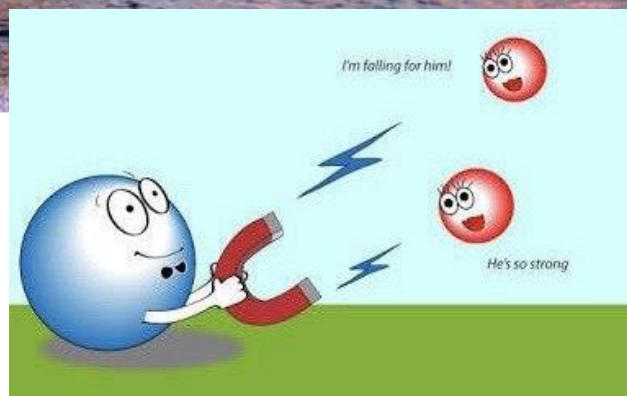


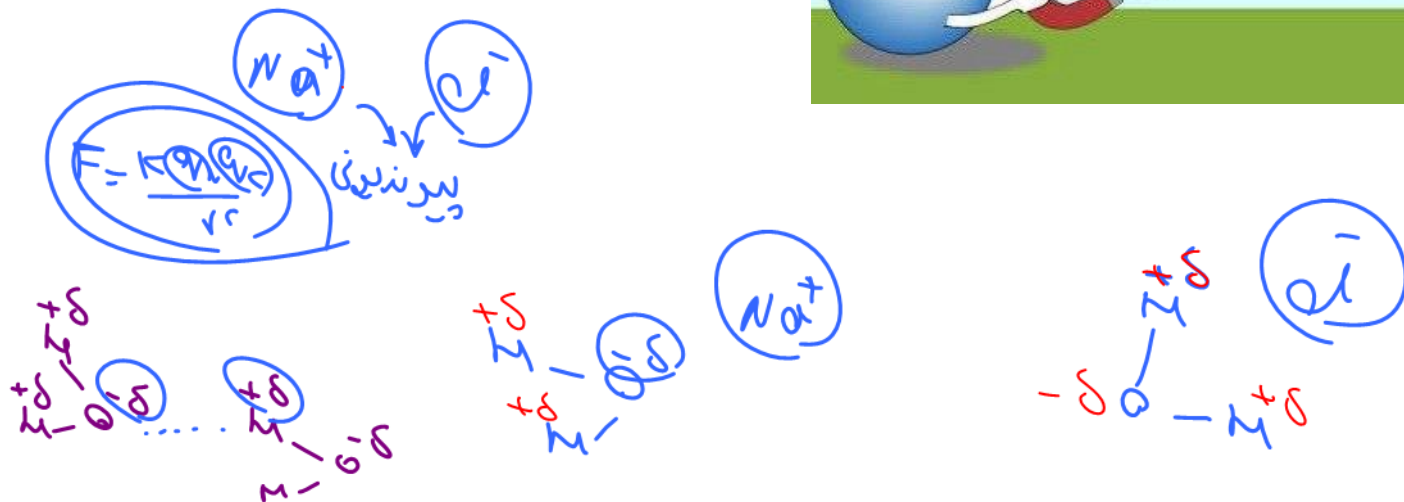
شیمی ۲

قدر هدایای زمینی را بدانیم

فصل ۱



استاد : دکتر حسن پلویی



مطالبی خارج از علم شیمی

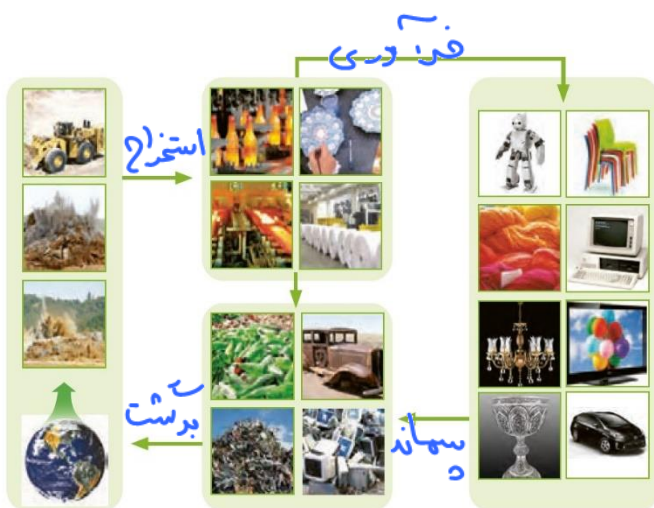
۱- شکوه و عظمت تمدن امروزی تا حد زیادی مدیون مواد جدیدی است که از شیشه، پلاستیک، فلزات، سرامیک، و الیاف و ... ساخته می‌شوند. با گسترش علوم تجربی، شیمی‌دان‌ها به رابطه میان خواص مواد و عناصر سازنده آنها پی می‌برند.

۲- گسترش صنعت خودرو وابسته به شناخت و دسترسی به فولاد است. و یا پیشرفت صنعت الکترونیک وابسته به «نیمه رساناها» است.

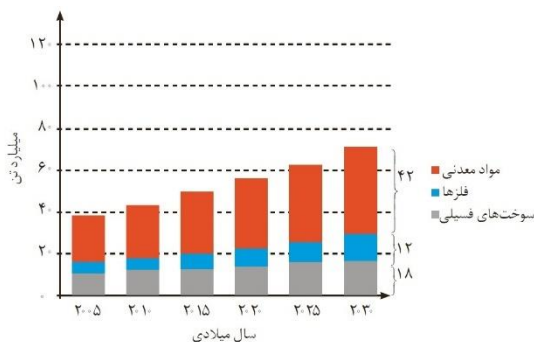
۳- **فرآوری**: کار کردن روی ماده‌ای خام و تبدیل کردن و فرآورش آن به یک یا چند فرآورده **دلخواه** را فرآوری گویند. این اصطلاح در صنایع شیمیایی مانند نفت، گاز، پتروشیمی، مواد معدنی و ... و یا در صنایعی مانند صنایع غذایی و ... کاربرد دارند.



۴- هر ساله مقدار زیادی از مواد (مواد معدنی، فلزها، سوخت فسیلی و ...) از زمین **استخراج** می‌شوند و سپس **فرآوری** شده و مواد کاربردی از آنها تهیه می‌شوند. در طی این فرآیند مقداری از منابع انرژی و مواد اتلاف شده به طبیعت برمی‌گردند و وسایل تولید شده نیز بعد از مصرف به شکل ضایعات (پسماند) مجدد به کره زمین برمی‌گردند. به عبارتی همه مواد طبیعی و مصنوعی از کره زمین به دست آمده و دوباره به آن برگشته و جرم کره زمین ثابت می‌ماند.



۵- از نظر بیشترین استخراج مواد از کره زمین :



هر سال با افزایش جمعیت و از طرفی با افزایش رفاه میزان استخراج مواد رو به افزایش است.

۶- در کل می‌توان گفت هر چه میزان بهره برداری از منابع یک کشور بیشتر باشد، آن کشور توسعه یافته‌تر است. البته به شرطی که آهنگ استخراج و بهره برداری از منابع به طور منطقی باشد.



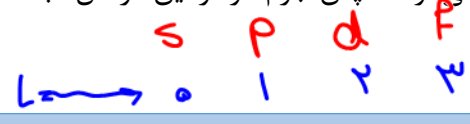
شکل ۳- سایش توزیع برخی عناصرها در جهان. آیا بر کنده‌گی چنین منابعی می‌تواند دلیلی بر پیدایش بحارت جهانی باشد؟ توضیح دهید

البته این منابع زمینی ارزشمند در جهان به طور یکنواخت توزیع نشده‌اند و به دلیل این پراکندگی منابع، تجارت جهانی قوت می‌گیرد.

۷- ماده اولیه استکان شیشه‌ای شن و ماسه است. و ظرف غذا می‌تواند از خاک چینی ساخته شده باشد و یا قاشق غذا خوری از فولاد زنگ نزن و نیز برای رشد سبزیجات و میوه‌ها از کودهای پتاسیم، نیتروژن و آمونیوم استفاده می‌شود.

تست: کدام گزینه نادرست است؟

- ۱) گسترش و پیشرفت صنعت الکترونیک به نیمه رساناها وابسته است.
- ۲) این باور که هر چه میزان بهره برداری از منابع یک کشور بیشتر باشد، آن کشور توسعه یافته‌تر است مورد قبول همگان است.
- ۳) موادی که از طبیعت به دست می‌آیند مجدد به زمین برمی‌گردند، پس جرم کره زمین در کل ثابت است.
- ۴) در جریان فرآوری مواد پسماند تولید می‌شود.



جدول دوره‌های عناصر

عدد اتمی	نماد شیمیایی	نام	جرم اتمی میانگین
1	H	هیدروژن	1.008
2	He	هلیوم	4.002
3	Li	لیتیم	6.941
4	Be	بeryllium	9.012
5	B	بور	10.81
6	C	کربن	12.011
7	N	نیتروژن	14.007
8	O	اکسیژن	15.999
9	F	فلور	18.998
10	Ne	نئون	20.180
11	Na	سدیم	22.990
12	Mg	منگنز	24.305
13	Al	آلومینیم	26.982
14	Si	سیلیسیم	28.086
15	P	فسفر	30.974
16	S	کبریت	32.06
17	Cl	کلر	35.45
18	Ar	آرگون	39.948
19	K	پتاسیم	39.098
20	Ca	کلسیم	40.078
21	Sc	اسکاندیم	44.956
22	Ti	تیتانیوم	47.88
23	V	وانادیم	50.942
24	Cr	کروم	51.996
25	Mn	منگنز	54.938
26	Fe	آهن	55.845
27	Co	کوبالت	58.933
28	Ni	نیکل	58.69
29	Cu	مس	63.546
30	Zn	روی	65.38
31	Ga	گالیم	69.723
32	Ge	گرمانیوم	72.64
33	As	آرسنیک	74.922
34	Se	سلنیوم	78.96
35	Br	برم	79.904
36	Kr	کریپتون	83.80
37	Rb	روبیوم	85.468
38	Sr	استرونسیم	87.62
39	Y	یتریم	88.906
40	Zr	زیرکونیم	91.224
41	Nb	نیوبیم	92.906
42	Mo	مولیبدن	95.94
43	Tc	تکنسیم	98.906
44	Ru	روتنیم	101.07
45	Rh	رودنیوم	102.905
46	Pd	پالادیم	106.36
47	Ag	نقره	107.868
48	Cd	کادمیوم	112.411
49	In	ایندیم	114.818
50	Sn	سنگین	118.710
51	Sb	آنتیمون	121.757
52	Te	تلور	127.6
53	I	یود	126.905
54	Xe	کسین	131.29
55	Ba	باریم	137.327
56	La	لانتان	138.905
57	Ce	سرب	140.12
58	Pr	پراسمیدیم	140.908
59	Nd	نیودیم	144.24
60	Pm	پرمیتیم	[145]
61	Sm	ساماریوم	150.36
62	Eu	یورپرم	151.964
63	Gd	گادولیم	157.25
64	Tb	تربیم	158.925
65	Dy	دیسمیوم	162.50
66	Ho	هولمیوم	164.930
67	Er	اریم	167.259
68	Tm	تولیم	168.930
69	Yb	یتربیوم	173.054
70	Lu	لوئسیوم	174.967
71	Hf	هافنیم	178.49
72	Ta	تانالت	180.948
73	W	تنگستن	183.84
74	Re	رهنیم	186.207
75	Os	اوسمیوم	190.23
76	Ir	ایریدیوم	192.222
77	Pt	پلاتین	195.084
78	Au	طلا	196.967
79	Hg	جیوه	200.59
80	Tl	تالیوم	204.383
81	Pb	سرب	207.2
82	Bi	بیسموت	208.980
83	Po	پولونیوم	[209]
84	At	استاتین	[210]
85	Rn	رادیون	[210]
86	Fr	فرانسیم	[223]
87	Ra	رادیوم	[226]
88	Ac	آکتینیم	[227]
89	La	لانتان	138.905
90	Ce	سرب	140.12
91	Pr	پراسمیدیم	140.908
92	Nd	نیودیم	144.24
93	Pm	پرمیتیم	[145]
94	Sm	ساماریوم	150.36
95	Eu	یورپرم	151.964
96	Gd	گادولیم	157.25
97	Tb	تربیم	158.925
98	Dy	دیسمیوم	162.50
99	Ho	هولمیوم	164.930
100	Er	اریم	167.259
101	Tm	تولیم	168.930
102	Yb	یتربیوم	173.054
103	Lu	لوئسیوم	174.967
104	Hf	هافنیم	178.49
105	Ta	تانالت	180.948
106	W	تنگستن	183.84
107	Re	رهنیم	186.207
108	Os	اوسمیوم	190.23
109	Ir	ایریدیوم	192.222
110	Pt	پلاتین	195.084
111	Au	طلا	196.967
112	Hg	جیوه	200.59
113	Tl	تالیوم	204.383
114	Pb	سرب	207.2
115	Bi	بیسموت	208.980
116	Po	پولونیوم	[209]
117	At	استاتین	[210]
118	Rn	رادیون	[210]
119	Fr	فرانسیم	[223]
120	Ra	رادیوم	[226]
121	Ac	آکتینیم	[227]
122	La	لانتان	138.905
123	Ce	سرب	140.12
124	Pr	پراسمیدیم	140.908
125	Nd	نیودیم	144.24
126	Pm	پرمیتیم	[145]
127	Sm	ساماریوم	150.36
128	Eu	یورپرم	151.964
129	Gd	گادولیم	157.25
130	Tb	تربیم	158.925
131	Dy	دیسمیوم	162.50
132	Ho	هولمیوم	164.930
133	Er	اریم	167.259
134	Tm	تولیم	168.930
135	Yb	یتربیوم	173.054
136	Lu	لوئسیوم	174.967
137	Hf	هافنیم	178.49
138	Ta	تانالت	180.948
139	W	تنگستن	183.84
140	Re	رهنیم	186.207
141	Os	اوسمیوم	190.23
142	Ir	ایریدیوم	192.222
143	Pt	پلاتین	195.084
144	Au	طلا	196.967
145	Hg	جیوه	200.59
146	Tl	تالیوم	204.383
147	Pb	سرب	207.2
148	Bi	بیسموت	208.980
149	Po	پولونیوم	[209]
150	At	استاتین	[210]
151	Rn	رادیون	[210]
152	Fr	فرانسیم	[223]
153	Ra	رادیوم	[226]
154	Ac	آکتینیم	[227]



Dr. Hasan Polvani

۱- مهم‌ترین راه در پیشرفت علم، برقراری ارتباط میان داده‌ها و یافتن روندها و الگو است. بنابراین می‌توان علم شیمی را مطالعه منظم، هوشمندانه و هدفدار رفتار عناصر و مواد برای پیدا کردن الگوها و روندهایی رفتار فیزیکی و شیمیایی آنها دانست.

۲- مندلیف جدول دوره‌ای (تناوبی) اولیه عناصر را طراحی کرد و جدول امروزی عناصر براساس بنیادی‌ترین ویژگی عنصرها، یعنی عدد اتمی (Z) چیدمان شده است.

۳- جدول تناوبی شامل ۱۱۸ عنصر می‌باشد که از ۷ دوره (ردیف یا تناوب) و ۱۸ گروه (ستون و خانواده) تشکیل شده است.

۴- با دانستن گروه و دوره یک عنصر (موقعیت آن)، تا حد زیادی می‌توان رفتار و خواص فیزیکی و شیمیایی آن را پیش بینی کرد.

۵- عناصری که آخرین الکترون آنها به زیر لایه S وارد می‌شود را عناصر دسته S گویند (گروه ۱ و ۲)، و عناصری که آخرین الکترون آنها وارد زیر لایه P می‌شود را دسته P گویند (گروه ۱۳ تا ۱۸)، به این دو دسته عناصر اصلی اطلاق می‌شود.

• عناصر دسته S همگی فلزند به غیر از H و He.

• عناصر دسته P اکثراً نافلزند اما تعدادی فلز و همه شبه فلزات هم در این دسته قرار دارند.

۶- در عناصر واسطه آخرین الکترون وارد زیر لایه d می‌شود (گروه ۳ تا ۱۲)، این عناصر هگی فلزند.

۷- در عناصر واسطه داخلی، آخرین الکترون وارد زیر لایه f می‌شود (همگی در گروه ۳ و دوره ۶ و ۷ قرار دارند). این عناصر نیز همگی فلزند و اکثراً رادیو ایزوتوپ و مصنوعی اند، که شامل ۱۴ عنصر لانتانیدها (گروه ۳، دوره ۶) و ۱۴ عنصر اکتینیدها (گروه ۳، دوره ۷) می‌باشند که به ترتیب زیر لایه ۴f و ۵f آنها در حال پر شدن است.

۸- خواص عنصرهای یک گروه به مراتب به هم نزدیک‌تر است تا عناصر یک دوره، بخصوص خواص شیمیایی آنها. دلیل این شباهت تعداد الکترون برابر لایه ظرفیت در عناصر یک گروه می‌باشد (غیر از He).

۹- عناصر یک دوره تنها دارای یک شباهت هستند: تعداد لایه برابر.

هر دوره (غیر از دوره ۱) با یک فلز فعال شروع شده و سپس شبه فلزات و نافلزات به طور دوره‌ای تکرار شده و نهایتاً به یک گاز نجیب ختم می‌شوند.

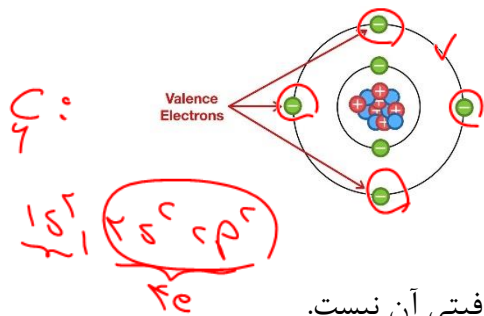
۱۰- ضریب آخرین زیر لایه عنصر هر دوره:

- ضریب زیر لایه آخر عناصر دسته S و P با شماره دوره (n) برابر است: $nS.nP$
- ضریب زیر لایه آخر عناصر دسته d، یک واحد از شماره دوره کمتر است: $(n-1)d$
- ضریب زیر لایه آخر عناصر دسته f، دو واحد از شماره دوره کمتر است: $(n-2)f$

- ✓ عناصر دسته p از دوره دوم وارد جدول می‌شوند.
- ✓ عناصر دسته d از دوره چهارم وارد جدول می‌شوند.
- ✓ عناصر دسته f از دوره ششم وارد جدول می‌شوند.

لایه ظرفیت

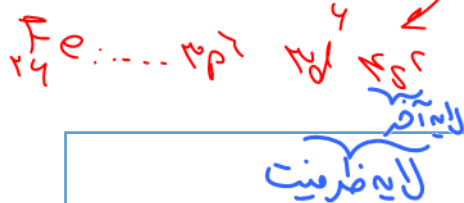
به زیر لایه یا زیر لایه‌هایی که الکترون آنها در واکنش‌ها امکان تبادل یا تشکیل پیوند دارند، لایه ظرفیت گویند. به الکترون(های) لایه ظرفیت «الکترون‌های ظرفیتی» گویند.



