Cu}$

	ایزوتوپ خالص	ایزوتوپ دوگانه
8	<sup>27</sup> Co	<sup>31</sup> Ga
9	<sup>33</sup> As	<sup>35</sup> Br
10	<sup>39</sup> Y	<sup>37</sup> Rb
11	<sup>41</sup> Nb	<sup>47</sup> Ag
12	<sup>45</sup> Rh	<sup>49</sup> In
13	<sup>53</sup> J	<sup>51</sup> Sb
14	<sup>55</sup> Cs	<sup>57</sup> La
15	<sup>59</sup> Pr	<sup>63</sup> Eu
16	<sup>65</sup> Tb	<sup>71</sup> Lu
17	<sup>67</sup> Ho	<sup>73</sup> Ta
18	<sup>69</sup> Tm	<sup>75</sup> Re
19	<sup>79</sup> Au	<sup>77</sup> Ir
20	<sup>83</sup> Bi	<sup>81</sup> Tl

با توجه به محاسبات dr.plichta در مورد اعداد اتمی فرد که بسیار دقیق انجام شده بود، او یکی از این عناصر را که دارای عدد اتمی فرد بود از محاسبات خود حذف کرد و آن را نادیده گرفت. این عنصر پتاسیم بود. دلیل او برای انجام این کار این بود که با وجود اینکه پتاسیم خود ۱۹ امین عنصر جدول تناوبی است ولی دارای ایزوتوپ چندگانه است ولی بقیه عناصر با عدد اتمی فرد دارای ایزوتوپ خالص یا ایزوتوپ دوگانه هستند. سوره شماره ۱۹ که از پیچیده ترین سوره های اولیه قرآن است دارای جزئیات مهمی از به وجود آمدن حضرت عیسی از مادری باکره است.

#### نتیجه ۱

اگر ما ۱۹ ایزوتوپ را در نظر گرفته و شماره سوره ها را به جای شماره عناصر جایگزین کنیم می بینیم که:

#### سوره ۱۹+۱ (ایزوتوپ های خالص موازی)

شماره	عنصر نشانه	شماره سوره عدد اتمی	تعداد آیات
	Be	4	176
1	F	9	127
2	Na	11	123
3	Al	13	43
4	P	15	99
5	C	21	112
6	Mn	25	77
7	Co	27	93
8	As	33	73
9	Y	39	75
10	Nb	41	54
11	Rh	45	37

12	J	53	62
13	Cs	55	78
14	Pr	59	24
15	Tb	65	12
16	Ho	67	30
17	Tm	69	52
18	Au	79	46
19	Bi	83	36
		813	1429
جمع کل		813+1429= 2242	
2242=		19x118	

آیا در نظر داشته باشید که تعداد آیه های سوره شماره ۹، ۱۲۷ تا است که توسط معجزه ی ریاضی در قرآن بیان شده است.

سوره ۱۹+۱ (ایزوتوپ های خالص موازی)

شماره	عنصر نشانه	شماره سوره عدد اتمی	تعداد آیات
	He	2	286
1	Li	3	200
2	B	5	120
3	N	7	206
4	Cl	17	111
5	V	23	118
6	Cu	29	69
7	Ga	31	34
8	Br	35	45
9	Rb	37	182
10	Ag	47	38
11	In	49	18
12	Sb	51	60
13	La	57	29
14	Eu	63	11
15	Lu	71	28

16	Ta	73	20
17	Re	75	40
18	Ir	77	50
19	Tl	81	29
		833	1694
total = 833+1694 = 2527			
2527 = 19x19x7			

توجه داشته باشید که برای ایزوتوپ های دوگانه

ضرب دوگانه ۱۹، ۱۹ X ۱۹ X ۷

آیا این تصادفی است؟

## 2x19 ایزوتوپ های چندگانه

با یک نگاه به جدول تناوبی عناصر می توان فهمید که ۲۸ یا 2x19 عنصر با عدد اتمی زوج وجود دارد که آن ها ایزوتوپ های چند گانه با فراوانی ۳ و ۵ و ... هستند.

در این مورد ما نمی توانیم عنصر شماره ۴ (بریلیوم) را محاسبه کنیم چون بریلیوم اولین عنصر در سری ۲۰ تایی ایزوتوپ های خالص است و همینطور عنصر شماره ۲ (هلیوم) نیز در این طبقه بندی وجود ندارد، با وجود اینکه هلیوم یک عنصر با عدد اتمی فرد است ولی یک ایزوتوپ دو گانه است. ۱۹ ایزوتوپ خالص و ۱۹ ایزوتوپ دوگانه و ۲۸ ایزوتوپ چندگانه با عدد اتمی زوج از جانب خداوند خلق شده است. این ها اوج نشانه ها و قدرت خداوند است.

