

۱۴.۰۶.۹۷ مسول‌گرایی

* میدان ساختار اتم و خواص نایابی عنصرها حمزه لاله

۹۳ مردمی رهی دافل کشور

۱۵) نزینه (برترین ✗ کمترین ✓)

دلیل ۸ طول موج بالانرژی را بطور عکس دارد

میزان انرژی با این را اندیاف را به مستقیم دارد

عنصرها طیف نشی خطی هیدروژن ۸

قصبہ توست را تکمیل کنید

قرمز سبز آبی بینکنی طول موج

بیشترین طول موج را داراست (۶۵۶) کمترین طول موج را داراست (۴۱۰)

کمترین انرژی میزان اندیاف لزیزرا اولیه بخورد بمنور را درآمده باشد

- ۲۰۱ - کدام گزینه نادرست است؟

۱) در نمودار انرژی یونش‌های بی‌دریای عنصر K، سه جهش بزرگ مشاهده می‌شود.

۲) طیف‌های نشی خطی عنصرها در کشف عنصرهای روبیدیم و سزیم توسط بونزن نقش داشتند.

۳) انرژی نخستین یونش عنصرهای Be²⁺، B³⁺ و C⁴⁺ به صورت $B < Be < C$ افزایش می‌یابد.

۴) در طیف نشی خطی هیدروژن، نور قرمز، بیشترین اندیاف را از مسیر اولیه بخورد به منشور، دارد.

نکته نزینه ۱۸ اندیاده بزرگتر = سرمه (تتاب) = تعداد لایه‌های اصلی
اندیاده بزرگتر = ۱ - سرمه تتاب

(دلیل درست ۱) = ۱ - ۴ → نکته نزینه ۱۸ حقیقی صحی است آن را عرض کنید

بونزن
Rb

روشن رئیس تغیین شماره نتروه و شماره تناب با عنصرها

شماره نسبت

الف) تغیین شماره دوره (تناب)

روشن ۱ و بزرگترین فریب در آرایه الکترونی سی نصف از آن (نمایون آن)

| | | | | | |
|-------------|-------------|-------------|-------------|-------------|-------------|
| He | Ne | Ar | Kr | Xe | Rn |
| ۲ | ۱۸ | ۳۶ | ۵۴ | ۷۲ | ۹۰ |

ششم هفتم هشتم نهم پنجم پنجم سیم تناب دوم

مهل و شماره تناب عنصری با عدد اعماق ۳ یا جواب ۴ بصر علیه خوب نیست

۳ → این عنصر در تناب پنجم قرار چارد چون عدد اعماق آن

حریزه ۱۸ تا ۲۷ است.

ب) تغیین شماره نتروه

اعدامی عنصر موردنظر نسبت به نزدیک ترین عدد مطروح از آن در بازه بالانیت بخور یکی از حالت های زیر را دارا می باشد:

۱) بزرگتر است → عیناً انتقال انتقال را نمایند

۲) کوچکتر است → بد نزدیک انتقال آنها از عدد ۱۸ آلم نمایند شماره نتروه بد این

مهل و شماره نتروه عنصری با عدد اعماق ۳

۳ → بعد از ۳ نزدیک تر است و ۳ تا از آن کمتر است
 $18 - 3 = 15 = \text{شماره نتروه}$

مهل و شماره نتروه و درجه (تناب) عنصر K ۱۹ یا تناب پنجم، نتروه اول

۱۹ بین بانه ۱۸ تا ۲۷ است (نمایون تناب = ۴) / ۱۹ بعد از نزدیک تر و بقیه از آن بزرگتر است ($19 - 18 = 1$)

بِطْهُرَنَى لَزِجِب بِهِ رَسْت نَفْع لَهَى وَنَفْع يُونَى كَاهْنَى مِي بَيْنَه
 الْلَّسْتُوُنُسْ تَسْرِى وَانْزُرِى يُونَه افْزَارِه مِي بَيْنَه

لَكْتَه تَنْرِيَه ۳۰

لَكْتَه قَابَل رَونَد تَعْرِيَه نَفْع دَرْجَبَل تَهَبَه اسَه . ۰ ۰ ۰ ۰

لَزِبَالَابَه بَاسِن لَنَفْع لَهَى وَنَفْع يُونَى افْزَارِه لَزِبَنَه

الْلَّسْتُوُنُه تَسْرِى وَانْزُرِى يُونَه كَاهْنَى لَزِبَنَه

مَعَارِد اسْتَنَاد دَرَسَتْه ابْرِيَة فَوَرَدَتْه قَدَرَه فِي تَدْرِيَه :