- لایه ظرفیت عناصر دسته s : زیر لایه s آخر : ns
- لایه ظرفیت عناصر دسته p : زیر لایه s و p آخر : ns, np
- لایه ظرفیت عناصر دسته d : زیر لایه s و d آخر : (n-1)d, ns

نکته: ظرفیت و یون پایدار یک عنصر لزوماً برابر با تعداد الکترون‌های ظرفیتی آن نیست.

- به عنوان مثال عناصر گروه ۱ (ns¹)، یون +۱ ایجاد می‌کنند.
- ولی عناصر گروه ۱۷ (ns², np⁵)، یون -۱ ایجاد می‌کنند.



خواص عمومی فلزات

- ۱- سطح براق و صیقلی (جلا) دارند.
- ۲- رسانایی الکتریکی و گرمایی بالا دارند.
- ۳- شکل پذیر و چکش خوار هستند (در اثر ضربه خرد نمی‌شوند).
- ۴- سختی و استحکام بالا دارند. (غیر از جیوه و فلزات گروه ۱ و ۲)
- ۵- در واکنش‌ها تمایل به از دست دادن الکترون و تبدیل شدن به کاتیون دارند (غیر از بریلیم) و در نتیجه پیوند یونی ایجاد می‌کنند نه اشتراکی.

خواص عمومی نافلزات

- ۱- سطح براق و صیقلی ندارند.
- ۲- رسانایی گرمایی و الکتریکی ندارند. (معمولاً)
- ۳- در حالت جامد شکننده‌اند.
- ۴- در واکنش‌ها هم امکان تشکیل پیوند اشتراکی دارند و هم در واکنش با فلزات الکترون گرفته و تبدیل به آنیون شده و پیوند یونی می‌دهند. (کربن یون پایدار نداشته و فقط پیوند اشتراکی می‌دهد).

نکته: گازهای نجیب جز نافلزات محسوب می‌شوند هر چند یون ایجاد نکرده و اکثراً تمایل به ایجاد پیوند اشتراکی و واکنش با عناصر دیگر را ندارند.

خواص عمومی شبه فلزات (متالوئید)

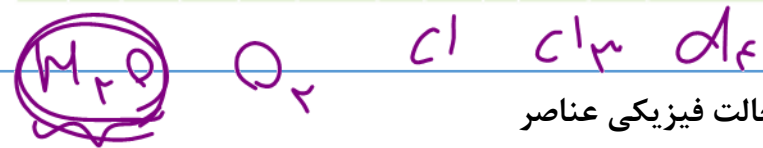
خواص فیزیکی آنها بیشتر مشابه فلزات و خواص شیمیایی آنها همانند نافلزات است. شامل Te, Sb, As, Ge, Si, B هستند. (بسیج است)

- ۱- سطح براق و صیقلی دارند.
- ۲- رسانایی گرمایی و الکتریکی کم یا متوسط دارند.
- ۳- در دمای معمولی همگی جامدند و شکننده.
- ۴- امکان ایجاد یون ندارند و در واکنش‌ها فقط می‌توانند پیوند اشتراکی ایجاد کنند. (مانند نافلزات)



مثال جدول زیر را تکمیل کنید:

نماد شیمیایی										خواص فیزیکی یا شیمیایی
Ge	Pb	P	Mg	Cl	Sn	Al	Na	S	Si	
✓	✓	ندارد	✓	✗	✓	✓	✓	✗	ندارد	دارد
ندارد	✓	✗	✓	ندارد	✓	✓	✓	✗	ندارد	ندارد
✓	✓	✗	✓	✗	✓	✓	✓	✗	✓	✗
✗	✓	✗	✓	✗	✓	✓	✓	✗	✗	✗
!	>	!	>	!	الکترون می‌دهد	>	>	!	اشتراک	!!!



فرمول شیمیایی و حالت فیزیکی عناصر

✓ فرمول شیمیایی: از ۱۱۸ عنصر جدول دوره‌ای، ۱۱۰ عدد در حالت عنصری (ساده یا آزاد)، تک اتمی بیان می‌شوند (... , He, Al, Na, C) $1-1$ $O=O$ Br_2 Cl_2 F_2 O_2 N_2 H_2 I_2 عنصر دارای مولکول ۲ اتمی می‌باشند و فسفر هم مولکول ۴ اتمی داراست. (P_4)

✓ حالت فیزیکی: اکثر آنها در حالت عنصری و در دمای معمولی جامدند.

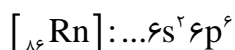
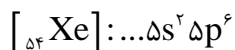
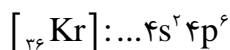
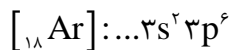
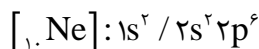
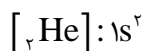


و همه گازهای نجیب در دمای معمولی گازی شکل هستند. و Br_2 و Hg در دمای معمولی مایعند.



پیدا کردن گروه و دوره یک عنصر

روش ۱: با استفاده از آرایش الکترونی:



دوره: بزرگترین ضریب

گروه: ختم به s : توان s (الکترون ظرفیتی)

ختم به p: مجموع توان s و p لایه ظرفیت (الکترون های ظرفیتی) + ۱۰

ختم به d: مجموع توان s و d لایه ظرفیت (الکترون های ظرفیتی)

ختم به f: حتما گروه ۳

مثال: اگر آرایش الکترونی ذرات A^{2+} ، B^{2-} و C به $3p^6$ ختم شود، گروه و دوره C, B, A و نیز عنصر

D که دارای ۱۸ الکترون با $L=2$ است را به دست آورید؟

Handwritten notes and diagrams for the example problem:

- A: $... 3p^6 4s^2$ → دوره: ۴
- B: $... 3p^6 3s^2$ → دوره: ۳
- C: $... 3p^6 3s^2$ → دوره: ۳
- D: $1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 3d^2$ → دوره: ۳

روش ۲: با استفاده از عدد اتمی گاز کمیاب

در این روش تفاوت عدد اتمی عنصر مورد نظر با نزدیکترین گاز نجیب را در نظر می گیریم که در دو حالت زیر متصور است:

حالت ۱: از گاز نجیب بعدی :

(عدد اتمی عنصر - عدد اتمی گاز نجیب) - ۱۸ = گروه

هم دوره با گاز نجیب = دوره

حالت ۲: از گاز نجیب قبلی:

عدد اتمی گاز نجیب - عدد اتمی عنصر = گروه

یک دوره بیشتر از دوره گاز نجیب = دوره

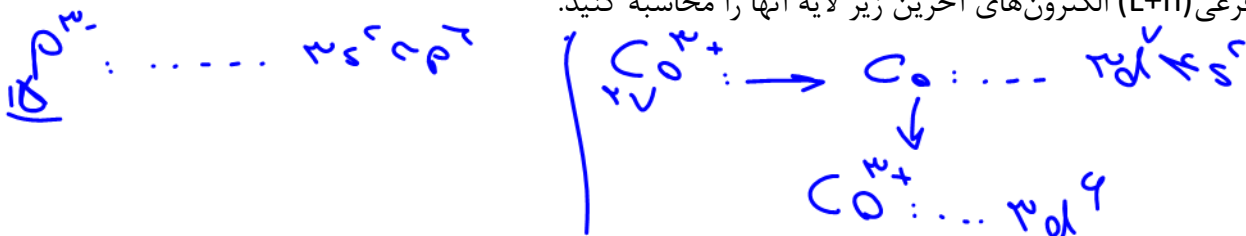
نکته ۱: دقت شود در دوره های یک تا سه، فلزات واسطه وجود ندارند

مثال ۱: گروه و دوره عناصر E و Z را تعیین کنید.

Dr. Hasan Polvani

نکته ۲: برای رسم آرایش الکترونی کاتیون، حتما ابتدا آرایش خنثی آن را رسم کنید و سپس به تعداد بار مثبت از دورترین زیر لایه الکترون جدا کنید.

مثال ۲: آرایش الکترونی Ca^{2+} ، P^{3-} و Co^{3+} را رسم کرده و مجموع اعداد کوانتومی اصلی و فرعی (L+n) الکترون‌های آخرین زیر لایه آنها را محاسبه کنید.



نکته ۳: آرایش الکترونی ختم به d قطعاً متعلق به کاتیون است.

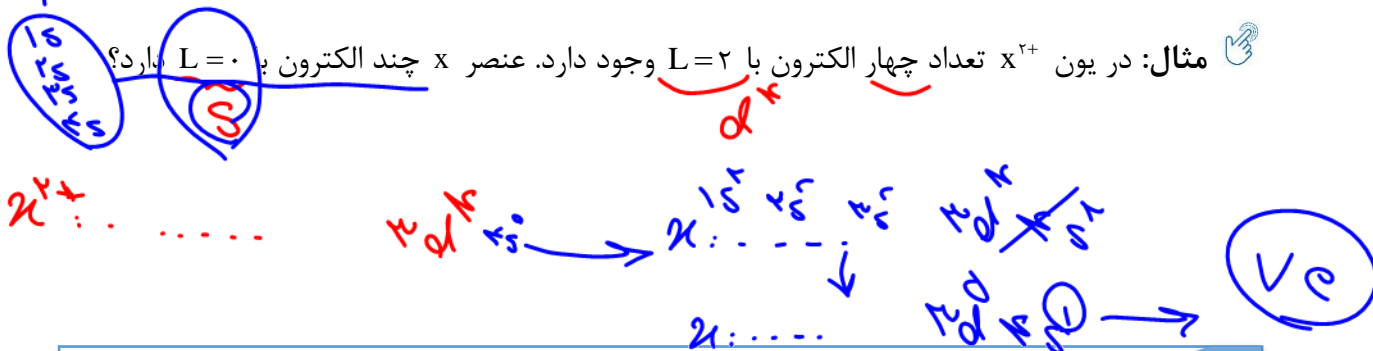
تست: کدام آرایش الکترونی می‌تواند متعلق به آنیون، کاتیون یا عنصری خنثی باشد؟
 قطعاً خنثی $[Ar] 3d^1 4s^2$ (۱) $[Ne] 3s^2 3p^6$ (۲)

$[Ne] 3s^2 3p^4$ (۳) $[Ar] 3d^4$ (۴) قطعاً کاتیون

نکته ۴: آرایش الکترونی عناصری مانند Cr و Cu و اکثر عناصر زیرین آنها از اصل آفبا تبعیت نمی‌کند:



مثال: در یون x^{2+} تعداد چهار الکترون با $L=2$ وجود دارد. عنصر x چند الکترون با $L=0$ دارد؟



نوع پیوند عناصر

فلز + فلز : فلزی

فلز + نافلز : یونی



نافلز + نافلز : کوالانسی

نافلز + شبه فلز : کوالانسی

شبه فلز + شبه فلز : کوالانسی

خواص خاص چند عنصر

✓ **هیدروژن**: تنها عنصری است که گروه مشخصی ندارد. فقط به دلیل اینکه آرایش الکترونی آن مشابه فلزات گروه اول است ($1s^1$)، آن را بالای گروه اول قرار داده هر چند نافلز است. تنها عنصری است که هم تبدیل به آنیون (H^-) و هم تبدیل به کاتیون (H^+) می شود. تنها یونی است که فقط از هسته تشکیل شده است.

✓ **بریلیم**: تنها فلزی است که تبدیل به کاتیون نشده و امکان تشکیل پیوند یونی نداشته و فقط پیوند کووالانسی ایجاد می کند. (تولید ترکیب مولکولی)

✓ **کربن**: تنها نافلزی است که تبدیل به آنیون نشده و امکان تشکیل پیوند یونی نداشته و فقط پیوند کووالانسی ایجاد می کند (تولید ترکیب مولکولی). البته گازهای نجیب هم نافلزند و یون ایجاد نمی کنند. و توانایی ایجاد پیوند کووالانسی یا ندارند و یا در شرایط خاص پیوند کووالانسی ایجاد می کنند.

تست ۱: کدام گزینه نادرست است؟



- ۱) اگر یون A^{3-} دارای ۱۲ الکترون با $L=1$ باشد، عنصر A در گروه ۱۵ و در دوره سوم قرار دارد.
- ۲) اگر تعداد الکترون های $L=1$ و $L=0$ در عنصری برابر باشد، عنصر زیرین آن شبه فلز است.
- ۳) اگر نسبت تعداد الکترون های $L=0$ به $L=1$ در عنصری ۲ باشد، این عنصر توانایی ایجاد یون ندارد.
- ۴) اگر عنصری دارای ۲ الکترون با $n=3$ و $L=1$ باشد، این عنصر نیمه رسانا است.

تست ۲: چه تعداد از مطالب زیر درست است؟

- تناوب ششم و هفتم جدول تعداد عناصر برابری با گروه ۳ دارند.
- همه شبه فلزات و فلزات در دمای معمولی جامدند.
- همه نافلزات جزو عناصر دسته p هستند.
- بیشترین تعداد عناصر جدول تناوبی به ترتیب متعلق به فلزات، نافلزات، و شبه فلزات است.
- همه گازهای نجیب در لایه ظرفیت خود ۸ الکترون دارند.

۰ (۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴)

تست ۳: چه تعداد از مطالب زیر نادرست است؟

- در دوره دوم جدول تناوبی ۶ عنصر وجود دارند که زیر لایه ۲s پر دارند.
- حداکثر تعداد الکترون در لایه سوم اتم ۱۸ می‌باشد که در گاز نجیب دوره سوم این لایه پر می‌باشد.
- در دوره چهارم جدول دوره‌های ۸ عنصر وجود دارد که زیر لایه ۳d پر دارند.
- لایه چهارم اتم در همه عناصر دوره ششم پر است.
- از میان ۱۱۸ عنصر جدول دوره‌های، ۴۰ عنصر در دسته d قرار دارند.

(۱) ۰ (۲) ۱ (۳) ۲ (۴) ۳

تست ۴: کدام گزینه نشان دهنده موارد درست از مطالب زیر است؟

- (الف) در دوره چهارم جدول دوره‌های ۱۷ عنصر دارای زیر لایه ۴s پر هستند.
- (ب) در دوره چهارم جدول دوره‌های ۹ عنصر دارای زیر لایه ۳d پر هستند.
- (پ) در دوره چهارم جدول دوره‌های، ۵ عنصر دارای زیر لایه نیمه پر هستند.
- (ت) در دوره چهارم جدول دوره‌های، ۱۲ عنصر وجود دارند که دارای ۱۲ الکترون با $L=1$ هستند.

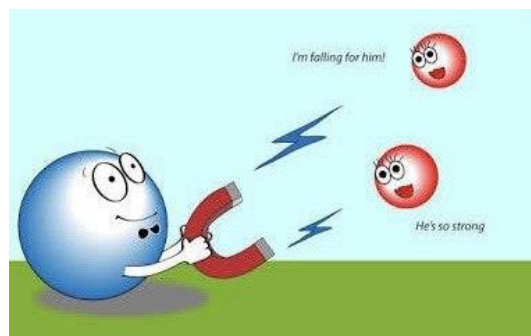
(۱) الف، ب، ت (۲) الف، پ (۳) ب، پ (۴) ب، ت

تست ۵: چه تعداد از مطالب زیر درست است؟

- چهارمین عنصر دوره سوم رسانایی الکتریکی بیشتری از عنصر سمت چپ خود دارد.
- سه عنصر فسفر، گوگرد و کلر در حالت جامد کدر بوده و در اثر ضربه خرد می‌شوند.
- سی پنجمین عنصر جدول دوره‌های مایع بوده و می‌تواند پیوند کووالانسی و یونی ایجاد کند.
- عنصری از دوره سوم که در زیرلایه p آخر خود ۲ الکترون دارد، خواصی تقریباً مشابه عنصر زیرین خود دارد.
- خواص شیمیایی سیلسیم بیشتر مشابه عنصر راست خود و خواص فیزیکی آن بیشتر مشابه عنصر چپ خود در جدول دوره‌های است.

(۱) ۱ (۲) ۲ (۳) ۳ (۴) ۴

الکترونگاتیوی (بار موثر هسته) مهم ترین کمیت شیمیایی هستی



بررسی ویژگی‌های عناصر گروه ۱۴

The diagram shows the periodic table with group 14 elements highlighted in blue. Handwritten blue annotations include the electron configuration ns^2np^2 and the number of valence electrons $4e^-$. The elements and their properties are as follows:

- Carbon (C):** ۶, ۱۲/۰۱. Properties: رسانایی الکتریکی کمی دارد. در واکنش با دیگر اتم‌ها الکترون به اشتراک می‌گذارد. شکننده است و در اثر ضربه خرد می‌شود.
- Silicon (Si):** ۱۴, ۲۸/۱۴. Properties: سطح آن تیره است. در واکنش با دیگر اتم‌ها الکترون به اشتراک می‌گذارد. در اثر ضربه خرد می‌شود.
- Germanium (Ge):** ۳۲, ۷۲/۶۴. Properties: رسانایی الکتریکی کمی دارد. در واکنش با دیگر اتم‌ها الکترون به اشتراک می‌گذارد. در اثر ضربه خرد می‌شود.
- Tin (Sn):** ۵۰, ۱۱۸/۷. Properties: رسانایی گرمایی و الکتریکی بالایی دارد. در واکنش با دیگر اتم‌ها الکترون از دست می‌دهد. در اثر ضربه شکل آن تغییر می‌کند، اما خرد نمی‌شود.
- Lead (Pb):** ۸۲, ۲۰۷/۲. Properties: رسانایی گرمایی و الکتریکی بالایی دارد. در واکنش با دیگر اتم‌ها الکترون از دست می‌دهد. در اثر ضربه شکل آن تغییر می‌کند، اما خرد نمی‌شود.

- در لایه آخر (لایه ظرفیت) دارای چهار الکترون هستند (ns^2np^2) در این گروه یک عنصر نافلز (C)، دو عنصر شبه فلز (Ge, Si) و سه عنصر دیگر فلزند.

- **کربن (C):** برخلاف نافلزات دیگر توانایی تشکیل یون نداشته و فقط پیوند اشتراکی می‌دهند. دارای دو دگر شکل (آلوتروپ) گرافیت و الماس است که چون بیشتر کربن عنصری طبیعت به شکل گرافیت است اگر نوع دگر شکل کربن مشخص نباشد، مد نظر گرافیت می‌باشد. گرافیت تیره و شکننده بوده و رسانایی الکتریکی بالایی دارد (مانند فلزات) اما رسانایی گرمایی ندارد. البته الماس رسانایی الکتریکی ندارد ولی رسانایی گرمایی دارد.
- **سیلیسیم (Si) و ژرمانیوم (Ge):** هر دو شبه فلزند و ویژگی‌ها و خواص شبه فلزها را دارا هستند و در نتیجه یون ایجاد نکرده فقط پیوند اشتراکی می‌دهند.
- **قلع (Sn) و سرب (Pb):** هر دو فلز بوده و ویژگی‌ها و خواص آنها مانند دیگر فلزات است. هر دو می‌توانند دو یون $+2$ و $+4$ ایجاد کنند.