تناسب و توازن میان عناصر به وسیله دو عامل مشخص می شود و دو سوال را به وجود می آورد:

(۱) اعداد اتمی آن ها فرد و یا زوج است؟

(۲) آن ها ایزوتوپ های خالص یا دو گانه و یا چندگانه هستند؟

هلیوم و بریلیوم به ترتیب دارای ایزوتوپ های خالص دو گانه هستند. dr.plichta آن ها را چون عناصری جامانده بودند از طبقه بندی خود خارج کرد. او همچنین می بایست پتاسیم را که ایزوتوپی چندگانه بود از طبقه بندی ایزوتوپ های دو گانه با عدد اتمی فرد نیز خارج کند.

علاوه بر این ها، دو عنصر جامانده ی دیگر را چه باید کرد؟ (لیتیم و کربن با اعداد اتمی ۳ و ۶)

آیا این عناصر فقط باید در یک نوع و دارای مشخصه های یکسانی باشند؟ لیتیم باید ایزوتوپ دوگانه ای باشد که دارای عدد اتمی فرد است ولی اینگونه نیست. همین قضیه برای کربن نیز صادق است.

کربن نیز باید ایزوتوپ دوگانه ای با عدد اتمی فرد باشد ولی اینگونه نیست. اصولاً باید کربن را در زمره ی ایزوتوپ های چند گانه قرار داد، چون کربن خاصیت تجزیه شدن به سه ایزوتوپ را دارد ولی ما فقط دو گونه از آن را در طبیعت یافت می کنیم. بنابراین آن را ایزوتوپ دو گانه می نامیم.

Dr.plichta، شیمی دان مبتکر ما، از خودش پرسید اگر می تواند باید عناصر را با توجه به ساختارشان به دسته های ۱۹ تایی تقسیم کند. او کار خود را با ۲۸ ایزوتوپی شروع کرد که اعدادی غیر اول هستند:

۱۹ تایی آن ها بر عدد ۴ بخش پذیرند

۱۹ تایی آن ها بر عدد ۲ بخش پذیرند

و ۳۸ عنصر با عدد اتمی فرد که:

۱۹ تایی آن ها غیر اول و ۱۹ تایی آن ها اول هستند.

بنا بر این این طبقه بندی ۴ مشخصه را به ما می دهد.

**نکته:** تا این مرحله کار هیدروژن در این ۸۰ عنصر قرار نداشت، او هیدروژن را به دلیل خواص شیمیایی که داشت از جدول خود خارج کرد. او هم اکنون می خواهد ۸۱ عنصر را طبقه بندی کند. او در ادامه کار هیدروژن را نیز که یک ایزوتوپ دو گانه است در جدول قرار می دهد.

جدول شماره ۵: اعداد اتمی عناصر و بخش پذیری آن ها

19			
4	2	6	3
8 = 4 * 2	10 = 2 * 5	9 = 3 * 3	1
12 = 4 * 3	14 = 2 * 7	15 = 3 * 5	5
16 = 4 * 4	18 = 2 * 9	21 = 3 * 7	7
20 = 4 * 5	22 = 2 * 11	25 = 5 * 5	11
24 = 4 * 6	26 = 2 * 13	27 = 3 * 9	13
28 = 4 * 7	30 = 2 * 15	33 = 3 * 11	17
32 = 4 * 8	34 = 2 * 17	35 = 5 * 7	23
36 = 4 * 9	38 = 2 * 19	39 = 3 * 13	29
40 = 4 * 10	42 = 2 * 21	45 = 3 * 15	31
44 = 4 * 11	46 = 2 * 23	49 = 7 * 7	37
48 = 4 * 12	50 = 2 * 25	51 = 3 * 17	41
52 = 4 * 13	54 = 2 * 27	55 = 5 * 11	47
56 = 4 * 14	58 = 2 * 29	57 = 3 * 19	53
60 = 4 * 15	62 = 2 * 31	63 = 3 * 21	59
64 = 4 * 16	66 = 2 * 33	65 = 5 * 13	67
68 = 4 * 17	70 = 2 * 35	69 = 3 * 23	71
72 = 4 * 18	74 = 2 * 37	75 = 3 * 25	73
76 = 4 * 19	78 = 2 * 39	77 = 7 * 11	79
80 = 4 * 20	82 = 2 * 41	81 = 3 * 27	83

Dr.plichta عدد ۱ را نیز عددی اول در نظرگرفت در صورتی که اعداد ۲ و ۳ را اول در نظر نگرفت و بیان کرد که این اعداد بر ۲ و ۳ بخش پذیرد.