۱ درْجَه ۲۳ (IIIA) نَفْع لَهَى آنْوَسْيِقْم از كَالِيم بِهِ رَسْت

۲ درْجَه ۲۴ (III) نَفْع لَهَى اسْنَاد

$AL > G_o$

۳ درْجَه ۲۵ (IIA) < انْزُرِى نَفْتِين يُونَه عنْدَه كَلْرَوَه IE₁

۴ درْجَه ۲۶ (VIA) < (VIA) ۱۴ IE₁ كَلْرَوَه

مَكْلَه مَعَنْدَه B₅ و Be₄ و C₂ رَابِصَب بِنَزْلَى انْزُرِى نَفْتِين صَرَبْخَاهِيد.

B < Be < C كَلْرَوَه ۲۳ < كَلْرَوَه ۲۴ < كَلْرَوَه ۲۵

(دَلِيل درَسَيَه ۳)

انْزُرِدَانَى بَلَى حَفْظَه اسْنَاد مَعَنْدَه موجود درْجَه ۸۰

سبد هر

نافلز

گاز

(IIIA) \rightarrow (IIIA)
برون آبیکار

| | | | | | | | | |
|-----|-----|--|--|--|--|--|--|--|
| H | | | | | | | | |
| Li | Be | | | | | | | |
| Na | Mg | | | | | | | |
| K | Ca | | | | | | | |
| Rb | Sr | | | | | | | |
| Cs | Ba | | | | | | | |
| Fr | Ra | | | | | | | |
| ns' | ns' | | | | | | | |

جات

| | | | | | | |
|--------|--------|--------|--------|--------|--------|----|
| | III | IV | V | VI | VII | He |
| B | C | N | O | F | Ne | |
| Al | Si | P | S | Cl | Ar | |
| Ga | Ge | As | Se | Br | Kr | |
| In | Sn | Sb | Te | I | Xe | |
| Tl | Pb | Bi | Po | At | Rn | |
| ns'np' | ns'np' | ns'np' | ns'np' | ns'np' | ns'np' | |

یعنی

۱ = ۱۰۰٪ از اینکه

| | | | | | | | | | |
|--------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|--------|
| Sc | Ti | V | Cr | Mn | Fe | Co | Ni | Cu | Zn |
| fs'3d' |

کشته

رفزیده ای ها

کم ۱۰۱: هاینا نه رسانه خواست

کم ۱۰۲: به قیمت بلوک اسکرین تامند بیارو

کم ۱۰۳: بجهت زده کنم امکان داشتی ایندیکاتور را

کم ۱۰۴: کس که جیانه قلم و لمس بتواند

کم ۱۰۵: نه هاک غیله ای صابون بیار

کم ۱۰۶: استاد عداین داره با تلفن صفحه فیلم

کم ۱۰۷: غرباد لکوبی ای کسی استاد فیلم بیار

کم ۱۰۸: هی نیاه عارفانه درست زیبای بزد

۱) عنصری جدول تناوبی

کم ۱۰۹: ایندیکاتور تیکن

۲) عنصری کروماتیک (سری A)

کم ۱۱۰: غرباد لکوبی ای کسی استاد فیلم بیار

۳) عنصری کروماتیک (سری B)

کم ۱۱۱: هی نیاه عارفانه درست زیبای بزد

۴) عنصری کروماتیک (سری B)