بررسی خواص عناصر دوره سوم

شبه فلز



$n=3$

AV
گاز نجیب

رسانایی گرمایی و الکتریکی بالایی دارند.
در واکنش با دیگر اتمها الکترون از دست می دهند.
در اثر ضربه تغییر شکل می دهند ولی خرد نمی شوند.
سطح درخشانی دارند.

جریان برق و گرما را عبور نمی دهند.
در واکنش با دیگر اتمها الکترون به اشتراک می گذارند یا می گیرند.
در اثر ضربه خرد می شوند.
سطح آنها درخشان نبوده بلکه کدر است.

Na	Mg	Al	Si	P	S	Cl	Ar
سدیم	منیزیم	آلومینیوم	سیلیسیم	فسفر	گوگرد	کلر	آرگون
۱۱/۲۲.۹۹	۱۲/۲۴.۳۱	۱۳/۲۶.۹۸	۱۴/۲۸.۰۹	۱۵/۳۰.۹۷	۱۶/۳۲.۰۷	۱۷/۳۵.۴۵	۱۸/۳۹.۹۵

• عدد اتمی آنها ۱۱ تا ۱۸ بوده و همانند بقیه دورهها (غیر از دوره اول)، از یک فلز فعال شروع شده و سپس شبه فلز و نافلزات آمده و به گاز نجیب ختم می شوند.

	۱۱ Na	۱۲ Mg	۱۳ Al	۱۴ Si	۱۵ P	۱۶ S	۱۷ Cl	۱۸ Ar
آرایش لایه ظرفیت	$3s^1$	$3s^2$	$3s^2 3p^1$	$3s^2 3p^2$	$3s^2 3p^3$	$3s^2 3p^4$	$3s^2 3p^5$	$3s^2 3p^6$
نوع عنصر	فلز	فلز	فلز	شبه فلز	نافلز	نافلز	نافلز	نافلز
یون	Na^+	Mg^{2+}	Al^{3+}	*	P^{3-}	S^{2-}	Cl^-	*

نکته: هر چه عنصری چپ تر و پایین تر باشد فلز تر و هر چه راست تر و بالاتر باشد نافلز تر است.

تست ۱: ترتیب $S > P > Al > Mg$ درباره مقایسه چند ویژگی درست است؟

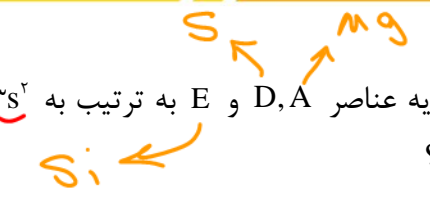
- رسانایی الکتریکی (Mg: ۴)
- رسانایی گرمایی (S: ۱۵, P: ۱۳, Al: ۱۱, Mg: ۱۲)
- خصلت نافلزی
- تعداد لایه (همه ۳)
- تعداد الکترون ظرفیتی (Mg: ۲, Al: ۳, Si: ۴, P: ۵, S: ۶)
- تعداد زیر لایه (همه ۱)

تست ۲: چه تعداد از مطالب زیر نادرست است؟

- با افزایش تعداد لایه های عناصر یک گروه، خصلت فلزی آنها افزایش می یابد.
- در عناصر یک دوره، عدد اتمی با خصلت نافلزی رابطه مستقیم دارد.
- در عناصر یک گروه، عدد اتمی با خصلت نافلزی رابطه مستقیم دارد.
- عنصری با عدد اتمی ۳۲ فلز بوده و در آخرین زیر لایه ۴ الکترون دارد. (Ge: ۳۲)
- عنصر ۳۴ تمایل بیشتری برای گرفتن الکترون نسبت به عنصر ۳۷ دارد. (Se: ۳۴, Br: ۳۵, Kr: ۳۶)

Dr. Hasan Polvani

تست ۳: با توجه به اینکه آرایش الکترونی بیرونی ترین زیر لایه عناصر D, A و E به ترتیب به $3p^4, 3s^2$ و $3p^2$ ختم می‌شوند، چند مورد از عبارتهای زیر درست است؟



- تمایل به از دست دادن الکترون : $A > E > D$ ✓

- رسانایی الکتریکی : $D > E > A$ ✗

- تعداد الکترون با $L=0$: $D > E > A$ ✓

- عنصر E درخشان و شکننده بوده و فقط پیوند کووالانسی ایجاد می‌کند. ✓

- در هر سه عنصر لایه اصلی دوم اتم پر شده است. ✓

۴ (۴)

۳ (۳)

۲ (۲)

۱ (۱)

جدول شارل ژانت:

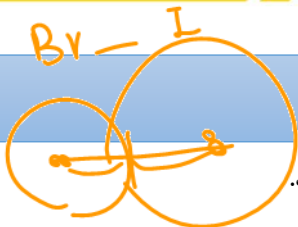
- ۱- برتری این جدول این است که عناصر با عدد اتمی بالاتر از ۱۱۸ نیز طبقه‌بندی می‌شوند. (تا کنون تا عنصر ۱۲۱ در آزمایشگاه به طور مصنوعی ساخته شده است) و می‌توان تا عنصر ۱۷۰ را در آن جای داد
- ۲- برخلاف جدول تناوبی (مندلیف) این جدول براساس دوره نبوده بلکه براساس ترتیب پرشدن زیر لایه است.
- ۳- عناصر دسته S در انتهای هر دوره و در سمت راست قرار می‌گیرند.
- ۴- شامل ۳۲ گروه و ۸ دوره می‌باشد. (با توجه به ۱۱۸ عنصر)
- ۵- در هر دوره $n+1$ زیر لایه آخر همه عناصر یکساله است.
- ۶- از عنصر ۱۲۱ به بعد زیر لایه 5g الکترون می‌گیرد

تفکر نقادانه

جدول عنصرها در آینده به چه شکل خواهد بود؟

																		H	He																						
																		Li	Be																						
																		B	C	N	O	F	Ne	Na	Mg																
																		Al	Si	P	S	Cl	Ar	K	Ca																
																		Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr	Rb	Sr						
																		Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe	Cs	Ba						
																		Lr	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn	Fr	Ra						
																		La	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu									
																		Ac	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr	Rf	Db	Sg	Bh					
																		دسته s		دسته p										دسته d						دسته f				دسته g	

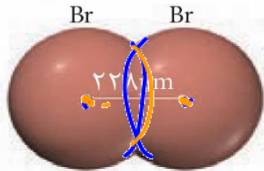
Dr. Hasan Poloui



طول پیوند کووالانسی (شعاع اتمی)

- به فاصله هسته دو اتم درگیر پیوند کووالانسی، «طول پیوند کووالانسی» گویند.

- به نصف طول پیوند کووالانسی در پیوندی جور هسته «شعاع اتمی» گویند. به عنوان مثال شعاع اتمی Br برابر با ۱۱۴ پیکومتر است:

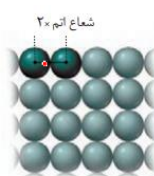


$$\text{شعاع اتم برم} = \frac{228 \text{ pm}}{2} = 114 \text{ pm}$$

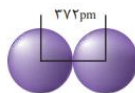
- شعاع اتمی بر حسب نانومتر و یا پیکو متر بیان می شود.

$$1 \text{ pm} = 10^{-12} \text{ m}$$

$$1 \text{ nm} = 10^{-9} \text{ m}$$



برای نمونه شعاع اتم سدیم برابر با ۱۸۶ پیکومتر است.



نکته: در گازهای نجیب و فلزات (به دلیل عدم ایجاد پیوند کووالانسی)، به نصف فاصله دو اتم مماس برهم «شعاع اتمی» گویند.

$$\text{Na شعاع اتمی} = \frac{372}{2} = 186 \text{ pm}$$

مثال: اگر طول پیوندهای H-Cl و H-H به ترتیب ۱۳۶ و ۷۴ پیکو متر باشد، شعاع اتمی کلر چند

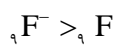
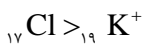
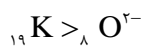
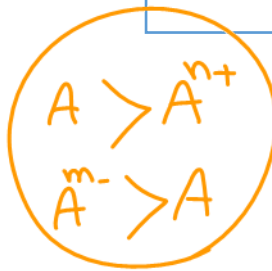
$$\frac{74}{2} = 37 \text{ شعاع اتمی H}$$



پیکو متر است؟

$$136 - 37 = 99$$

مقایسه شعاع اتم و یون ها

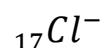
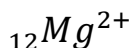


✓ اولویت ۱: هر چه تعداد لایه \uparrow شعاع اتم یا یون \uparrow

✓ اولویت ۲: هر چه تعداد پروتون \downarrow شعاع اتم یا یون \uparrow

✓ اولویت ۳: هر چه تعداد الکترون \uparrow شعاع اتم یا یون \uparrow

مثال: گونه های زیر را از نظر شعاع مرتب کنید.



لایه: ۱

۱

۲

۲

۳

۳

شعاع: (۶)

(۵)

(۴)

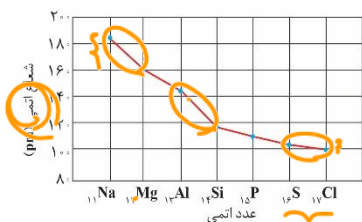
(۳)

(۱)

(۲)

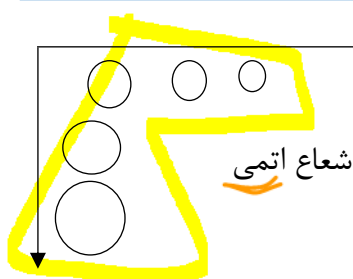
روند تغییرات شعاع اتمی در یک دوره

چون در یک دوره تعداد لایه عناصر ثابت است؛ با افزایش تعداد پروتون از چپ به راست، شعاع اتمی نیز کاهش می یابد. در یک دوره بیشترین افت شعاع اتمی بین عناصر گروه ۱۳ و ۱۴ است.



انیمیشن است چقدر شعاع کم می شود؟ ج: تعداد لایه ثابت باشد، دی ۴ ↑

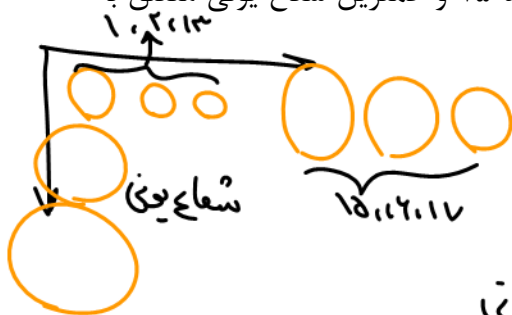
روند تغییرات شعاع اتمی در یک گروه



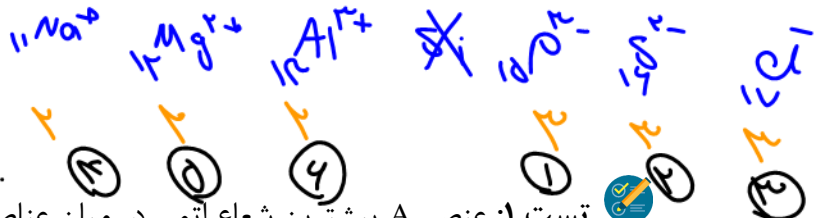
از بالا به پایین با افزایش تعداد لایه عنصرها، شعاع اتمی نیز افزایش می یابد.

از بالا به پایین شعاع اتمی زیاد می شود. تعداد لایه ↑

نکته: شعاع یونی عناصر یک گروه نیز از بالا به پایین افزایش می یابد. اما شعاع یونی در یک دوره از چپ به راست روند منظمی ندارد و بیشترین شعاع یونی متعلق به گروه ۱۵ و کمترین شعاع یونی متعلق به گروه ۱۳ است.



مثال: شعاع یونی عناصر دوره سوم را مقایسه کنید.



تست ۱: عنصر A بیشترین شعاع اتمی در میان عناصر دوره سوم و عنصر N کمترین شعاع اتمی میان عناصر دوره چهارم را دارا هستند. تفاوت عدد اتمی این عنصر چند است؟



تست ۲: کدام گزینه نادرست است؟

(۱) تفاوت شعاع اتمی Mg و Al بیشتر از این تفاوت در S و Cl است.

(۲) شعاع اتمی نافلزهای دوره سوم بیشتر از شعاع اتمی شبه فلز این دوره است.

(۳) بیشترین تفاوت شعاع یونی در عناصر دوره سوم بین Al^{3+} و P^{3-} است.

(۴) شعاع یونی Ca^{2+} کمتر از شعاع یونی Cl^- است.

خاصیت فلزی

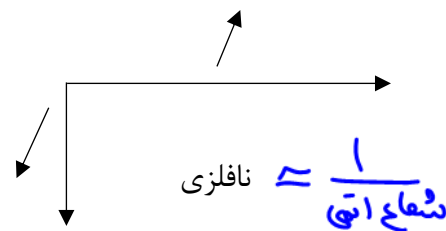
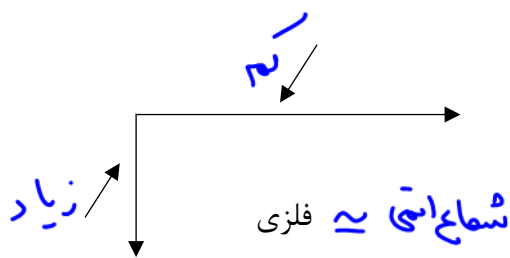
هر چه تمایل یک عنصر برای از دست دادن الکترون بیشتر باشد، عنصر فلزتر می‌باشد. بنابراین شعاع اتمی و خاصیت فلزی رابطه مستقیم دارند.

به عبارتی بیشترین خاصیت فلزی در یک دوره متعلق به گروه یک، و بیشترین خاصیت فلزی در یک گروه متعلق به عنصر دوره ی ۷ می‌باشد.

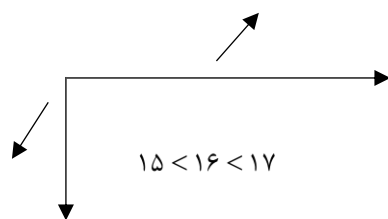
خاصیت نافلزی

هر چه تمایل عنصر برای گرفتن الکترون بیشتر باشد، عنصر نافلزتر است. بنابراین شعاع اتمی و خاصیت نافلزی رابطه وارونه دارند.

به عبارتی نافلزترین عنصر در یک دوره ، عنصر گروه ۱۷ ، و نافلزترین عنصر در یک گروه ، عنصر دوره دوم است.



جمع بندی: هر چه عنصر سمت چپ‌تر و پایین‌تر باشد، خاصیت فلزی بیشتر دارد (Cs, Fr) و هر چه سمت راست‌تر باشد و بالاتر باشد، خاصیت نافلزی بیشتر دارد (F).

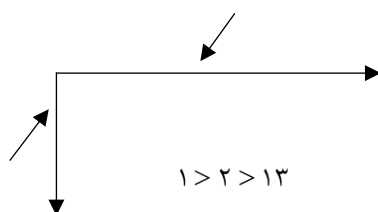


فعالیت (واکنش پذیری) گروه‌های نافلزی:

(۱۵, ۱۶, ۱۷)

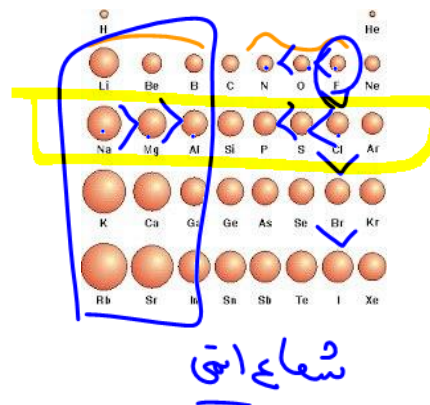
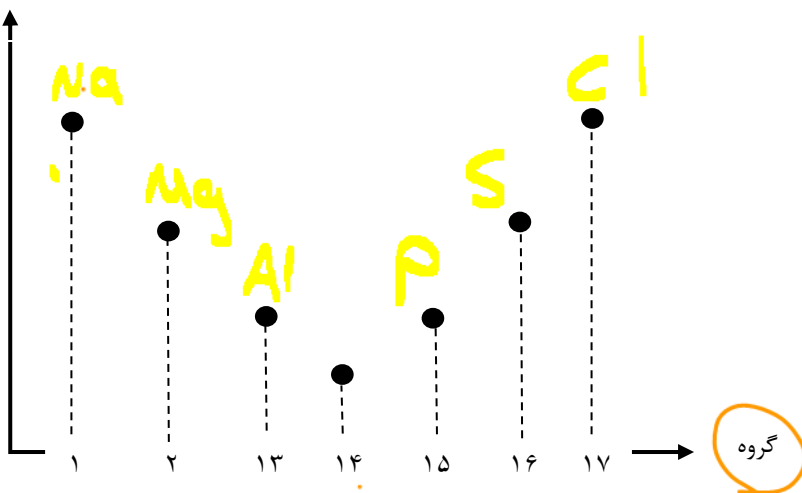
فعالیت (واکنش پذیری) گروه‌های فلزی:

(۱, ۲, ۱۳)



بررسی واکنش پذیری (فعالیت شیمیایی) عناصر یک دوره:

واکنش پذیری



تست: در میان عناصر O, S, P, Na, K, Ca کدام دو عنصر سریع ترین واکنش را با هم دارند و

کدام دو عنصر آهسته ترین واکنش بین فلز و نافلز را دارند؟

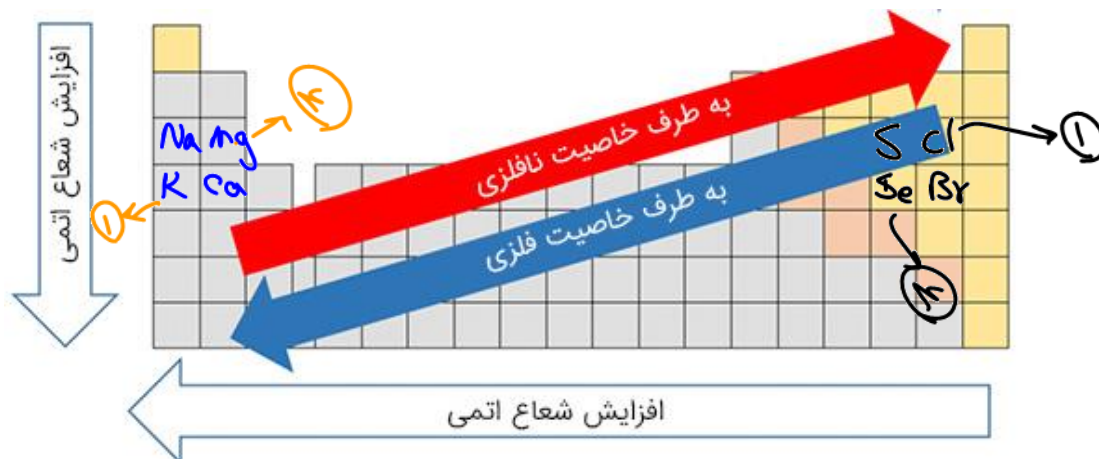
Ca, P - K, O (۱)

Na, Cl - K, O (۲)

Ca, P - K, P (۳)

Na, Cl - K, P (۴)

نکته: از نشانه های تغییر شیمیایی (واکنش)، می توان به تولید نور، گرما، تشکیل رسوب و خروج گاز اشاره کرد. هرچه سرعت و شدت این تغییرات بیشتر باشد، اصولاً واکنش پذیری بیشتر است.



$$F = \frac{kq_1q_2}{r^2}$$

بررسی عناصر گروه اول (فلزات قلیایی)

- ۱- آرایش الکترونی آن ها به ns^1 ختم می شود.
- ۲- با از دست دادن یک الکترون و تبدیل به یون M^+ به آرایش گاز نجیب دوره قبل می رسند.
- ۳- واکنش پذیرترین فلزات بوده و به حالت عنصری (آزاد) در طبیعت وجود ندارند (به دلیل واکنش پذیری زیاد زیر نفت نگهداری می کنند تا با اکسیژن هوا واکنش ندهند).
- ۴- از بالا به پایین و با افزایش شعاع اتمی، واکنش پذیری آن ها (از دست دادن الکترون) افزایش می یابد.
- ۵- همگی آن ها فقط امکان ایجاد پیوند یونی دارند.
- ۶- دمای ذوب و جوش و سختی پایین داشته و نرم بوده به حدی که حتی با چاقو بریده می شوند و سطح آنها به سرعت تیره می شود.