طبقه بندی این جدول دارای نظم شگفت آوری است. طبقه بندی dr.plichta دارای 19x4 تا عنصرهای شیمیایی طبیعی است که ۴ تا از عنصرهای آن (بریلیم، هلیوم، فلورین و کربن) به صورت ویژه طبقه بندی شده اند. نکته ی جالب دیگر که تمامی سیستم به آن ربط دارد عدد کلیدی ۱۹ است. که نشان دهنده ی پتاسیم (۱۹ امین عنصر) است که در آخر و در شروع جدول قرار دارد.

بالای عدد ۱۹ (سوره ۳۰: ۷۴)

[و] بر آن [دوزخ] نوزده [نگهبان] است (آیه ۳۰)

dr.peter plicht به یک نتیجه گیری قاطع رسید. او نظر خود را اینگونه بیان کرد: او متوجه شد که در طبقه بندی عنصرها به صورت ۴ دسته ۱۹ تایی یک رابطه مهم وجود دارد. او عدد ۱۲۰ را نیز به طبقه بندی خود اضافه کرد که در جدول بالای این ۱۹ عنصر قرار می گیرد، البته بدون هیچگونه بی حرمتی به قانون ۱۹. ما می دانیم و واضح است که علم شیمی به وسیله عدد ۱۹ کدگذاری شده است.

### به رمز نوشتن کد ۱۹

با وجود اینکه بعضی از نکات در اینجا فوق العاده واضح است ولی به اختصار بیان می کنیم. ایزوتوپ های خالص دارای ۸ عنصر با عدد اتمی اول و ۱۱ عنصر با عدد اتمی فرد هستند، که ما می توانیم بگوییم: ۱۹ عدد اولی که نشان دهنده اعداد اتمی هستند تناسب و توازن میان ۱۱ ایزوتوپ دو گانه و ۸ ایزوتوپ خالص برقرار می کنند. مثل همین قضیه از عناصر شماره ۸ تا ۱۱ نیز برای ایزوتوپ های چندگانه که بر ۴ بخش پذیرند نیز برقرار است. در اینجا رابطه ای بین ۱۱ عنصر با ایزوتوپ های شماره فرد و ۸ ایزوتوپ دارای اعداد غیر اول برقرار است. همانگونه که جدول زیر نشان می دهد:

جدول شماره ۶: ۴ ردیف ۱۹ تایی / به رمز نوشتن کد ۱۹

ایزوتوپ خالص	ایزوتوپ دوگانه	ایزوتوپ چند گانه	ایزوتوپ چندگانه	اعداد اتمی بخش پذیری بر ۲ اعداد اتمی بخش پذیری بر ۴	
	9	1	8 (3)	10 (3)	11
	15	5	12 (3)	14 (3)	
	21	7	28 (5)	18 (3)	
	25	17	32 (5)	22 (5)	
	27	23	40 (5)	30 (5)	
	33	29	44 (7)	74 (5)	
	39	31	56 (7)	42 (7)	
	45	37	60 (7)	62 (7)	
	55	47	64 (7)	66 (7)	
19	65	71	76 (7)	70 (7)	

	<b>69</b>	<b>73</b>	<b>80 (7)</b>	<b>54 (9)</b>	
	<b>11</b>	<b>35</b>	<b>16 (4)</b>	<b>26 (4)</b>	
	<b>13</b>	<b>49</b>	<b>24 (4)</b>	<b>38 (4)</b>	
	<b>41</b>	<b>51</b>	<b>20 (6)</b>	<b>58 (4)</b>	
	<b>53</b>	<b>57</b>	<b>36 (6)</b>	<b>82 (4)</b>	
	<b>59</b>	<b>63</b>	<b>68 (6)</b>	<b>34 (6)</b>	<b>8</b>
	<b>67</b>	<b>75</b>	<b>72 (6)</b>	<b>46 (6)</b>	
	<b>79</b>	<b>77</b>	<b>48 (8)</b>	<b>78 (6)</b>	
	<b>83</b>	<b>81</b>	<b>52 (8)</b>	<b>50 (10)</b>	