کم ۱۱۲: ایندیکاتور تیکن

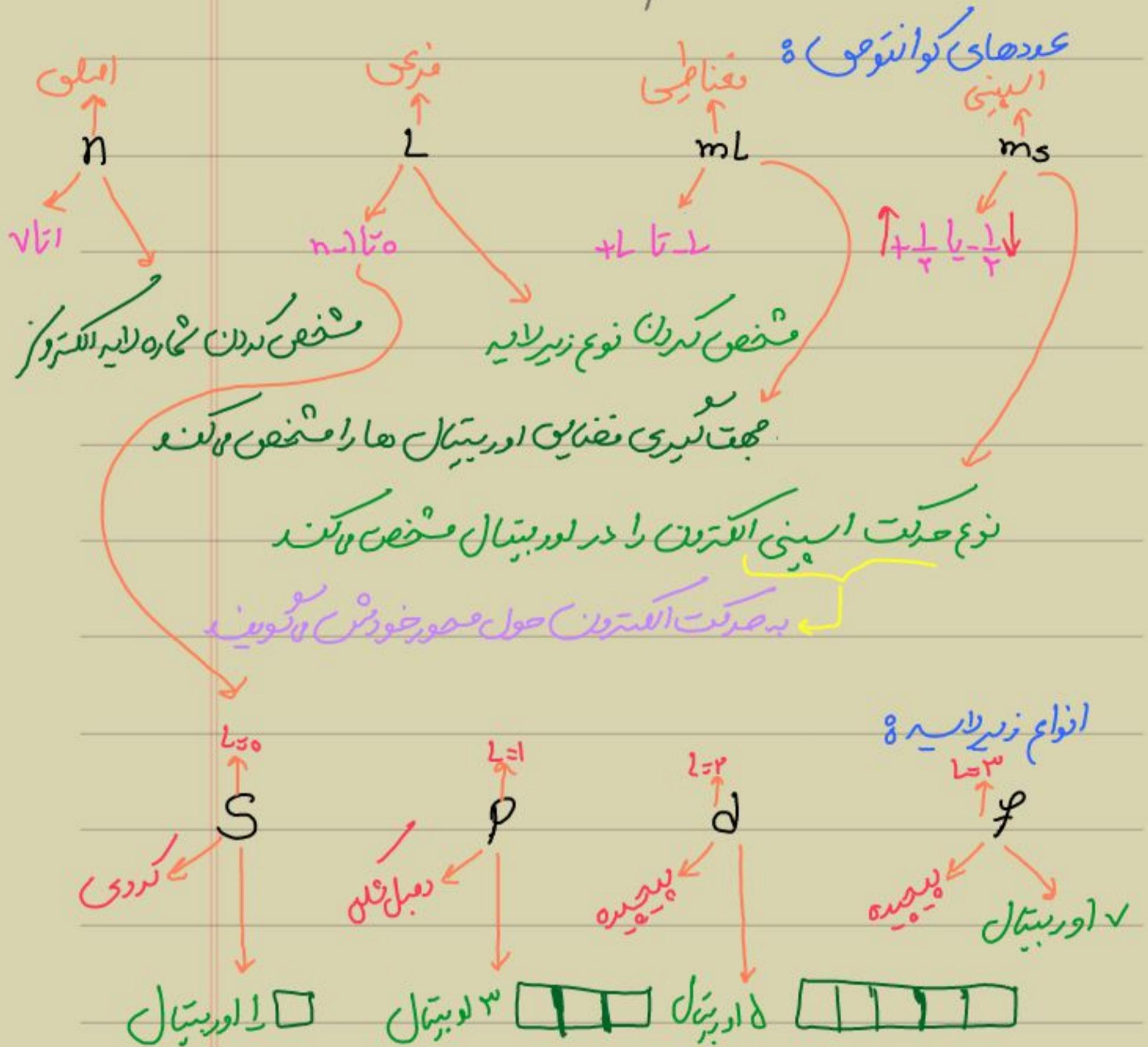
۵) عنصری کروماتیک (سری C)

کم ۱۱۳: غرباد لکوبی ای کسی استاد فیلم بیار

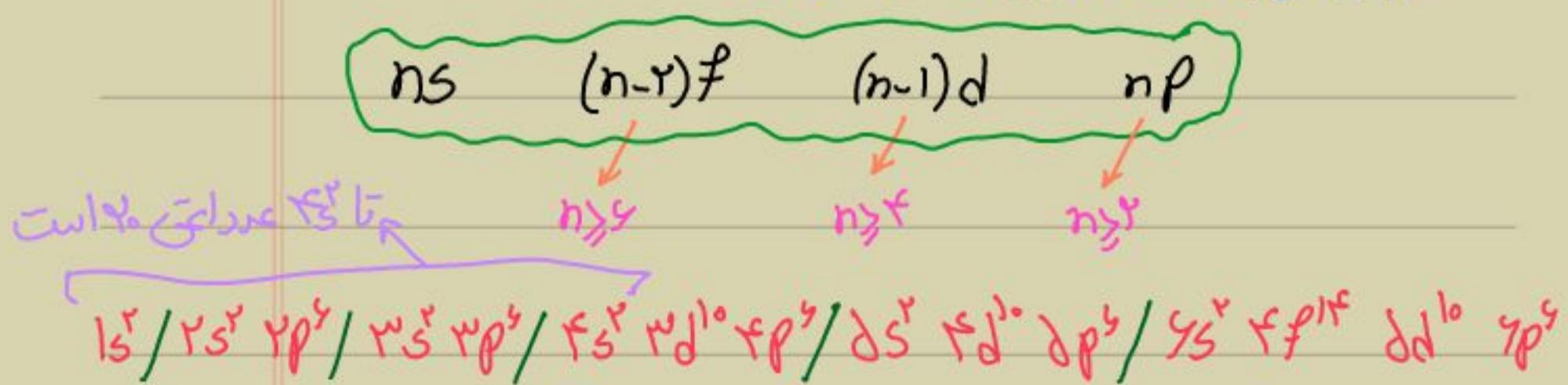
۶) عنصری کروماتیک (سری C)