۱- با توجه به جایگاه عنصرهای لیتیم، سدیم و پتاسیم (فلزهای قلیایی) در جدول دوره ای، پیش بینی کنید در واکنش با گاز کلر، اتم های کدام یک آسان تر الکترون از دست خواهد داد؟ چرا؟
 ۲- تصویر زیر واکنش این فلزها با گاز کلر را در شرایط یکسان نشان می دهد. آیا داده های این تصویر پیش بینی شما را تأیید می کند؟ (راهنمایی: هرچه ماده ای سریع تر و شدیدتر واکنش بدهد، فعالیت شیمیایی بیشتری دارد).

- Li
- Na
- K
- Rb
- Cs



۳- به نظر شما آیا جمله «هرچه شعاع اتمی یک فلز بزرگ تر باشد، آسان تر الکترون از دست می دهد، درست است؟ چرا؟» بله
 ۴- جدول زیر را کامل کنید و توضیح دهید بین شمار لایه های الکترونی با شعاع اتم چه رابطه ای وجود دارد.

نماد شیمیایی عنصر	Li	Na	K
آرایش الکترونی فشرده	$[He]2s^1$	$[Ne]3s^1$	$[Ar]4s^1$
نماد آخرین زیر لایه			
تعداد لایه های الکترونی در اتم	۲	۳	۴
شعاع اتمی (pm)	۱۵۲	۱۸۶	۲۳۱

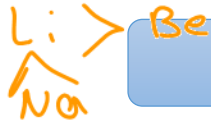
Dr. Hasan Polvani



تست: چه تعداد از کمیت های زیر در فلزات قلیایی از بالا به پایین افزایش می یابد؟

عدد اتمی - شعاع اتمی - شعاع یونی - خاصیت نافلزی - شدت تولید نور در واکنش با گاز کلر - تمایل به تبدیل شدن به کاتیون - جاذبه هسته روی الکترون های ظرفیتی - تعداد الکترون لایه ظرفیت - تعداد الکترون با $L=0$

۴ (۱) ۵ (۲) ۶ (۳) ۷ (۴)



بررسی عناصر گروه دوم (فلزات قلیایی خاکی)

- ۱- آرایش الکترونی آن ها به ns^2 ختم می شود.
- ۲- غیر از Be با از دست دادن دو الکترون و تبدیل به یون M^{2+} به آرایش گاز نجیب دوره قبل می رسند.
- ۳- بعد از عناصر دوره اول، واکنش پذیرترین فلز در دوره خود بوده و به حالت عنصری در طبیعت یافت نمی شوند.
- ۴- از بالا به پایین و با افزایش شعاع اتمی، تمایل به از دست دادن الکترون (فعالیت شیمیایی) آنها افزایش می یابد.
- ۵- همه آنها فقط امکان تشکیل پیوند یونی را دارند (غیر از Be که فقط پیوند اشتراکی ایجاد کرده و کاتیون ایجاد نمی کند)

با هم ببیند پیشیم

با توجه به جدول زیر، پیش بینی کنید اتم کدام یک از فلزهای گروه دوم (فلزهای قلیایی خاکی) جدول دوره ای در واکنش با نافلزها، آسان تر به کاتیون M^{2+} تبدیل می شود. چرا؟

نام و نماد شیمیایی فلز	Mg (منیزیم)	Ca (کلسیم)	Sr (استرانسیم)
شعاع اتمی (pm)	۱۶۰	۱۹۷	۲۱۵

تست: چه تعداد از مطالب زیر در مورد فلزات قلیایی خاکی درست است؟

- از بالا به پایین شعاع اتمی، شعاع یونی و فعالیت شیمیایی و تعداد الکترون لایه ظرفیت افزایش می یابد.
- شعاع یونی، شعاع اتمی و فعالیت شیمیایی کمتری نسبت به فلز قلیایی هم دوره خود دارند.
- همه آنها با برم ترکیب یونی با فرمول MBr_2 ایجاد می کنند. (Be)
- تفاوت عدد اتمی اولین و آخرین عنصر این گروه ۸۴ می باشد. (Be)

۴ (۴) ۳ (۳) ۲ (۲) ۱ (۱)

بررسی عناصر گروه ۱۷ (هالوژن ها)



در تولید لامپ چراغ های جلوی خودروها، از هالوژن ها استفاده می شود.

۱- آرایش الکترونی لایه ظرفیت $ns^2 np^5$ می باشد.

۲- غیر از استاتین مابقی آنها نافلز بوده و بیشترین خصلت نافلزی در دوره خود را دارا هستند.

۳- در واکنش با نافلزات دیگر و شبه فلزات با اشتراک الکترون و ایجاد پیوند اشتراکی به آرایش گاز نجیب بعد از خود (در همان تناوب) می رسند. و در واکنش با فلزات با گرفتن یک الکترون به یون M^- (هالید) تبدیل می شوند و باز هم به آرایش گاز نجیب بعد از خود می رسند (پیوند یونی).

۴- در حالت آزاد (عنصری) دو اتمی هستند: F_2, Cl_2, Br_2, I_2

۵- فلوئور و کلر در دمای معمولی گازی و برم مایع و ید جامد است. (کلر گازی زرد رنگ و برم مایعی قرمز است). به عبارتی با افزایش جرم مولکولی نیروی بین مولکولی افزایش یافته و دمای ذوب و جوش آنها افزایش می یابد.

۶- از بالا به پایین با افزایش شعاع اتمی، واکنش پذیری آنها کاهش می یابد. (خصلت نافلزی با شعاع اتمی رابطه عکس دارد)

خود را بیازمایید

الف) جدول زیر را کامل کنید.

نماد شیمیایی عنصر	${}_9F$	${}_{17}Cl$	${}_{35}Br$
آرایش الکترونی فشرده	$[He]2s^2 2p^5$	$[Ne]3s^2 3p^5$	$[Ar]4s^2 4p^5$
نماد آخرین زیر لایه			
تعداد لایه های الکترونی در اتم	۲	۳	۴
شعاع اتمی (pm)	۷۱	۹۹	۱۱۴



ب) پیش بینی کنید در شرایط یکسان کدام هالوژن واکنش پذیرتر است. چرا؟
در نافلزات واکنش پذیری با شعاع اتمی رابطه عکس دارد.

پ) در جدول زیر شرایط واکنش این نافلزها با گاز هیدروژن نشان داده شده است. با توجه به آن، مشخص کنید آیا پیش بینی شما درست است.



نام هالوژن	شرایط واکنش با گاز هیدروژن
فلوئور	حتی در دمای $-200^\circ C$ به سرعت واکنش می دهد.
کلر	در دمای اتاق به آرامی واکنش می دهد.
برم	در دمای $200^\circ C$ واکنش می دهد.
ید	در دمای بالاتر از $400^\circ C$ واکنش می دهد.

ت) توضیح دهید خصلت نافلزی با شعاع اتمی چه رابطه ای دارد. عکس

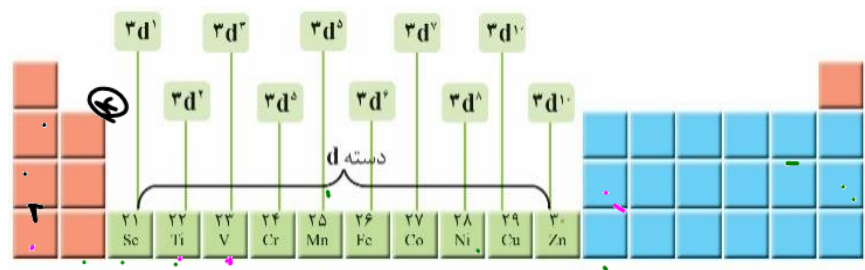
تست ۱: در گروه هالوژن‌ها با افزایش عدد اتمی چه تعداد از کمیت‌های زیر افزایش می‌یابد؟
 شعاع اتمی - شعاع یونی - تعداد لایه - تعداد زیر لایه - تعداد الکترون ظرفیتی - دمای ذوب و جوش - نیروهای بین مولکولی - فعالیت شیمیایی - تمایل به گرفتن الکترون - بار یون هالید (n-)
 ۵ (۱) ۶ (۲) ۷ (۳) ۸ (۴)
 تست ۲: با توجه به جدول زیر چه تعداد از مطالب زیر نادرست است؟
 F⁻, Cl⁻, Br⁻, I⁻

گروه \ دوره	۱	۲	۱۴	۱۵	۱۶
۲				D	E
۳	A	B	C	F	
۴	C				

- شعاع اتمی: C > B > A > F
- شعاع یونی: C > B > A > F
- خصلت نافلزی: A < F < D < E
- سرعت واکنش با عنصر D: C > B > A
- تمایل به تشکیل پیوند یونی: E > F > D

عناصر دسته d (فلزات واسطه)

۱- آخرین الکترون آنها در زیر لایه d وارد می‌شود و غیر از عنصری مانند Cr_{۲۴} و Mo_{۴۲} آرایش لایه ظرفیت آنها به شکل (n-1)d^x, ns^۲ می‌باشد.



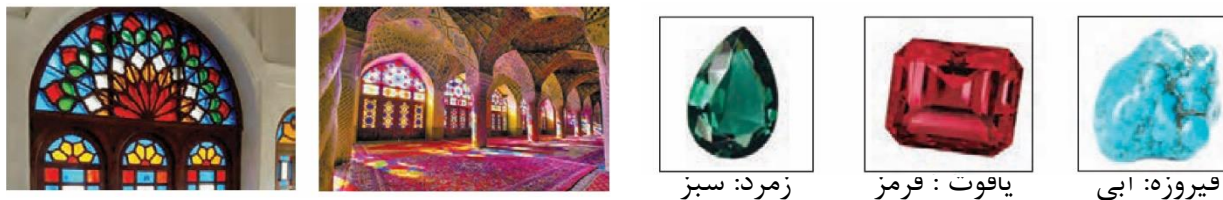
- ۲- از دوره چهارم وارد جدول تناوبی شده و شامل گروه‌های ۳ تا ۱۰ می‌باشد.
- ۳- ویژگی عمومی فلزات مانند رسانایی گرمایی و الکتریکی، جلائی فلزی و چکش خواری، تمایل به از دست دادن الکترون در واکنش‌ها را دارا هستند. (تشکیل پیوند یونی)
- ۴- نسبت به فلزات اصلی (دسته s و p)، دمای ذوب و جوش و سختی بیشتر دارند (غیر از جیوه) اما واکنش پذیری آنها کمتر می‌باشد.
- ۵- اغلب آنها بیش از یک یون پایدار بوده و این یون‌ها معمولاً به آرایش گاز نجیب نمی‌رسند. (غیر از Sc^{۳+}, Ti^{۴+}, V^{۵+} ...)

یون فلزات اصلی معمولاً به با زنجیب می‌رسند (غیر از Sn, Ga, Pb و ...)

تغییر شعاع، الکترونیگیتی، خاصیت فلزی و ... منظم نیست.

Dr. Hasan Polvani

۶- اغلب یون‌های فلزات واسطه بر خلاف یون‌های فلزات اصلی، رنگی بوده، در نتیجه اغلب ترکیباتی که دارای یون‌های فلزات واسطه هستند رنگ خاص داشته و وجود آنها در سنگ‌های قیمتی و شیشه‌های رنگی و ... باعث رنگ و زیبایی خاص می‌شود:

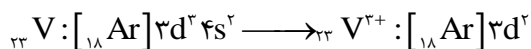


زمرد: سبز

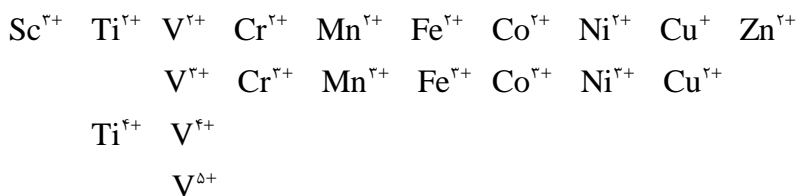
یاقوت: قرمز

فیروزه: آبی

۷- با توجه به این که زیر لایه ns در فاصله دورتری از هسته نسبت به زیر لایه (n-1)d قرار گرفته است، در نتیجه هنگام از دست دادن الکترون در عنصرهای واسطه، ابتدا از زیر لایه ns الکترون جدا می‌شود؛ به عبارتی اکثر کاتیون‌های واسطه به آرایش الکترونی (n-1)d ختم شده و الکترون‌های زیر لایه ns لایه ظرفیت خود را از دست داده‌اند. (غیر از کاتیون‌هایی که به آرایش گاز نجیب رسیده‌اند مانند Sc^{3+})



۸- کاتیون‌های فلزات واسطه دوره چهارم (عدد اتمی ۲۱ تا ۳۰) و نام یون مربوطه



۹- اسکاندیوم برای ساخت وسایل خانه مانند تلوزیون رنگی و برخی شیشه‌ها استفاده می‌شود.

خود را بیازمایید

۱- اسکاندیم (Sc ، ۲۱)، نخستین فلز واسطه در جدول دوره‌ای است که در وسایل خانه مانند

تلوزیون رنگی و برخی شیشه‌ها وجود دارد.

الف) آرایش الکترونی اتم آن را بنویسید.

ب) کاتیون این فلز در ترکیب‌هایش، سه بار مثبت دارد. آرایش الکترونی فشرده کاتیون

اسکاندیم را رسم کنید.



۲- جدول زیر را کامل کنید.

نماد فلز / یون	آرایش الکترونی	نماد فلز / یون	آرایش الکترونی
${}_{23}V$	$[Ar] 3d^3 4s^2$	${}_{24}Cr$	$[Ar] 3d^5 4s^1$
V^{2+}	$[Ar] 3d^3$	Cr^{2+}	$[Ar] 3d^4$
V^{3+}	$[Ar] 3d^2$	Cr^{3+}	$[Ar] 3d^3$

طلا (Au) :



رگه‌های طلا در طبیعت

- فلزی واسطه و متعلق به دوره ۶ بوده که به دلیل نرم و چکش خوار بودن بی نظیر آن می توان ورقه‌های بسیار نازک یا سیم‌های بسیار نازک از آن ساخت.
- رسانایی الکتریکی بسیار بالایی دارد که در شرایط دمایی گوناگون نیز آن را حفظ می‌کند.

۳- در میان فلزات کمترین واکنش پذیری را داشته و با مواد موجود در طبیعت واکنش نداده و به حالت عنصری در طبیعت وجود دارد و تنها فلزی است که به شکل کلوخه یا رگه‌های زرد رنگ در خاک یافت می‌شود.

مواد عنصری (آزاد): $N_2, O_2, H_2, Na, Cl, Br, I, S, P, C, Si, B, As, Sb, Bi, Te, Se, Mo, W, Cr, Mn, Fe, Ni, Co, Zn, Cd, Hg, Pt, Au, Ag, Cu, Al, Mg, Ca, Sr, Ba, Pb, Bi, Po, At, Rn, Fr, Ra, Ac, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf, Es, Fm, Md, No, Lr$

ترتیب (مرب): $H_2O, H_2O_2, H_2O_3, H_2O_4, H_2O_5, H_2O_6, H_2O_7, H_2O_8, H_2O_9, H_2O_{10}, H_2O_{11}, H_2O_{12}, H_2O_{13}, H_2O_{14}, H_2O_{15}, H_2O_{16}, H_2O_{17}, H_2O_{18}, H_2O_{19}, H_2O_{20}, H_2O_{21}, H_2O_{22}, H_2O_{23}, H_2O_{24}, H_2O_{25}, H_2O_{26}, H_2O_{27}, H_2O_{28}, H_2O_{29}, H_2O_{30}, H_2O_{31}, H_2O_{32}, H_2O_{33}, H_2O_{34}, H_2O_{35}, H_2O_{36}, H_2O_{37}, H_2O_{38}, H_2O_{39}, H_2O_{40}, H_2O_{41}, H_2O_{42}, H_2O_{43}, H_2O_{44}, H_2O_{45}, H_2O_{46}, H_2O_{47}, H_2O_{48}, H_2O_{49}, H_2O_{50}, H_2O_{51}, H_2O_{52}, H_2O_{53}, H_2O_{54}, H_2O_{55}, H_2O_{56}, H_2O_{57}, H_2O_{58}, H_2O_{59}, H_2O_{60}, H_2O_{61}, H_2O_{62}, H_2O_{63}, H_2O_{64}, H_2O_{65}, H_2O_{66}, H_2O_{67}, H_2O_{68}, H_2O_{69}, H_2O_{70}, H_2O_{71}, H_2O_{72}, H_2O_{73}, H_2O_{74}, H_2O_{75}, H_2O_{76}, H_2O_{77}, H_2O_{78}, H_2O_{79}, H_2O_{80}, H_2O_{81}, H_2O_{82}, H_2O_{83}, H_2O_{84}, H_2O_{85}, H_2O_{86}, H_2O_{87}, H_2O_{88}, H_2O_{89}, H_2O_{90}, H_2O_{91}, H_2O_{92}, H_2O_{93}, H_2O_{94}, H_2O_{95}, H_2O_{96}, H_2O_{97}, H_2O_{98}, H_2O_{99}, H_2O_{100}$

عنصرها به چه شکلی در طبیعت وجود دارند؟

- اغلب عنصرها به دلیل واکنش با عناصر دیگر به حالت عنصری در طبیعت وجود نداشته و فقط به حالت ترکیب دیده می‌شوند.

به عنوان مثال کلسیم بیشتر به شکل کلسیم کربنات ($CaCO_3$) که کانی سفید است دیده می‌شود.

سدیم بیشتر به شکل سدیم کلرید ($NaCl$) که کانی سفید رنگ است یافت می‌شود.



نمونه‌هایی از کانی‌ها (کلسیم کربنات، سدیم کلرید، منگنز (II) کربنات، گوگرد). فرمول شیمیایی هر یک از این مواد را بنویسید.

و یا منگنز بیشتر در ترکیب منگنز II کربنات

($MnCO_3$) که کانی صورتی رنگ است و

آهن بیشتر به شکل اکسید آن (اکثراً Fe_2O_3)

یافت می‌شود.