## نتیجه گیری های dr.plichta

ترکیب کننده بیو شیمی ای از زندگی، آمینو اسیدها به وسیله عدد ۱۹ کدگذاری شده اند. ساختار محکم ۸۱ عنصر که همگی عناصری طبیعی هستند و جزء سازنده طبیعت و سر فصل های دیگری که با عدد ۱۹ کدگذاری شده اند. بیشترین چیزی که dr.plichta را هیجان زده کرد این بود که چرا همه ی عنصرهای دارای عدد اتمی فرد دارای ۱ یا ۲ ایزوتوپ هستند؟ فقط ۱۹ عنصر، وپتاسیم جزء آن ها نبود؟ چون پتاسیم ۳ ایزوتوپ دارد و اگر اینگونه نبود باید عددی غیر اول باشد. چون عدد ۱۹ عددی فرد و اول است. و عنصر ۱۹ ام یعنی پتاسیم می بایست مثل عنصرهای دیگر با عدد اتمی غیر اولی می بود. برای اولین بار dr.plichta چهره دوگانه عنصرها را گشود. فلزی که فرد است ولی شبیه فلزی زوج است. او نگران شد که آیا می شود عنصری شبیه هم باشد که هم فرد و هم زوج باشد؟ یعنی رفتار و حرکات عجیب و غریب نوترون. اگر آنها هسته اتم را ترک کنند به یک حقیقت می رسیم. معمای نوترون ها و معمای اعداد اتمی مساوی. باید راه حل کاملا برابری داشته باشند و فقط برای این کشف بود: بالای عدد ۱۹

Dr.plichta اغلب فیزیک دان ها و شیمی دان ها را از یافته های خود مطلع کرد. آن ها از ترس اینکه مبدا قدرت و برتری و دانایی آن ها زیر سوال برود این کشف مهم را بازی با اعداد و شعبده بازی نامیدند. Dr.plichta احساس وظیفه کرد که سوالی را در مورد مفهوم این ۴ عدد یعنی (۴ و ۲ و ۶ و ۳) بیان کند. آیا این سلسله مراتب برای اعداد تصادفی است یا چیز فراتر از اینهاست؟

او خیلی زود متوجه شد که اعداد ۳ ۶ ۲ ۴ چیزی بیشتر از یک حادثه ساده است و تصادفی به وجود نیامده اند. این شیمی دان آلمانی دریافت که این اعداد به وجود آمده باید به تعداد عناصر یعنی ۸۱ و به کدگذاری معروف یعنی عدد

۱۹ متصل باشند و ارتباطی میان آن ها باشد. او یک عمل ساده ی ریاضی را انجام داد و عدد ۸۱ را بر ۱۹ تقسیم کرد:

$$۸۱ : ۱۹ = ۴. ۲۶۳$$

نتیجه این عمل ساده شامل ۴ عدد ۳و۶و۲و۴ بود. این شیمی دان از این عمل متحیر شد و که چگونه علم شیمی از این روابط پیروی می کند.

### نتایج:

۴ عدد پیدا شده توسط dr.plichta (۳و۶و۲و۴) نقش ویژه ای را بازی می کنند و رابطه ای با آیات قرآن و عدد ۱۹ دارند: جمع کل تعداد آیات ۱۹ سوره اول قرآن مساوی ۲۳۴۶ آیه است، با محاسبه ی سوره شماره ۹ با ۱۲۷ آیه.

تعداد کل آیات قرآن ۶۲۳۴ آیه است که این نیز از ترکیب اعداد بدست آمده به وجود می آید.

Dr.plichta به کشف دیگری رسید که چرا ۸۱ عنصر در شیمی به  $4 \times 19$  تا و ۵ عنصر جدا از هم تقسیم شده اند. هیچ شکلی در آن نیست که خداوند اینگونه خواسته است و آن را تنظیم کرده است. عدد ۸۱ مکملی برای عدد ۱۹ است،  $100 - 19 = 81$  طبیعت و آنچه ان ها را به هم و به پایه ی عناصر شیمیایی مرتبط می ساخت عوامل ریاضی بود.

Dr.plichta تعداد همه ی ایزوتوپ ها را با هم جمع کرد و جمع آن ها مساوی ۲۴۳ شد. او از رابطه ای که بین عدد

۲۴۳ و تعداد ایزوتوپ های دوگانه (۵۷) بود متحیر شد، او به این نتیجه رسید:

$$243:57=4,263$$

این رابطه واقعا شگفت آور و بی نقص است.

چه کسی می دانست که علم کامپیوتر و علم شیمی و فیزیک و ریاضی همگی با قرآن ارتباط دارند.

41:53

72:28