کم ۱۱۴: هی نیاه عارفانه درست زیبای بزد

۲۲) نزدیکی (متن بغل صرف اینترجهو)

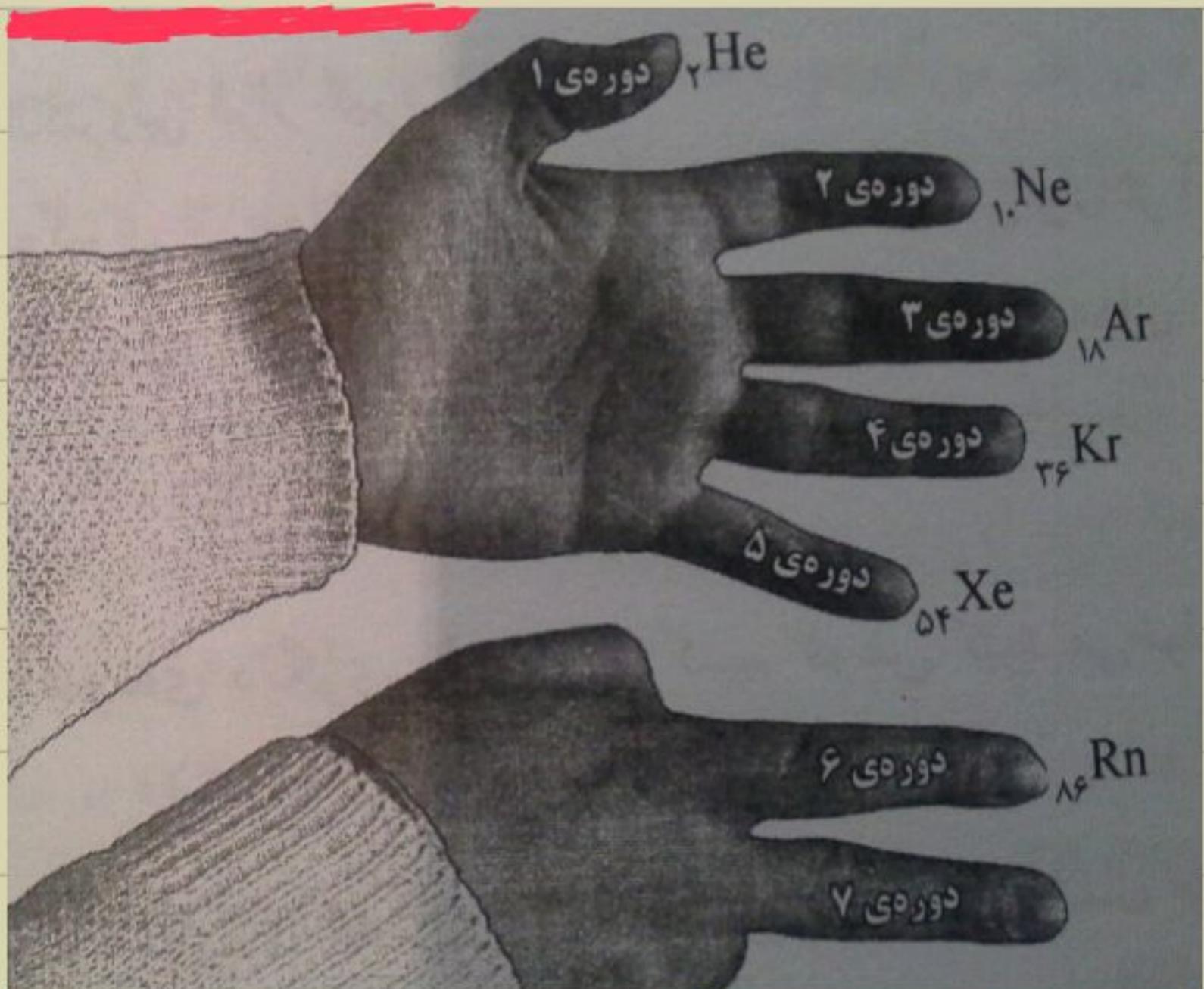


ترتیب پر شدن اوربیتال ها از الکترون ۸



نکته: برای جلوگیری از طولانی شدن آردوی الکترونی از کازنجیب فناوب اتفاقاً بهم کنیم.

| | | | | | | | | | | |
|------|---|---------|---|---------|---|------------|---|------------|---|---------------|
| [1s] | - | [2s 2p] | - | [3s 3p] | - | [4s 3d 4p] | - | [5s 4d 5p] | - | [6s 4f 5d 6p] |
| [He] | - | [Ne] | - | [Ar] | - | [Kr] | - | [Xe] | - | [Rn] |



به طور خده می بدم آرایه انترو لام ها به که گاز نجیب مربوط
به ترتیب زیر مکمل می ننمی