- برخی عناصر به شکل عنصری (آزاد) نیز یافت می‌شوند، نافلزاتی مانند اکسیژن (O_2)، نیتروژن (N_2) یا گوگرد و گازهای نجیب و نیز فلزاتی مانند طلا، نقره، مس و پلاتین.

تست ۱: چه تعداد از مطالب زیر در مورد فلزات واسطه درست است؟

- همانند فلزات دسته s و p فقط به شکل ترکیب در طبیعت یافت می‌شوند. X

- بر خلاف فلزات قلیایی که سطح آنها به سرعت با اکسیژن تیره می‌شود، این فلزات واکنش پذیری کمتری دارند. ✓

- زیر لایه p آخرین لایه آنها پر است. X

- عنصرهای واسطه دوره پنجم بین ۱۱ تا ۲۰ الکترون با $L=2$ دارند. ✓

- مجموع الکترون‌های ظرفیت چهارمین فلز واسطه ۲۹ است. ✓

Handwritten calculations for the number of valence electrons in the 4th transition metal:

$$2(1) + 3(2) + 4(1) = 29$$

Diagram showing the filling of orbitals for the 4th transition metal:

$$1s^2, 2s^2, 2p^6, 3s^2, 3p^6, 4s^2, 3d^5$$

Handwritten notes: "۲ (۱)", "۳ (۲)", "۴ (۳)", "۵ (۴)", "۶ (۵)", "۷ (۶)", "۸ (۷)", "۹ (۸)", "۱۰ (۹)", "۱۱ (۱۰)", "۱۲ (۱۱)", "۱۳ (۱۲)", "۱۴ (۱۳)", "۱۵ (۱۴)", "۱۶ (۱۵)", "۱۷ (۱۶)", "۱۸ (۱۷)", "۱۹ (۱۸)", "۲۰ (۱۹)", "۲۱ (۲۰)", "۲۲ (۲۱)", "۲۳ (۲۲)", "۲۴ (۲۳)", "۲۵ (۲۴)", "۲۶ (۲۵)", "۲۷ (۲۶)", "۲۸ (۲۷)", "۲۹ (۲۸)", "۳۰ (۲۹)".

Dr. Hasan Palouei

تست ۲: کدام گزینه درست است؟ (۲۸ Ni) Ni^{3+}

(۱) آرایش الکترونی کاتیون در $NiBr_3$ به شکل $[Ar] 3d^7$ است.

(۲) عدد اتمی عنصر واسطه‌ای که تعداد الکترون $3d$ و $4s$ آن برابر است، ۲۴ می‌باشد.

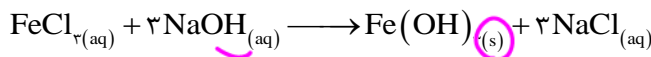
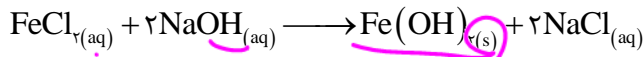
(۳) آرایش الکترونی همه کاتیون‌های فلزات واسطه به زیر لایه d ختم می‌شود.

(۴) در فلزات واسطه یک دوره، با افزایش عدد اتمی تعداد الکترون ظرفیتی و بار کاتیون افزایش می‌یابد. با توجه به اینکه رسوب‌های $Fe(OH)_2$ و $Fe(OH)_3$ به ترتیب سبز تیره و قهوه‌ای (قرمز آجری) هستند می‌توان یون‌های Fe^{2+} و Fe^{3+} موجود در محلول را با اضافه کردن $NaOH$ و تشکیل و یا عدم تشکیل این

نسب یون Fe^{2+} و Fe^{3+}



تولید رسوب آهن (III) هیدروکسید
و آهن (II) هیدروکسید



سوال: در زنگ آهن، یون Fe^{2+} وجود دارد یا Fe^{3+} ؟ جواب: Fe^{3+} زیاد روآکس با HCl و $NaOH$ رسوب قرمز قهوه‌ای ایجاد می‌کند.

1A	2A		3B	4B	5B	6B	7B	8B	1B	2B	3A	4A	5A	6A	7A	8A
Li ⁺														N ³⁻	O ²⁻	F ⁻
Na ⁺	Mg ²⁺													P ³⁻	S ²⁻	Cl ⁻
K ⁺	Ca ²⁺	Sc ³⁺	Ti ²⁺	V ²⁺	Cr ²⁺	Mn ²⁺	Fe ²⁺	Co ²⁺	Ni ²⁺	Cu ⁺	Zn ²⁺				Se ²⁻	Br ⁻
			Ti ⁴⁺	V ³⁺	Cr ³⁺	Mn ³⁺	Fe ³⁺	Co ³⁺		Cu ²⁺						
Rb ⁺	Sr ²⁺									Ag ⁺	Cd ²⁺			Sn ²⁺		I ⁻
Cs ⁺	Ba ²⁺									Au ⁺				Pb ²⁺		
										Au ³⁺						

طریقه ی آسان حفظ کردن جدول تناوبی عناصر

استاد، سخته کرد، ترکیب، بکیدا!

کسی جلوی سینما باشو بریدا!

بگو الوجولاده اینجا کومار ستانه!

فدای کله ی برافت آی لقم.

هیلنا کرباسی فر به مگس کله سرمه ای باید راه داد.

سرتیب وحید کریمی منو فرستاد کلمبیا با نیما و کورش زندگی کنیم.

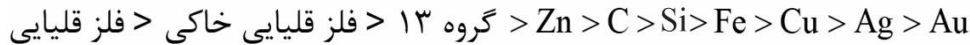
یک ذره نین مومبایی تکرم شده ی روح (ره) پدر آجلینا چولی سید رو.

راز کرانه.

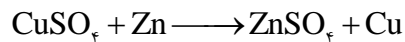
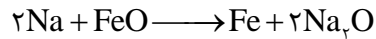
Dr. Hasan Poloui

مقایسه واکنش پذیری فلزات و استخراج فلزات از طبیعت

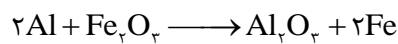
۱- به طور کلی از نظر تمایل به از دست دادن الکترون و واکنش پذیری:



۲- یک واکنش جا به جایی یگانه در صورتی انجام پذیر (خود به خودی به طور طبیعی) است که عنصر واکنش پذیرتر با ترکیب عنصری که واکنش پذیری کمتری دارد وارد واکنش شود:



واکنش نمی دهند. $\text{Al} + \text{KCl} \longrightarrow \times$



واکنش ترمیت

واکنش پذیری واکنش دهنده‌ها از فرآورده‌ها بیشتر است،

پایداری واکنش دهنده‌ها از فرآورده‌ها کمتر است،

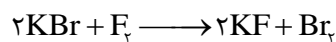
سطح انرژی واکنش دهنده‌ها از فرآورده‌ها بیشتر است.

۳- در واکنشی که به طور طبیعی انجام می‌شود:

۴- در واکنش‌های جانشینی یگانه: جای فلز با فلز یا H عوض می‌شود.

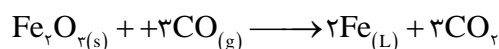
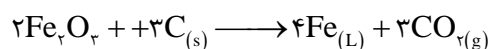
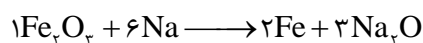
جای نافلز با نافلز عوض می‌شود.

۵- در هالوژن‌ها از بالا به پایین واکنش پذیری کاهش می‌یابد:



انجام نمی‌شود. $2\text{KBr} + \text{I}_2 \longrightarrow 2\text{KI} + \text{Br}_2$

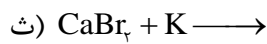
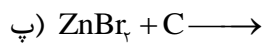
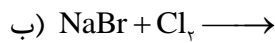
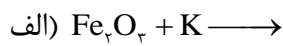
۶- برای استخراج یک عنصر در یک ترکیب شیمیایی، باید از عنصری واکنش پذیرتر استفاده کرد. به عنوان مثال برای استخراج آهن که در طبیعت به شکل سنگ معدن همانیت (Fe_2O_3 ناخالص) وجود دارد، ابتدا ناخالصی‌های آهن III اکسید را جدا می‌کنند و سپس Fe_2O_3 خالص را با عنصری واکنش پذیرتر از آهن واکنش می‌دهند تا Fe به حالت عنصری استخراج شود.



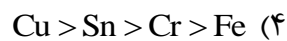
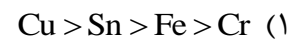
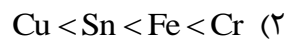
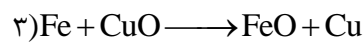
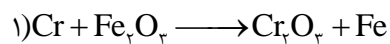
البته به دلیل گرانتز بودن Na نسبت به C و CO در شرکت‌های تولید فولاد از دو واکنش آخر برای تولید آهن استفاده می‌شود.

۷- هر چه فلزی واکنش پذیرتر باشد استخراج آن دشوارتر است.

مثال: انجام پذیر بودن یا نبودن واکنش‌های زیر را مشخص کرده و واکنش دهنده‌ها و فرآورده‌ها را از نظر پایداری و سطح انرژی مقایسه کنید.



تست ۱: اگر واکنش‌های ۱ و ۲ به طور طبیعی انجام شوند ولی واکنش‌های ۳ و ۴ فرآورده تولید نکنند، کدام مقایسه در مورد پایداری عناصر درست است؟



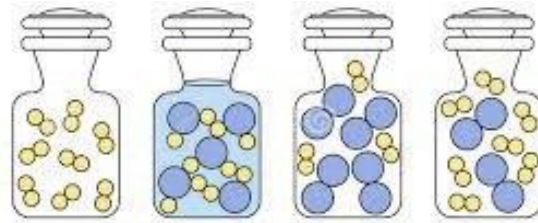
دنیای واقعی واکنش‌ها

درصد خلوص (p)

مقدار گرم ماده ناخالص در ۱۰۰ گرم ماده ناخالص (کل) را درصد خلوص گویند.

$$\text{درصد خلوص (p)} = \frac{\text{جرم ماده خالص}}{\text{جرم ماده ناخالص}} \times 100$$

$$\text{جرم ناخالصی} + \text{جرم خالصی} = \text{جرم ناخالص (کل)}$$



مثال: 400g سدیم نیترات با خلوص ۷۰٪ را به 200g سدیم نیترات ۴۰٪ اضافه می‌کنیم. درصد خلوص سدیم نیترات در مخلوط نهایی چند درصد است؟

نکته: هر گاه در مورد جرمی هم صحبت از جرم آن بود و هم صحبت از درصد خلوص آن، جرم مورد نظر ناخالص است.

به عنوان مثال: ۶۰۰ گرم کلسیم ۷۰٪ خلوص
۶۰۰ گرم کلسیم چند درصد خلوص
چند گرم کلسیم ۷۰٪ خلوص

مثال: در ۸۰۰ گرم کلسیم کلرید ناخالص ۲۸۴ گرم کلر وجود دارد. درصد خلوص کلسیم کلرید در این نمونه چند درصد است؟ $(Ca = 40, Cl = \frac{35}{5 \text{ mol}})$

حل مسائل استوکیومتری واکنش وقتی جسم معلوم یا مجهول ناخالص باشند

روش ۱: با استفاده از کسرهای هم ارز (تناسب)

یادآوری: کسرهای هم ارز در مسائل:

کسر مولی	کسر جرمی	کسر تعدادی	کسر حجمی گاز	کسر حجمی گاز
مول	گرم	تعداد	لیتر	چگالی × لیتر
زیروند	جرم مولی × زیروند	$6/02 \times 10^{23}$ × زیروند	حجم مولی × زیروند	جرم مولی × زیروند

نکته: در حل تستی مسائل درصد خلوص، کفایت در صورت کسر جرمی جسم مورد نظر درصد خلوص را وارد کنیم.

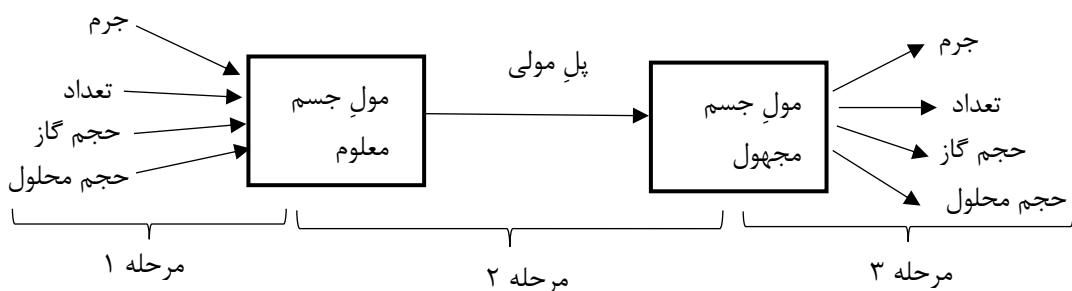
$$\frac{P}{100} \times gr \text{ ناخالص}$$

جرم مولی \times ضریب

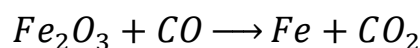
✓ روش ۲: با استفاده از کسرهای تبدیل (زنجیره ای)


در روش حل تشریحی (روش زنجیره ای) مسائل استوکیومتری واکنش، مقدار **خالص** جسم معلوم در رابطه استوکیومتری قرار داده می شود و مقدار **خالص** جسم معلوم به دست می آید.

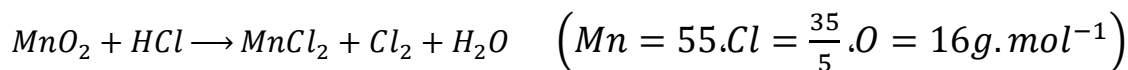
🕒 **یادآوری:** در حل مسائل استوکیومتری به روش زنجیره ای، به طور کلی سه مرحله زیر انجام می شود:



مثال: در اثر مصرف ۱۶۰۰ گرم زنگ آهن با خلوص ۷۵٪ چند لیتر گاز کربن دی اکسید در شرایط متعارفی تولید می شود؟ ($Fe = 56, O = 16$)



تست ۱: برای تهیه ۱۴/۲ گرم گاز کلر چند گرم MnO_2 با خلوص ۷۵٪ نیاز است؟ (موازنه شود.) 



۳۰/۸ (۴)

۲۹ (۳)

۲۸/۵ (۲)

۲۳/۲ (۱)

تست ۲: ۶۰ گرم منیزیم با خلوص ۸۰٪ در واکنش با HCl چند لیتر گاز H_2 تولید می‌کند؟ (چگالی گاز هیدروژن $0/08 \frac{g}{L}$ می‌باشد) ($H = 1, Mg = 24$)

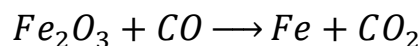
۳/۳۶ (۴)

۴ (۳)

۴/۴۸ (۲)

۵ (۱)

تست ۳: از واکنش ۱۰ کیلو گرم آهن III اکسید با گاز کربن مونو اکسید، ۵۲۰۰ گرم آهن به دست می‌آید، درصد خلوص زنگ آهن کدام است؟ (موازنه شود.) ($Fe = 56, O = 16$)



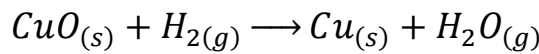
٪۱۵ (۴)

٪۲۶ (۳)

٪۷۴ (۲)

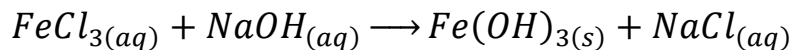
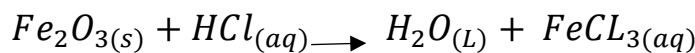
٪۳۰ (۱)

تست ۴: اگر ۸ گرم مس II اکسید در واکنشی با گاز هیدروژن، ۱/۲ گرم کاهش جرم پیدا کند، درصد خلوص مس II اکسید در نمونه اولیه چند درصد بوده است؟ ($Cu = 64, O = 16$)



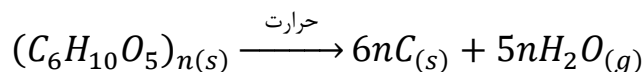
(۱) ۷۰٪ (۲) ۷۵٪ (۳) ۸۰٪ (۴) ۸۵٪

تست ۵: ۲۰ گرم از یک نمونه سنگ معدن آهن در ۱۰۰ میلی لیتر از محلول اسیدی انداخته می شود تا یون های Fe^{3+} آن به صورت محلول درآیند اگر با افزودن مقداری کافی سدیم هیدروکسید به این محلول، ۵/۳۵ گرم رسوب آهن III هیدروکسید تولید شود درصد جرمی زنگ آهن در این نمونه سنگ معدن کدام است؟ (واکنش ها موازنه شوند) ($Fe = 56, O = 16, H = 1$)



(۱) ۴ (۲) ۸ (۳) ۱۰ (۴) ۱۴

تست ۶: اگر ۵۰٪ جرم تنه درختی را سلولز $(C_6H_{10}O_5)_n$ تشکیل دهد، چند کیلوگرم زغال با خلوص ۹۰٪ از حرارت دادن ۸۱ کیلوگرم از تنه درخت به دست می آید؟ ($H = 1, C = 12, O = 16$)



(۱) ۱۶/۲ (۲) ۲۰ (۳) ۴۰ (۴) ۴۲

بازده واکنش‌های شیمیایی

در بسیاری از واکنش‌ها مقدار تولیدی فرآورده‌ها (مقدار عملی) کمتر از مقدار فرآورده‌ای است که انتظار تولید آن می‌رود (مقدار نظری). که از جمله دلایل آن را می‌توان به عدم واکنش همه مواد با هم یا انجام واکنش‌های ناخواسته و ... دانست.

مقدار نظری: بیشترین مقدار فرآورده تولیدی که می‌توان انتظار تولید آن را داشت.

مقدار عملی: مقدار فرآورده‌ای که در عمل و طی انجام واکنش به دست می‌آید.

بازده درصدی (R):

$$R = \frac{\text{مقدار عملی}}{\text{مقدار نظری}} \times 100$$

بازده درصدی (R)



نکته: در حل مسائل بازده نیز همانند مسائل درصد خلوص، می‌توان از دو روش تستی و تشریحی کمک گرفت:

✓ **تشریحی:** در روابط استوکیومتری (الگوریتم)، مقدار نظری جسم معلوم قرارداد شده و آنچه به دست می‌آید نیز مقدار نظری جسم مجهول خواهد بود.

✓ **تستی:** کافیست در صورت کسر واکنش دهنده، بازده درصدی را قرار دهیم.

نمونه حل شده

۱- یکی از راه‌های تهیه سوخت سبز، استفاده از بقایای گیاهانی مانند نیشکر، سیب زمینی و ذرت است. واکنش بی‌هوازی تخمیر گلوکز، از جمله واکنش‌هایی است که در این فرایند رخ می‌دهد.



حساب کنید از تخمیر ۱/۵ تن گلوکز موجود در پسماندهای گیاهی، چند تن سوخت سبز (اتانول) تولید می‌شود. بازده واکنش را ۸۰ درصد در نظر بگیرید.

