

شیل نمبر	شیل کا نام	ایلیکٹرون کی تعداد
n = 1	K	$2(1)^2 = 2$
n = 2	L	$2(2)^2 = 8$
n = 3	M	$2(3)^2 = 18$
n = 4	N	$2(4)^2 = 32$

21. MLJ, K, N, J میں سب سے بڑی تعداد اور نام لکھیں۔

شیل کا نمبر	شیل کا نام	تعداد (سب شیلز)	سب شیلز
n = 1	K	1	s
n = 2	L	2	sp
n = 3	M	3	sp, d
n = 4	N	4	sp, d, f

22. f, d, p, s میں سب سے بڑی تعداد سے زیادہ سے زیادہ ایلیکٹرون کی تعداد لکھیں۔

شیل	s	p	d	f
ایلیکٹرون کی تعداد	2	6	10	14

23. ایک ایلیکٹرون M میں 15 ایلیکٹرون ہیں۔ اس کی پہلی ہیرا کی تعداد لکھیں۔

جواب:

2 = شیل K میں ایلیکٹرون کی تعداد

8 = شیل L میں ایلیکٹرون کی تعداد

5 = شیل M میں ایلیکٹرون کی تعداد

15 = ایلیکٹرون کی کل تعداد / ایلیکٹرون کی تعداد

24. پہلے اعداد ایلیکٹرون کی ایلیکٹرون کی تعداد لکھیں۔

ایلیکٹرون کی تعداد	سہل	ایلیکٹرون کی تعداد
1s <sup>1</sup>	H	1
1s <sup>2</sup>	He	2
1s <sup>2</sup> , 2s <sup>1</sup>	Li	3
1s <sup>2</sup> , 2s <sup>2</sup>	Be	4
1s <sup>2</sup> , 2s <sup>2</sup> , 2p <sup>1</sup>	B	5
1s <sup>2</sup> , 2s <sup>2</sup> , 2p <sup>2</sup>	C	6
1s <sup>2</sup> , 2s <sup>2</sup> , 2p <sup>3</sup>	N	7
1s <sup>2</sup> , 2s <sup>2</sup> , 2p <sup>4</sup>	O	8
1s <sup>2</sup> , 2s <sup>2</sup> , 2p <sup>5</sup>	F	9
1s <sup>2</sup> , 2s <sup>2</sup> , 2p <sup>6</sup>	Ne	10
1s <sup>2</sup> , 2s <sup>2</sup> , 2p <sup>6</sup> , 3s <sup>1</sup>	Na	11

شیل	شیل کا نام	ایلیکٹرون کی تعداد
n = 1	K	$2(1)^2 = 2$
n = 2	L	$2(2)^2 = 8$
n = 3	M	$2(3)^2 = 18$
n = 4	N	$2(4)^2 = 32$

جدول 2: شیل اور ان کی شریا

رول 1 میں مذکور ہیں۔

نام	مختف	مغربی موسیقی	نام
کھرج	سا	Do	C
رکب	رے	Re	D
گندھار	گا	Mi	E
مدھم	ما	Fa	F
چچم	پا	Sol	G
دھیوت	دھا	La	A
نکھاد	نی	Si	B

جدول 1: بنیادی شریا