کام اول: ایندا گاز نجیب قبل از عدد اتمی عنصر مورد نظر را تشخیص می دهیم. به عنوان مثال گاز نجیب قبلاً از Sn^{50} . کربیون $[\text{Kr}]^{36}$ می داشت.

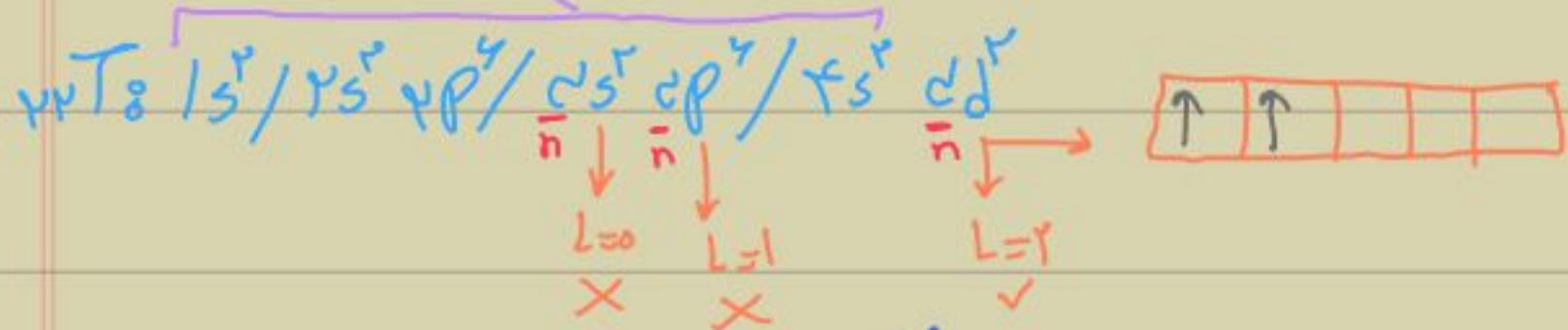
کام دوم: یا کسی فاصله زیرلایه‌ی ۵ را می نویسیم. یعنی در مورد Sn^{50} خواهیم داشت:

کام سوم: اینگشتان دست چپ را به عنوان دوره‌های جدول تناوبی فرض می کنیم و انتهای هر اینگشت را به عنوان یک گاز نجیب در نظر می گیریم. بدین ترتیب بعد از گاز نجیب مربوطه، ضریب زیرلایه‌ی ۵ مربوطه مشخص می شود. به عنوان مثال، $[\text{Kr}]^{36}$ در انتهای اینگشت چهارم قرار می گیرد پس بعد از $[\text{Kr}]^{36}$. تناوب پنجم آغاز می شود به همین دلیل بعد از گاز نجیب $[\text{Kr}]^{36}$. ضریب زیرلایه‌ی ۶ را برابر ۵ در نظر می گیریم. یعنی:

کام چهارم: با توجه به عبارت $[\text{ns}]^{(n-1)f} \text{ (n-1)d} \text{ (n-1)p}$ ، زیرلایه‌های بعدی را مشخص می کنیم. البته زیرلایه‌ی دارای ضریب کوچک‌تر را عقب‌تر (یعنی در سمت چپ) می نویسیم. به عنوان مثال در مورد Sn^{50} . با توجه به این که $n=5$ است، زیرلایه‌ی $(n-1)$ مطرح نیست. بنابراین بعد از زیرلایه‌ی ۵S، زیرلایه‌ی ۴d و سپس زیرلایه‌ی ۴p توسط الکترون اشغال می شود که البته چون زیرلایه‌ی ۴d به هسته نزدیک‌تر است باید در سمت چپ زیرلایه‌ی ۵S قرار گیرد. بدین ترتیب آرایش الکترونی Sn^{50} به صورت مقابل در می آید:

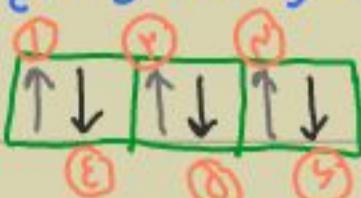
$$[\text{Kr}]^{36} 4d^1 / 5s^1$$

حسب ماتریکسی نزدیک را در نظر بگیرید که عدد اتمی ۲۵ است



نکته: اوربیتال‌ها ابتدا از الکترون نیمه پر می‌شوند و سپس پس.

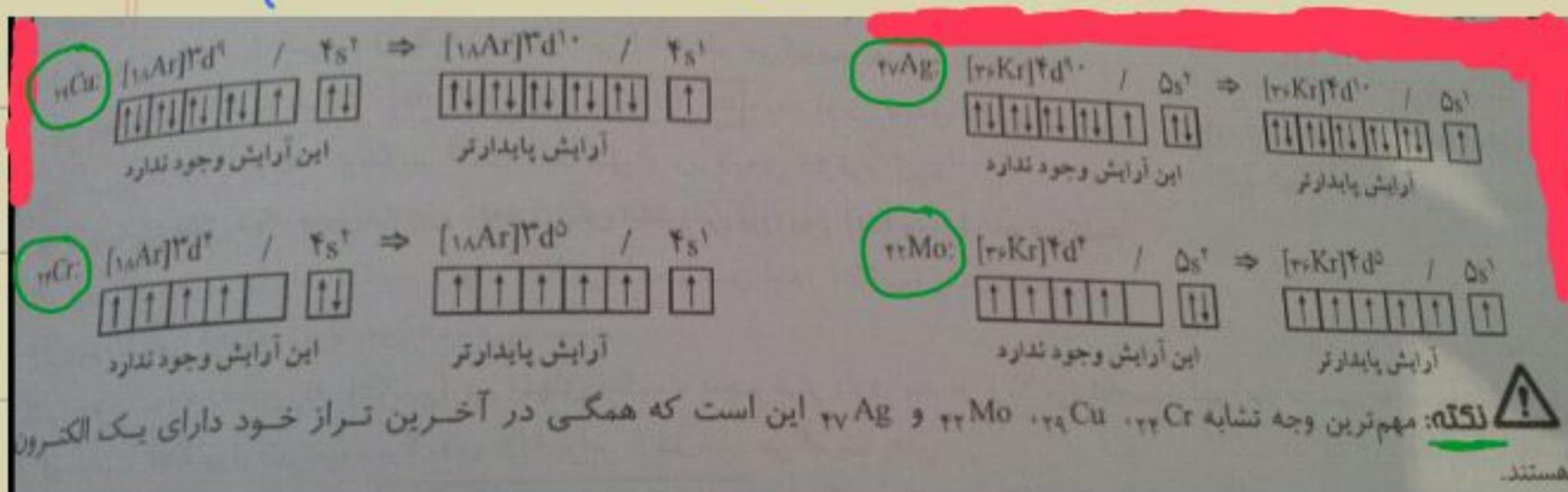
نکته: مکمل



نکته: اگر اوربیتالی کاملاً نیمه پر باشد یا کاملاً پر باشد، دلایل پایداری بیشتری است. به عین دلیل برخناف رواج عاری آزاده انحرافی به صورت

کم و کم وجود ندارد و بسته ترتیب به صورت ۱۵۰ و ۱۵۱

وجود نمایند. پس در فوران عضفرزیر بیان نمایند ۴۵۰ و ۴۵۱ مجموعه



- ۲۰۲ - کدام گزینه درست است؟

۱) در اتم تیتانیم ${}^{46}_{\text{Ti}}$ ، تنها دو الکترون دارای مجموعه عدددهای کوآنتموی $n=3$ ، $l=1$ و $m_s = +\frac{1}{2}$ اند.