پاسخ:

نخست با توجه به معادله واکنش، باید محاسبه شود چند تن فرآورده مورد انتظار است.

$$? \text{ ton } C_2H_5OH = 1/5 \text{ ton } C_6H_{12}O_6 \times \frac{1000 \text{ kg}}{1 \text{ ton}} \times \frac{1000 \text{ g}}{1 \text{ kg}} \times \frac{1 \text{ mol } C_6H_{12}O_6}{180 \text{ g } C_6H_{12}O_6}$$

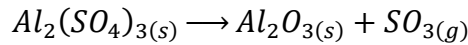
$$\times \frac{2 \text{ mol } C_2H_5OH}{1 \text{ mol } C_6H_{12}O_6} \times \frac{46 \text{ g } C_2H_5OH}{1 \text{ mol } C_2H_5OH} \times \frac{1 \text{ kg}}{1000 \text{ g}} \times \frac{1 \text{ ton}}{1000 \text{ kg}} = 0.77 \text{ ton } C_2H_5OH$$

اینک:

$$\text{بازده درصدی} = \frac{\text{مقدار عملی}}{\text{مقدار نظری}} \times 100$$

$$80 = \frac{x}{0.77} \times 100 \rightarrow x = 0.62 \text{ ton } C_2H_5OH$$

تست ۱: اگر در تجزیه ۰/۵ مول آلومنیوم سولفات در واکنش موازنه نشده زیر مقدار ۲۸/۸ لیتر فرآورده گازی تولید شود، بازده درصدی واکنش چند درصد است؟ و چند گرم فرآورده جامد به دست می آید؟
 ($Al = 27, S = 32, O = 16, 24 \frac{L}{mol}$) حجم مولی



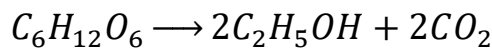
۵۰/۱ ، ۸۵ (۴)

۴۰/۸ ، ۸۵ (۳)

۵۰/۱ ، ۸۰ (۲)

۴۰/۸ ، ۸۰ (۱)

تست ۲: از تخمیر ۱/۵ تن گلوکز موجود در پسماندهای گیاهی، چند تن سوخت سبز (اتانول) تولید می شود؟
 (بازده ۸۰٪ ، $O = 16, H = 1, C = 12$)



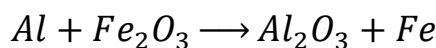
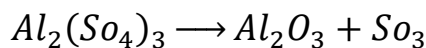
۰/۸۴ (۴)

۰/۶۲ (۳)

۰/۴۶ (۲)

۰/۲۶ (۱)

تست ۳: مقدار Al_2O_3 را که از تجزیه گرمایی ۰/۲ مول آلومنیوم سولفات با بازده ۸۰٪ به دست می آید، از واکنش کامل چند گرم آهن III اکسید با مقدار اضافی آلومنیوم می توان تهیه کرد؟ ($Fe = 56, Al = 27, O = 16$)



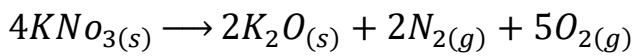
۳۲ (۴)

۴۸ (۳)

۳۵/۶ (۲)

۱۸/۵ (۱)

تست ۴: اگر ۲۰/۲ گرم پتاسیم نیترات با حرارت به میزان ۵۰٪ تجزیه شود، جرم جامد باقی مانده در ظرف چند گرم است؟ ($K = 39, O = 16, N = 14$)

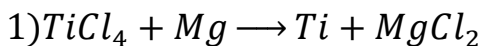


۱۶/۴ (۲) ۱۹/۶ (۱)
۱۲/۵ (۴) ۱۴/۸ (۳)

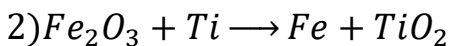
تست ۵: در استخراج آهن توسط کربن، برای تهیه ۸۴ گرم فلز آهن، به چند گرم آهن III اکسید با خلوص ۴۰٪ نیاز است، چنانچه بازده واکنش ۸۰٪ باشد؟ ($Fe = 56, O = 16, C = 12$)

۱۵۰ (۴) ۳۷۵ (۳) ۷۵۰ (۲) ۲۵۰ (۱)

تست ۶: اگر بازده واکنش‌های ۱ و ۲ به ترتیب ۶۰٪ و ۸۰٪ باشد، برای تهیه ۸ گرم تیتانیوم IV اکسید، به چند گرم منیزیم نیاز است؟

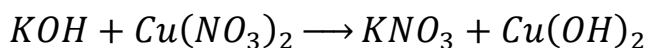


($Ti = 48, Mg = 24, O = 16$)



۲۰ (۴) ۲/۵ (۳) ۱۰ (۲) ۵ (۱)

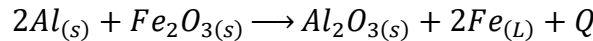
تست ۷: از واکنش ۵۰ میلی لیتر محلول ۰/۴ مولار پتاسیم هیدروکسید با بازده ۸۰٪ به تقریب چند گرم مس II هیدروکسید می‌توان به دست آورد؟



($Cu = 64, O = 16, H = 1$)

۱/۶ (۴) ۱ (۳) ۰/۸ (۲) ۲ (۱)

واکنش ترمیت:



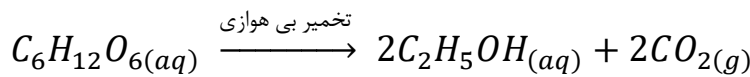
این واکنش با تولید گرمای زیاد همراه بوده و دمای فرآورده‌ها بسیار بالا رفته و آهن تولیدی به حالت مذاب در می‌آید. به همین منظور از این واکنش برای جوش دادن خطوط راه آهن استفاده می‌شود.



از آهن مذاب تولید شده در واکنش ترمیت برای جوش دادن خطوط راه آهن استفاده می‌شود.

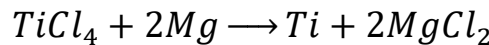
تولید اتانول از تخمیر گلوکز:

اتانول از جمله سوخت‌های سبز می‌باشد (سوخت‌هایی که علاوه بر کربن و هیدروژن دارای اکسیژن نیز هستند) این سوخت‌ها را می‌توان از پسماندهای گیاهانی مانند سویا، نیشکر و دیگر دانه‌ها به دست آورد:



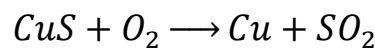
تولید فلز تیتانیوم (Ti):

تیتانیوم دومین فلز واسطه بوده که محکم، کم چگال و مقاوم در برابر خوردگی است. به همین دلیل برای ساخت دوچرخه کاربرد وسیع دارد. دارای دو یون Ti^{2+} و Ti^{4+} می‌باشد. این فلز را از واکنش زیر استخراج می‌کنند:



تولید فلز مس در معدن سرچشمه کرمان:

مس در طبیعت به شکل ترکیب با نافلزاتی مانند گوگرد می‌باشد (CuS):



استخراج فلزات از گیاهان

در این روش در خاک یا معدنی که فلز مورد نظر درصد جرمی قابل قبولی دارد، گیاهان خاصی که این فلزات را جذب می‌کنند، پرورش می‌دهند. سپس با سوزاندن گیاه از خاکستر آن فلز مورد را جداسازی می‌کنند. در مورد فلزاتی مانند طلا و مس این روش مقرون به صرفه‌تر از استخراج آنها از معدن می‌باشد (با توجه به درصد این دو فلز در خاکستر نسبت به سنگ معدن و نیز قیمت جهانی و هزینه‌های استخراج) اما در مورد فلزاتی مانند روی و نیکل این روش صرفه نبوده و این فلزات را از معدن استخراج می‌کنند.

گنج‌های اعماق دریا

بستر اقیانوس ها منبعی غنی از منابع فلزی گوناگون است سولفید چند فلز واسطه و نیز کلوخه ها و پوسته‌هایی غنی از فلزاتی مانند منگنز، آهن، نیکل و ... از جمله این منابع هستند. غلظت بیشتر گونه های فلزی کف دریا نسبت به ذخایر زمینی باعث طرح های استخراج این فلزات از بستر اقیانوس ها شده است.



شکل ۱۱- الف) جست‌وجو برای شناسایی بستر دریا ب) کلوخه‌های غنی از منگنز و دیگر فلزهای واسطه پ) ستون‌های سولفیدی

آیا می‌دانید

چرخه استخراج فلز از معدن و بازگشت مجدد آن به طبیعت

به عنوان مثال در مورد آهن که پرکاربردترین فلز می‌باشد، ابتدا از سنگ معدن آن یعنی هماتیت، آهن استخراج شده و ابزار و وسایل آهنی از آن تهیه می‌شود و در نهایت این وسایل با فرسایش و زنگ زدن به طبیعت بازگشته و تبدیل به سنگ معدن می‌شوند.



در استخراج ۱۰۰۰ کیلوگرم آهن، تقریباً ۲۰۰۰ کیلوگرم سنگ معدن آهن و ۱۰۰۰ کیلوگرم از منابع معدنی دیگر استفاده می‌شود.

پسماند سرامیک سالانه فولاد ۴۰ کیلوگرم است.

از بازگردانی هفت قوطی فولادی، آنقدر انرژی ذخیره می‌شود که می‌توان یک لامپ ۶۰ وات را در حدود ۲۵ ساعت روشن نگه داشت.

در استخراج فلز تنها درصد کمی از سنگ معدن به فلز تبدیل می‌شود.

نکته ۱: در عمل بازیافت از وسایل مستهلک فلزی با صرف انرژی کمتر، آنها را با صرف انرژی و هزینه کمتر و تولید CO_2 کمتر، به فلز عنصری تبدیل می‌کنند.



نکته ۲: توسعه پایدار به معنی تولید یک ماده یا عرضه خدمات با کمترین هزینه اقتصادی و زیست محیطی برای رفاه اجتماعی انسان‌ها می‌باشد. (ایجاد تعادل بین هزینه‌های اقتصادی، زیست محیطی در کنار رفاه اجتماعی).

نکته ۳: اصولاً سرعت استخراج و مصرف فلزات از سرعت جایگزین شدن آنها در طبیعت بیشتر است. بنابراین فلزات جز منابع تجدید ناپذیر محسوب می‌شوند. همین مورد در مورد سوخت‌های فسیلی (نفت و گاز و زغال سنگ) نیز صادق است.

چرخه عمر

ارزیابی چرخه عمر^۱ اصطلاحی است که برای ارزیابی میزان تأثیر یک فراورده بر روی محیط زیست در مدت طول عمر آن به کار می‌رود. این ارزیابی شامل ارزیابی از چهار مرحله استخراج و تولید مواد خام برای تولید یک فراورده، توزیع، مصرف و دفع آن است. ارزیابی چرخه عمر شامل بررسی و ارزیابی میزان آب و انرژی مصرفی، پایدار بودن فرایند تأمین مواد خام، میزان زباله و پسماند ایجاد شده و سهم حمل و نقل در همه مراحل است.



ارزیابی چرخه عمر حاصل تلاش برای یافتن شاخص‌هایی است که کمک می‌کنند صنایع گوناگون در مسیر بهره‌گیری از دانش فنی و تخصصی سازگارتر با محیط زیست حرکت کنند و رفتار و عملکرد خود را در مسیر رسیدن به توسعه پایدار اصلاح کنند. جدول زیر مثال ساده‌ای از این چرخه برای یک کیسه پلاستیکی و پاکت کاغذی را نشان می‌دهد.

کیسه پلاستیکی	پاکت کاغذی	مراحل چرخه عمر	
نفت خام	درخت	ماده اولیه یا خام چیست؟	استخراج و تولید مواد اولیه و خام
تأییدار - نفت تجدید نشدنی است	نسبتاً پایدار - می‌توان تعداد زیادی درخت کاشت	پایداری تأمین ماده اولیه و خام	
در استخراج نفت خام انرژی زیادی مصرف می‌شود.	با بریدن درختان زیستگاه جانداران زیادی تخریب می‌شود.	تأثیر تولید ماده خام روی محیط زیست	
سبب آلودگی هوا، خاک و آب می‌شود.	آلودگی هوا را به دنبال دارد.	تأثیر حمل و نقل ماده خام روی محیط زیست	تولید
در پالایش نفت خام و واکنش پلیمری شدن انرژی زیادی مصرف می‌شود.	در تولید کاغذ آب به مقدار زیاد و برخی مواد شیمیایی مضر برای محیط زیست مصرف می‌شود.	تأثیر روی محیط زیست	
سبب آلودگی هوا می‌شود.	سبب آلودگی هوا می‌شود.	تأثیر حمل و نقل ماده خام روی محیط زیست	مصرف
تجزیه نمی‌شود و در زمین برای سالیان طولانی باقی می‌ماند.	تجزیه می‌شود اما گاز متان تولید می‌کند که آلاینده هوا است.	دفن کردن	دفع
سبب انتشار گازهای گلخانه‌ای و آلودگی هوا می‌شود.	سبب انتشار گازهای گلخانه‌ای و آلودگی هوا می‌شود.	سوزاندن زباله	
حمل و نقل پسماندهای پلاستیکی و ذوب کردن آنها انرژی مصرف می‌کند و سبب آلودگی هوا می‌شود.	حمل و نقل پسماندهای کاغذی سبب آلودگی هوا می‌شود.	بازیافت	

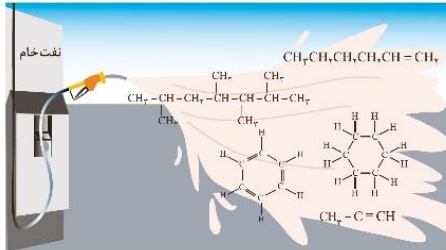
Dr. Hasan Poloui

نفت خام



۱- مایعی غلیظ و سیاه رنگ یا قهوه‌ای (طلای سیاه) است که از فسیل شدن اجساد و بقایای گیاهان و جانوران طی میلیون‌ها سال تولید شده است.

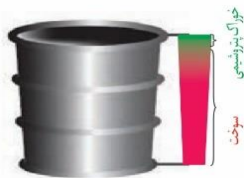
۲- نفت خام مخلوط هزاران ترکیب شیمیایی مانند آب، اسید و نمک‌ها و بخصوص با درصد بالاتر هیدروکربن‌های گوناگون است.



شکل ۱۷- برخی هیدروکربن‌های سازنده نفت خام

۳- برای تفکیک هیدروکربن‌های مختلف از هم ابتدا آب و اسید، نمک‌ها را از نفت خام جداسازی کرده و سپس قسمت باقی‌مانده را وارد برج تقطیر کرده و هیدروکربن‌های مختلف را پالایش می‌کنند.

۴- بیشتر از ۹۰٪ نفت در جهان به منظور تامین انرژی مصرف می‌شود. از این ۹۰٪ حدود ۵۰٪ به عنوان سوخت وسایل نقلیه و باقی مانده یعنی ۴۰٪ به عنوان سوخت برای تامین گرما و تولید برق استفاده می‌شود.



۵- کمتر از ۱۰٪ نفت برای تولید الیاف، شوینده، دارو، مواد آرایشی بهداشتی، رنگ و پلاستیک و مواد منفجره و لاستیک در صنایع پتروشیمی مصرف می‌شود.

۶- آلکان‌ها بخش عمده هیدروکربن‌های نفت خام را تشکیل می‌دهند که عمدتاً به عنوان سوخت به کار می‌روند.

۷- یکی از مسائل مهم در تامین سوخت، انتقال آن به مراکز توزیع و استفاده آن است. حدود ۶۶٪ انتقال سوخت از طریق خط لوله انجام می‌شود.

پالایش نفت خام به روش تقطیر جز به جز

به جدا کردن هیدروکربن‌های مختلف نفت خام «پالایش» می‌گویند.

۱- پالایش به روش «تقطیر جز به جز» در دستگاهی به نام «برج تقطیر» انجام می‌شود.

۲- ابتدا نفت خام را گرما داده و وارد قسمت پایینی برج تقطیر می‌کنند. این برج مرتفع شامل طبقات و بخش‌های مختلفی است. طبقات پایین‌تر دمای بیشتر و بالاتر دمای کمتری دارند.

۳- مولکول‌های سبک‌تر و فرارتر به راحتی به قسمت‌های بالاتر رفته و به حالت مایع درآمده و از برج خارج می‌شوند. اما مولکول‌های سنگین‌تر و غیر فرارتر در قسمت‌های پایین‌تر برج به حالت مایع درآمده و خارج می‌شوند.

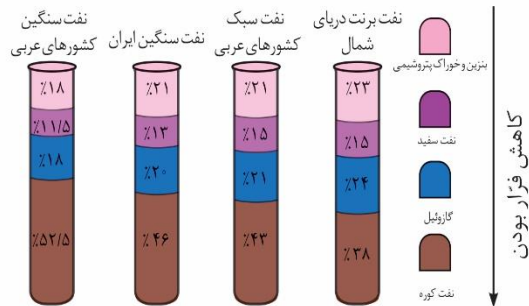
۴- چهار دسته مهم که محصول این جداسازی است، شامل هیدروکربن‌های زیر می‌شوند:

نفت کوره (پایین‌ترین قسمت) - گازوئیل - نفت سفید - بنزین و خوراک پتروشیمی (قسمت بالایی)

۵- در ترتیب بالا از سمت راست به چپ: جرم مولی و اندازه مولکول و دمای ذوب و جوش کاهش می‌یابد. اما فراریت و ارزش هر مخلوط افزایش می‌یابد.

۶- سوخت هواپیما به طور عمده « نفت سفید» است که شامل آلکان هایی ۱۰ تا ۱۵ کربنه می باشد.

نفت خام سبک و سنگین



۱- نفت خام مناطق مختلف جهان را می‌توان بر اساس چگالی به دو دسته سبک و سنگین دسته بندی کرد.

۲- **نفت خام سبک**: چگالی و گرانش کمتر داشته و سهم هیدروکربن‌های سبک یعنی بنزین و خوراک پتروشیمی در آن به نسبت نفت سنگین بیشتر بوده و در نتیجه قیمت بالاتری دارد.

۳- **نفت خام سنگین**: چگالی و گرانش بیشتر داشته

و سهم هیدروکربن‌های سبک یعنی بنزین و خوراک پتروشیمی در آن به نسبت نفت سبک کمتر و هیدروکربن‌های سنگین یعنی نفت کوره در آن به نسبت نفت سبک بیشتر و در نتیجه قیمت پایین‌تری دارد.

تست ۱: روزانه ۸۰ میلیون بشکه نفت خام در دنیا مصرف می‌شود، کدام‌ها گزینه نادرست عنوان شده است؟ (هر شبکه نفت خام ۱۵۹ لیتر است).

(۱) مصرف روزانه نفت خام حدود ۱۲ میلیارد لیتر است.

(۲) حدود ۸ میلیون بشکه نفت خام برای تولید الیاف، پارچه، شوینده و کلا مصارف غیر از تامین گرما و برق می‌شود.

(۳) روزانه ۳۲ میلیون لیتر از نفت خام برای تامین گرما و انرژی الکتریکی استفاده می‌شود.

(۴) روزانه حدود ۶۴ میلیون بشکه نفت خام برای تامین سوخت خودرو استفاده می‌شود.

تست ۲: کدام گزینه درست است؟

(۱) به جدا کردن نمک‌ها، اسیدها و آب موجود در نفت خام پالایش می‌گویند.

(۲) دمای قسمت‌های بالایی برج تقطیر کمتر بوده و مولکول‌هایی که در قسمت‌های فوقانی خارج می‌شوند جرم مولی و چسبندگی کمتر دارند.

(۳) ترتیب جدا شدن هیدروکربن‌ها در برج تقطیر از پایین به بالا به ترتیب شامل بنزین، نفت سفید، گازوئیل و نفت کوره است.

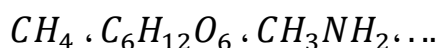
(۴) اساس جداسازی هیدروکربن‌های نفت خام در برج تقطیر تفاوت در چگالی آنها است.

ترکیبات آلی



۱- اغلب ترکیبات آلی ترکیب مولکولی بوده و در ساختار همه آنها حداقل کربن و هیدروژن وجود دارد.

۲- اصولاً برای ساخت آنها نیاز به موجود زنده است و یا از بقایای موجودات زنده تولید می‌شود.

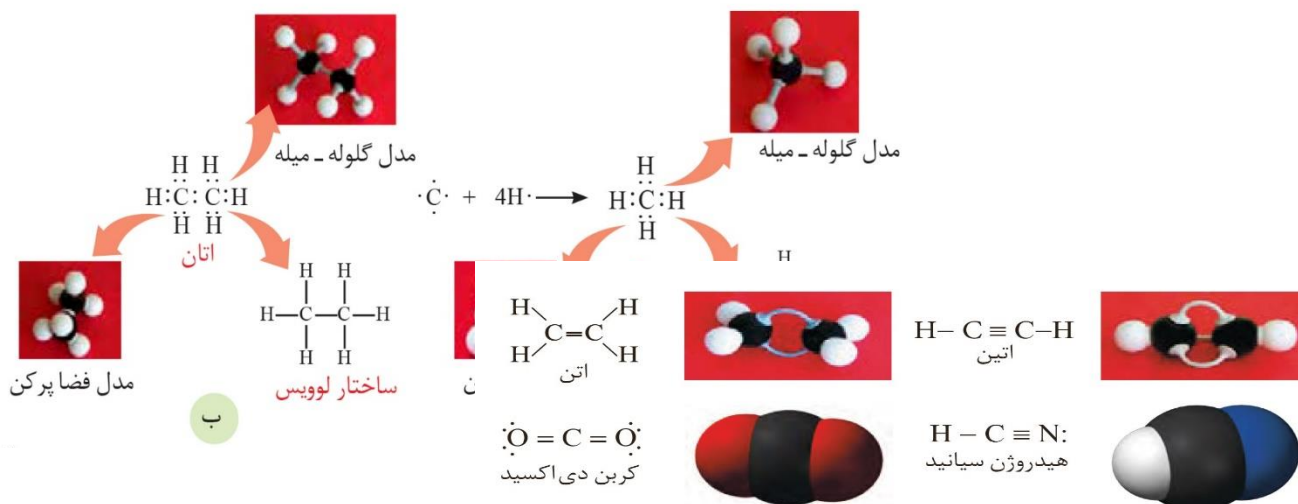


۳- ممکن است یک ترکیب معدنی هم کربن و هم هیدروژن را داشته باشد. H_2CO_3

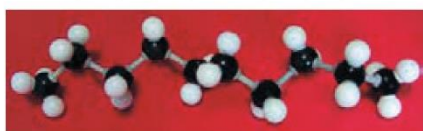
۴- اکثر مواد در دسترس ما که می‌سوزند، ترکیب آلی هستند (غیر از موادی مانند گوگرد، زغال و ...)

کربن، اساس استخوان بندی هیدروکربن ها

کربن نافلز با رفتار منحصر به فرد است که تمایل به ایجاد یون در نتیجه ایجاد پیوند یونی نداشته و با چهار الکترون لایه ظرفیت خود تشکیل چهار پیوند کوالانسی با اتم‌های دیگر یا کربن‌های دیگر داده و به این شکل به آرایش هشت تایی می‌رسد و پایه گذار همه ترکیبات آلی و تعدادی از ترکیبات معدنی است. ترکیبات کربن از مجموع ترکیبات شناخته شده دیگر عناصر جدول بیشتر است.



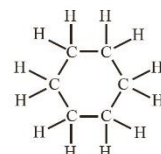
شکل ۱۵- ساختار لوویس و نمایشی از مولکول برخی ترکیب‌های کربن.



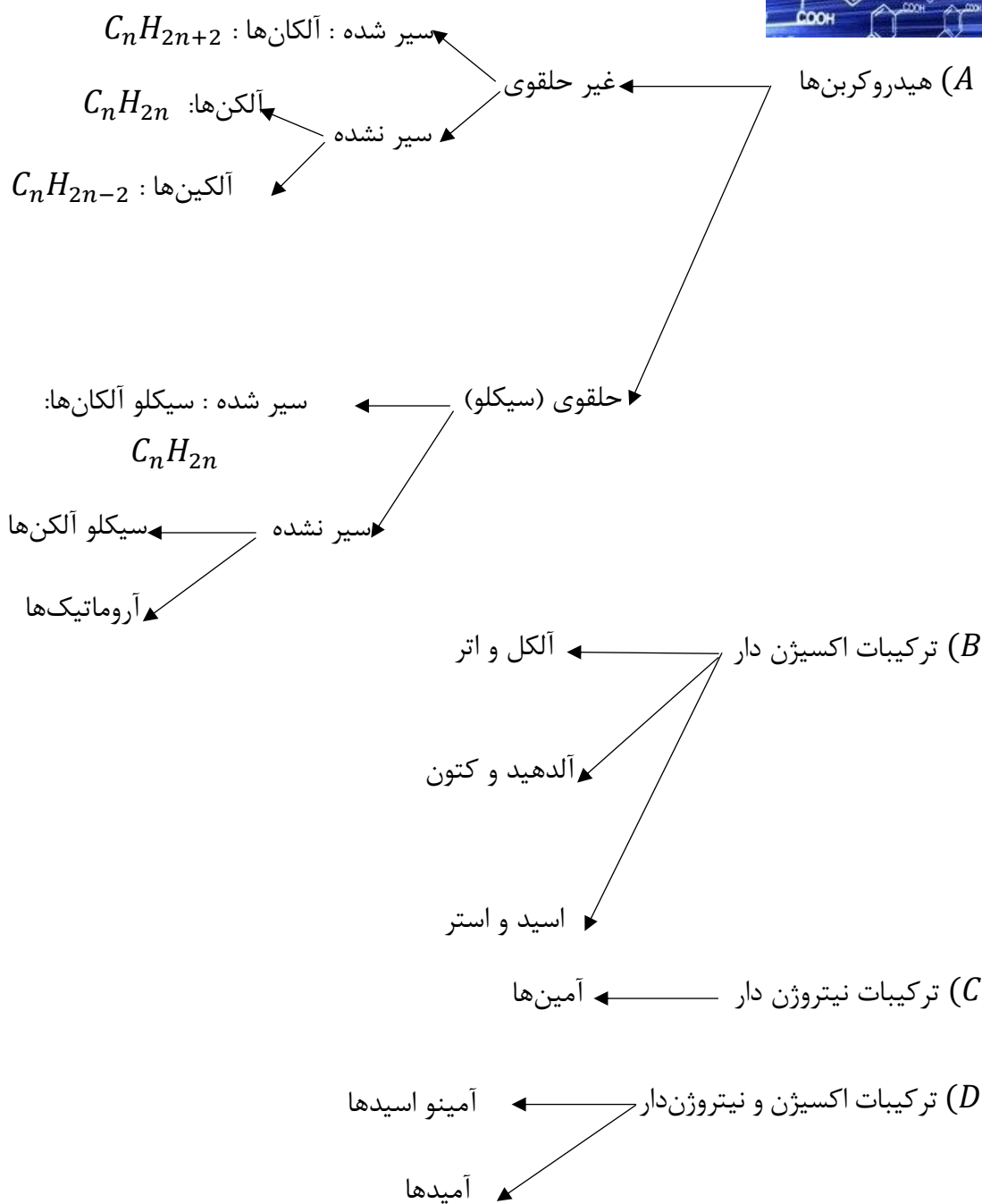
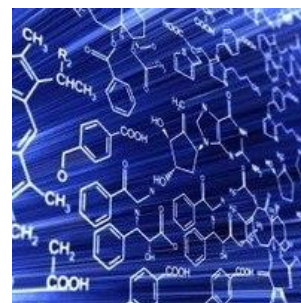
ب



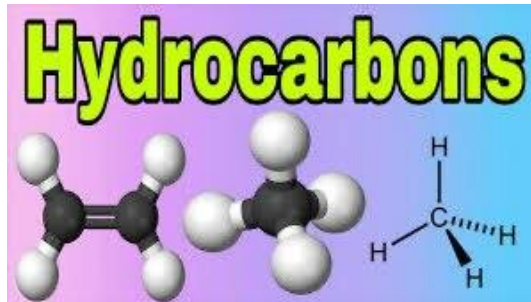
الف



انواع ترکیبات آلی



نکاتی در مورد هیدروکربن‌ها



- ۱- ناقطبی بوده و در نتیجه گشتاور دو قطبی آنها صفر یا نزدیک صفر می‌باشد و در آب حل نمی‌شوند.
- ۲- نیروی بین مولکولی آنها از نوع واندروالسی (دو قطبی القایی - دو قطبی القایی) است که با افزایش جرم مولی این نیرو و دمای ذوب و جوش آنها افزایش می‌یابد.
- ۳- در اثر سوختن کامل هیدروکربن‌ها به تعداد کربن مولکول CO_2 ، و نصف تعداد هیدروژن آنها H_2O تولید می‌شود.

تعداد هیدروژن + تعداد کربن $\times 4$

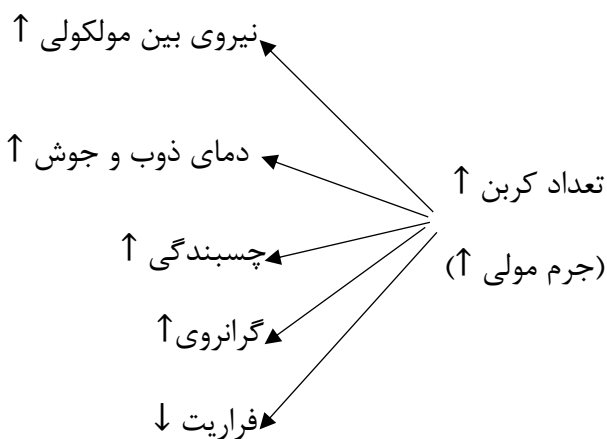
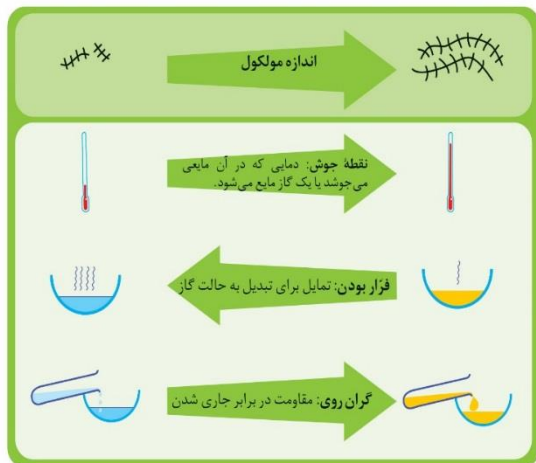
۲

۴- تعداد پیوند کووالانسی در هیدروکربن‌ها =

۵- تعداد پیوند C-H : برابر با تعداد H

۶- عدد پیوند C-C : بستگی به خانواده هیدروکربن دارد

۷- در هیدروکربن‌های هم خانواده :



۸- گرانروی: مقاومت یک مایع در برابر جاری شدن را گویند.

۹- فراریت : تمایل یک مایع به تبدیل شدن به گاز را گویند.

۱۰- ترکیبات آلی و هیدروکربن‌ها را می‌توان به چند شکل نمایش داد:

فرمول مولکولی، مدل ساختاری، مدل خط - پیوند، مدل فضا پر کن و مدل گلوله - میله

با هم ببیند پیشیم

الف) با افزایش شمار کربن‌ها، نقطه جوش آلکان‌ها در فشار یک اتمسفر چه تغییری می‌کند؟

ب) پیش‌بینی کنید نقطه جوش کدام آلکان بالاتر است؟



پ) در شرایط یکسان کدام آلکان فراتر است؟ چرا؟



ت) پژوهش‌ها نشان می‌دهد که گشتاور دو قطبی آلکان‌ها حدود صفر است. با این توصیف ولکول‌های این مواد، قطبی یا ناقطبی هستند؟

ث) نیروی بین مولکولی در آلکان‌ها از چه نوعی است؟ افزایش شمار اتم‌های کربن بر این نیروها چه اثری دارد؟

ج) چرا با بزرگ‌تر شدن زنجیر کربنی، گران‌روی آلکان افزایش می‌یابد؟

چ) پیش‌بینی کنید کدام ماده چسبنده‌تر است؟ چرا؟



خود را بیازمایید

تجربه نشان می‌دهد که گشتاور دو قطبی مولکول‌های سازنده چربی‌ها حدود صفر است. با توجه به آن:

الف) چرا افرادی که با گریس کار می‌کنند دستشان را با بنزین یا نفت (مخلوطی از هیدروکربن‌ها) می‌شویند؟

ب) توضیح دهید چرا پس از شستن دست با بنزین، پوست خشک می‌شود؟

پ) شستن پوست یا تماس آن با آلکان‌های مایع در دراز مدت به بافت‌های پوست آسیب می‌رساند. چرا؟

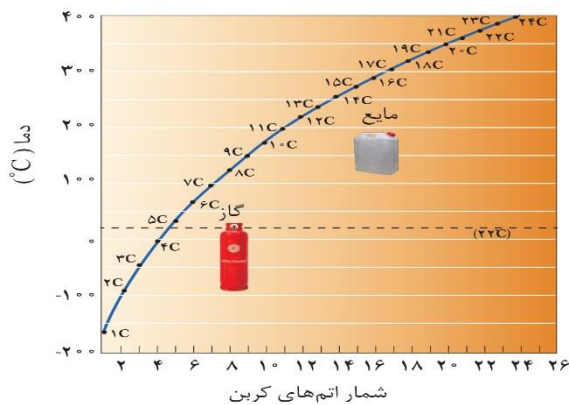
آلکان‌ها



سوخت این فن‌دک، گاز بوتان بوده و تحت فشار پر شده است.

- ۱- ساده‌ترین ترکیبات آلی بوده که دارای پیوند $C - C$ می‌باشند (غیر از CH_4)
- ۲- به دلیل نداشتن پیوند سست، میل به واکنش چندانی نداشته و پایدارند و به آنها پارافین یعنی بی‌میل هم گویند و بیشتر در واکنش‌هایی مانند سوختن شرکت می‌کنند.
- ۳- فرمول عمومی این هیدروکربن‌ها C_nH_{2n+2} می‌باشد و فرمول عمومی جرم آنها $14n + 2$ می‌باشد.

۴- همانند سایر هیدروکربن‌ها: ناقطبی بوده و گشتاور دو قطبی آنها صفر یا حدود صفر است. و نیروی بین مولکولی آنها از نوع واندروالسی است که با افزایش تعداد کربن (افزایش جرم مولی)، این نیرو قوی‌تر شده و دمای ذوب و جوش افزایش می‌یابد.

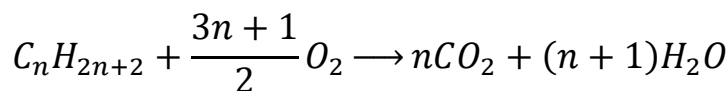


۵- نقطه جوش چهار آلکان اول زیر صفر درجه است، به عبارتی در دمای زیر صفر درجه گاز هستند و نیز در دمای اتاق ($22^\circ C$) از آلکان پنج کربنه (پنتان) و بعد از آن در دمای معمولی گاز یا حتی جامدند.

۶- گریس فرمول مولکولی $C_{18}H_{38}$ و وازلین فرمول مولکولی $C_{25}H_{52}$ دارند. (کار کردن زیاد با این مواد و سایر آلکان‌های مایع باعث حل شدن چربی پوست در آنها شده و پوست خشک می‌شود.)

۷- به دلیل نامحلول بودن آلکان‌ها در آب، می‌توان سطح فلزات و وسایل را با آنها آغشته کرد تا از رسیدن آب به فلز جلوگیری کرده و مانع اکسایش و خوردگی فلزات شوند. به عنوان مثال فلزات قلیایی را زیر نفت که مخلوطی از هیدروکربن‌ها است نگهداری می‌کنند.

۸- معادله سوختن کامل آلکان‌ها:



۹- بیشتر گاز شهری (طبیعی) متان (CH_4) است.

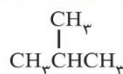
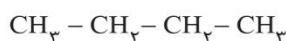
۱۰- گاز فن‌دک بوتان می‌باشد.

۱۱- تعداد پیوند $C-C$: $n-1$

آلکان‌های راست زنجیر و شاخه‌دار

چنانچه اتم‌های کربن آلکان همگی پشت سر هم و همانند یک زنجیر به هم متصل شده باشند به مولکول حاصل آلکان راست زنجیر می‌گویند:

و اگر حداقل یک کربن در زنجیره اصلی نیامده باشد (شاخه فرعی) به مولکول حاصل آلکان شاخه‌دار گویند:



نام گذاری آلکان‌های راست زنجیر بر اساس قواعد آیوپاک:

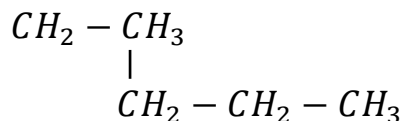
یادآوری: نام اعداد ۱ تا ۱۰ به یونانی:

عدد	۱	۲	۳	۴	۵	۶	۷	۸	۹	۱۰
نام به یونانی	مونو	دی	تری	تترا	پنتا	هگزا	هپتا	اکتا	نونا	دکا

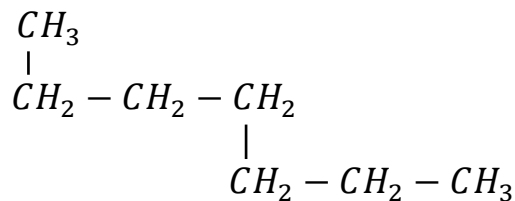
برای نامگذاری آلکان‌های راست زنجیر برای غیر از ۱ تا ۴ کربنه ، با توجه به تعداد کربن بعد از نام اعداد یونانی پسوند «ان» می‌آوریم. برای آلکان‌های ۱ تا ۴ کربنه نیز از پیشوندهایی غیر از نام یونانی استفاده می‌شود.