۲) عدد کوآنتموی اصلی n ، نخستین بار توسط شرودینگر برای محاسبه انرژی الکترون در اتم ارایه شد.

۳) شمار الکترون‌های با اسپین $+\frac{1}{2}$ در اتم ${}^{65}_{\text{Zn}}$ با شمار آن‌ها در اتم ${}^{54}_{\text{Cr}}$ متفاوت است.

۴) چهار خط طیف نشري اتم هیدروژن، نخستین بار توسط هنری موزلی کشف شد.

بررسی سایر نزدیکیهای

نماینده در درجه اول نیز معرف و ملتفت است

۱) شود زیرا؛ پس لزام حسابات بسیار ساده ریاضی اثبات نموده

برای مخصوص درجه هر قدر لزام اوریستیک نماینده بوده بود که نیاز داریم این اعداد (اعداد دوستانه) باشند.

- و ۲) برای مخصوص درجه ۱) وقوعیت اوریتیک در لام فرست.

- اما برای مخصوص درجه ۲) وقوعیت اوریتیک در لام به ۳) نیاز نداشتم.

۲) عدد دوستانه ۴) تعداد اندیشهای لعلی، رفع اندیشهای لعلی،

رفع اندیشهای اوریتیک ها و اندیشه های اوریتیک های مخصوص است.

$$1+1+3+1+3+1+1=15$$

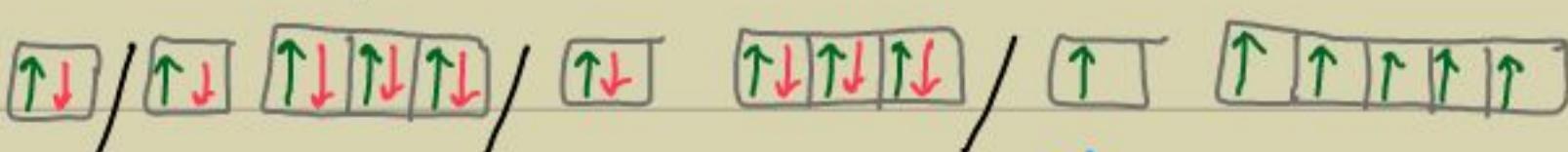
اثبات علیه بون شدن نیز است:

۱) شمار آلتون های با این پلاس در لام ۱۵ = ۱۵

اما توجه داشته باشید ۲) که لزام چهار عنصری بود سه آریتیک آلتون آن

است و جو درست است؟

$$4 \times 4 = 16 / 2^4 = 16 / 2^2 \times 2^2 = 16 / 4 \times 4 = 16$$



هن طور که علاوه بر اینها شمار آلتون های با این پلاس در لام ۲۴ هم

☆ نتائج تأثیر دارکارهای ایجاد کننده

① نتائج بازگشتی میزبانی دانشجویی، چهار خط طیف نموداری خصی هیدر

را یافت و خود او ۹ سال بعد توانست مقوله پیج هخط را به طور دقیق اندلزه
سو بلید.

② بور توانست طیف نموداری خصی ایم هیدر و سایر بونهای دلایی
بیک اللہ عزیز را توجیه کرد.

(در اینجا مدل ایم جزء) ...

★ عارف الات تکنولوژی را در درجه عوامی و تخصصی رشته های

رباط و تجربی قیمت بندی کرده ایم و برای هر صفت ۳۶ جزو در نظر گرفته ایم.

تجزیه و تحلیل تکنولوژی را دری دافل کنور

جزء ۹۰ =

رشته ریاضی و رشته تجربی از ۸۴ تا ۹۳

نوبت ۸ کاهن اولیه جزوی

تجزیه و تحلیل تکنولوژی را دری خارج کنور

جزء ۱۶ =

رشته ریاضی و رشته تجربی از ۸۵ تا ۹۲

لذت بی قیمت در تابع جزوی
ارادت های اندیشه ای اند.

جزوات در حال آماده سازی هستند. هم اکنون با فرم اجمع به سایت

mogharrabin.ir و توانی حوزه ای امداده را دانلود کنید.

لئے آموزش های ویژه سے تکنولوژی و امنیتی می توانید دانلود حوزه ای امنیتی تکنولو

نهایا با تأثیر روی چیز حوزه ای ۳۰۰ و ۲۰۰ رفعی فصل نماید.