فرمول مولکولی آلکان	CH_4	C_2H_6	C_3H_8	C_4H_{10}	C_5H_{12}	C_6H_{14}	C_7H_{16}	C_8H_{18}	C_9H_{20}	$\text{C}_{10}\text{H}_{22}$
نام آیوپاک	متان	اتان	پروپان	بوتان	پنتان	هگزان	هپتان	اکتان	نونان	دکان

مثال:



پنتان



هپتان



تست ۱: چه تعداد از مطالب زیر در مورد آلکان‌ها درست است؟ ($C = 12, H = 1$)

- ساده‌ترین عضو این خانواده دارای ۵ اتم بوده و فاقد پیوند کربن - کربن است.
- در آنها هر اتم کربن با چهار پیوند یگانه به اتم‌های کربن کناری متصل است.
- تعداد اتم‌های هیدروژن در آنها از دو برابر تعداد اتم‌های کربن دو واحد بیشتر است.
- فرمول عمومی جرم آنها $14n$ می‌باشد.
- در آلکان‌های راست زنجیر هر کربن به یک یا دو اتم کربن متصل است.

۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴)

تست ۲: با افزایش تعداد کربن در آلکان‌ها، چه تعداد از موارد زیر افزایش می‌یابد؟

- قدرت نیروی واندروالسی - نقطه جوش - گرانروی - چسبندگی - فرار بودن - نسبت تعداد هیدروژن به کربن

۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴)

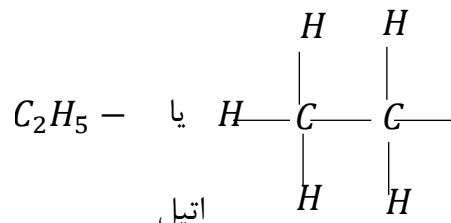
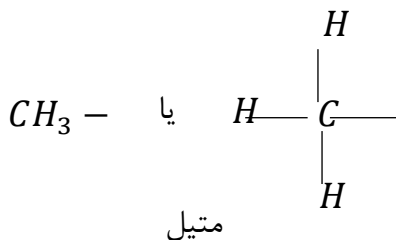
تست ۳: کدام گزینه نادرست است؟ ($C = 12, H = 1$)

- (۱) تعداد پیوند اشتراکی در گریس برابر ۵۷ است.
 - (۲) آلکان‌ها نیز همانند چربی‌ها گشتاور دو قطبی صفر یا نزدیک صفر دارند.
 - (۳) شست و شوی پوست با آلکان‌های مایع باعث حل شدن چربی پوست و خشک شدن پوست می‌شود.
 - (۴) تفاوت جرم دو عضو متوالی از خانواده آلکان‌ها برابر ۱۴ گرم است.
- تست ۴: از سوختن کامل ۰/۱ مول آلکانی مقدار ۸/۹۶ لیتر گاز CO_2 در شرایط استاندارد تولید می‌شود. این آلکان چند پیوند کربن - کربن دارد؟

۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴) ۵ (۴)

آلکیل (R)

- ۱- اگر از مولکول آلکان، یک اتم هیدروژن جدا شود به باقیمانده آلکان، گروه آلکیل گویند. (فرمول عمومی C_nH_{2n+1} -)
- ۲- برای نامگذاری آلکیل‌ها، در انتهای نام آلکان هر کربن به جای «ان» پسوند «یل» می‌آوریم.
- ۳- آلکیل خانواده‌ای از ترکیبات آلی نیست و به تنهایی نمی‌تواند وجود داشته باشد.
- ۴- دو آلکیل ساده:



آلکیل‌های بعدی به ترتیب پروپیل ($C_3H_7 -$)، بوتیل ($C_4H_9 -$) و ...

نامگذاری آلکان‌های شاخه‌دار

اگر همه کربن‌ها را نتوان منطبق بر یک خط قرار داد، به آلکان مورد نظر شاخه‌دار گویند.

(A) تعیین زنجیره اصلی: زنجیره‌ای که بیشترین تعداد کربن دارد را زنجیره اصلی در نظر می‌گیریم.

(B) شماره گذاری کربن‌های زنجیره اصلی: شماره گذاری از طرفی انجام می‌شود که:


اولویت ۱: فاصله تا کربن شاخه‌دار کمتر باشد.

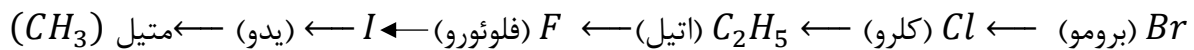
اولویت ۲: تعداد شاخه کربن بیشتر باشد.

نکته: به عبارتی از طرفی شماره گذاری می‌کنیم که عدد حاصل شده از شماره کربن‌های شاخه‌دار، عددی کوچکتر باشد.

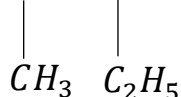
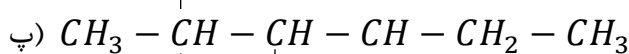
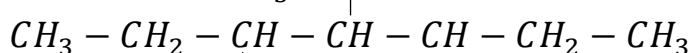
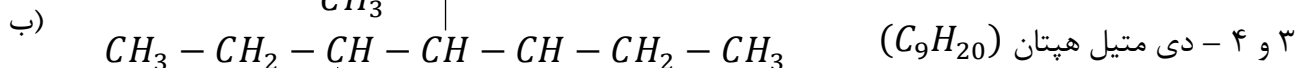
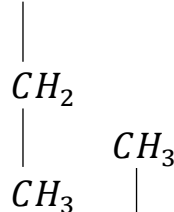
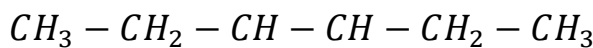
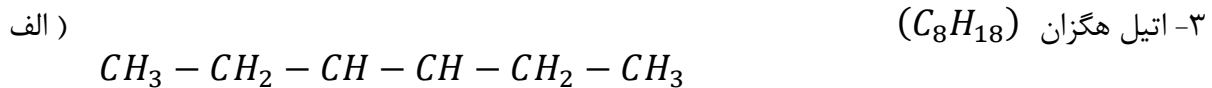
اولویت ۳: از طرفی که نام شاخه فرعی را طبق الفبای لاتین زودتر بیان می‌کنیم.

(C) نوشتن نام آلکان: ابتدا شماره کربن‌هایی که شاخه فرعی به آن متصل است را نوشته و سپس نام آلکان زنجیره اصلی را می‌نویسیم.

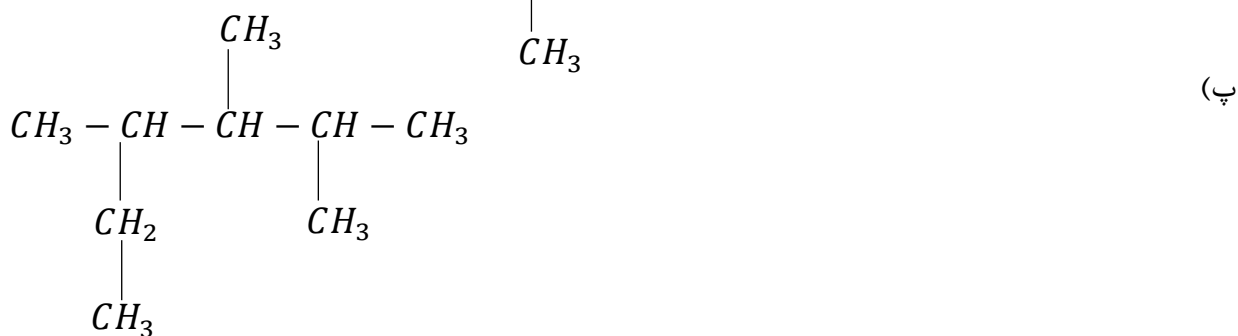
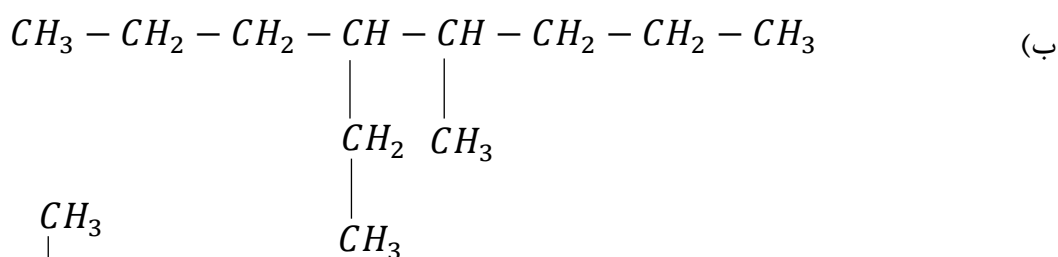
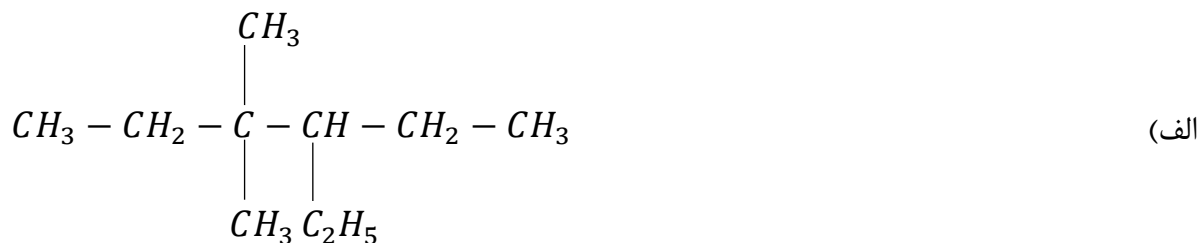
 **نکته:** اگر مولکول مورد نظر دارای چند نوع شاخه فرعی باشد، شاخه‌ها را به ترتیب تقدم حرف اول شاخه بر اساس الفبای لاتین می‌نویسیم، این تقدم به شکل زیر است:



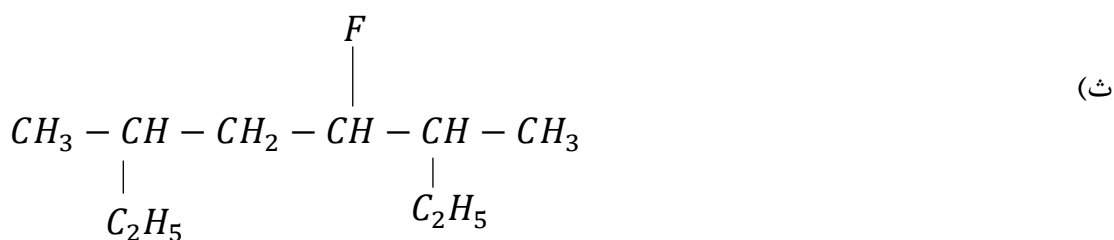
مثال:



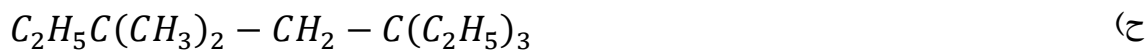
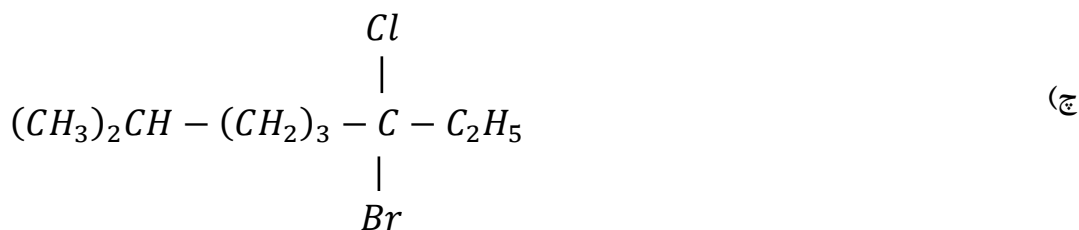
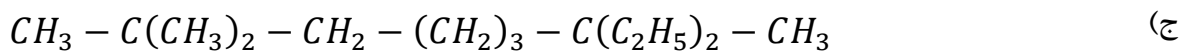
مثال: نام آیوپاک مولکول‌های زیر را نوشته و فرمول مولکولی هر یک را نیز ذکر کنید. (ایزومر چه مولکولی هستند.)



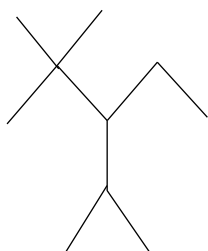
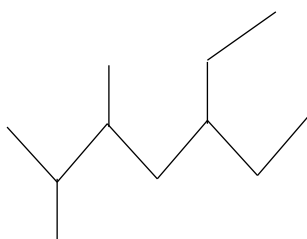
نکته: برای پرهیز از اشتباه در تعیین زنجیره اصلی، گروه C_2H_5 را به شکل گسترده در نظر بگیرید. $(\text{CH}_3 - \text{CH}_2 -)$



نکته: اگر فرمول نیمه گسترده یک ترکیب آلی را دادند، آن را به شکل گسترده تر درمی آوریم و سپس نام آن را بیان می کنیم. برای اینکار دقت شود که با توجه به ظرفیت کربن (۴)، گروه های CH_3 فقط می بایست به یک کربن متصل باشند (انتها می آیند). و گروه های CH_2 می بایست به دو کربن متصل باشند. (در طول زنجیره اصلی قرار می گیرند).



خ) فرمول نقطه - خط و یا خط - پیوند



د)

نکته ۱: چنانچه نام آلکانی را دادند و در مورد درستی و یا عدم درستی نام گذاری ترکیب مربوطه سوال کردند، ابتدا فرض را بر درستی نام گذاری گذاشته و جسم مورد نظر را ترسیم می کنیم و نام آن را بیان می کنیم. اگر نام گذاری منطبق بر نام داده شده در متن سوال بود، نام گذاری درست بوده و گرنه نادرست.

نکته ۲: در کل ترکیبات آلی گروه متیل نمی تواند به کربن شماره ۱ متصل شده باشد. به عبارتی «۱-متیل...» قطعاً نادرست است.

نکته ۳: در آلکان ها گروه اتیل نمی تواند به کربن شماره ۱ و ۲ متصل شده باشد. به عبارتی «۱-اتیل...» و «۲-اتیل...» قطعاً نادرست است.

تست : چه تعداد از نام های زیر درست می باشند؟

- ۲- اتیل ، ۳- متیل پنتان

- ۴ و ۴ دی متیل ، ۳- اتیل هگزان

- ۳ و ۳ - دی اتیل ، ۲ و ۴ و ۵ تری متیل هگزان

- ۴ - اتیل ، ۲ و ۳ - دی فلوئور و پنتان

- ۴ و ۵ - دی کلرو ، ۲ و ۲ - دی متیل هگزان

۴ (۴)

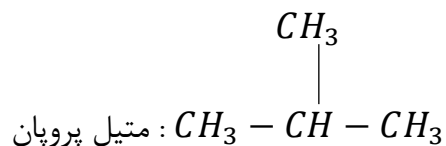
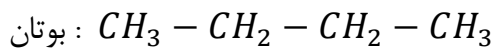
۲ (۳)

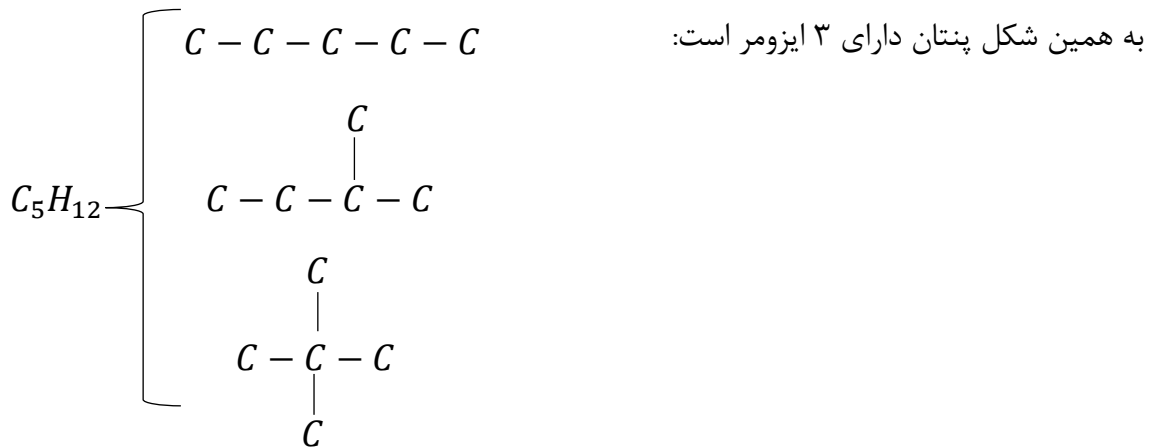
۱ (۲)

۰ (۱)

ایزومر (هم پار)

مولکول هایی که فرمول مولکولی یکسان اما ساختار متفاوت دارند را ایزومر می گویند. اولین آلکان ایزومر دار بوتان (C_4H_{10}) می باشد که دو ایزومر دارد. به عبارتی دو نوع مولکول متفاوت با نام های آیوپاک مختلف با فرمول مولکولی C_4H_{10} وجود دارند.





نکته: تعداد ایزومرهای آلکان‌های ۴ تا ۷ کربنه از رابطه $2^{n-4} + 1$ به دست می‌آید.


رسم ایزومرهای یک آلکان

ابتدا راست زنجیرترین آلکان (با زنجیره اصلی n کربنه) را رسم می‌کنیم. سپس زنجیره $n - 1$ کربنه را به عنوان زنجیره اصلی در نظر گرفته یک متیل را به عنوان شاخه فرعی در نظر می‌گیریم و سپس زنجیره $n - 2$ کربنه و ...

مثال: جسمی به فرمول C_6H_{14} چند ایزومر دارد؟

مثال: C_8H_{18} چند ایزومر با زنجیره اصلی ۷ کربنه دارد؟

تست ۱: کدام گزینه نادرست است؟

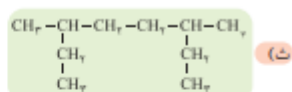
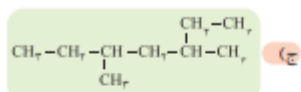
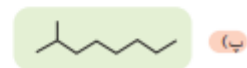
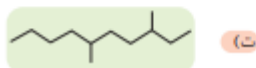
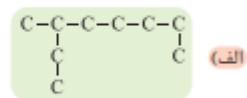
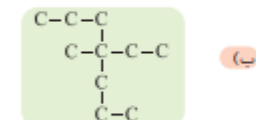
- (۱) اولین آلکان با شاخه فرعی اتیل دارای ۱۴ اتم هیدروژن است.
- (۲) اگر به جای دو اتم هیدروژن متان دو گروه اتیل قرار گیرد مولکول  حاصل می‌شود.
- (۳) C_6H_{14} دو ایزومر دارد که نام زنجیره‌ی اصلی آن پنتان است.
- (۴) اولین آلکان با سه شاخه فرعی متیل، ایزومر هپتان است.

تست ۲: جرم آب تولید شده از سوختن کامل یک آلکان، $1/5$ برابر جرم آن آلکان می‌باشد. این آلکان کدام است؟ ($C = 12, H = 1, O = 16$)

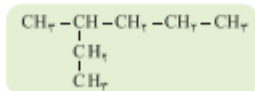
- (۱) متیل بوتان (۲) هگزان (۳) متیل پروپان (۴) متیل پنتان

خود را بیازمایید

۱- آلکان‌های زیر را نام گذاری کنید. (راهنمایی: در نام گذاری آلکان‌های شاخه دار، نوشتن نام اتیل بر متیل مقدم است).



۲- چرا نام ۲- اتیل پنتان برای ترکیب زیر نادرست است؟



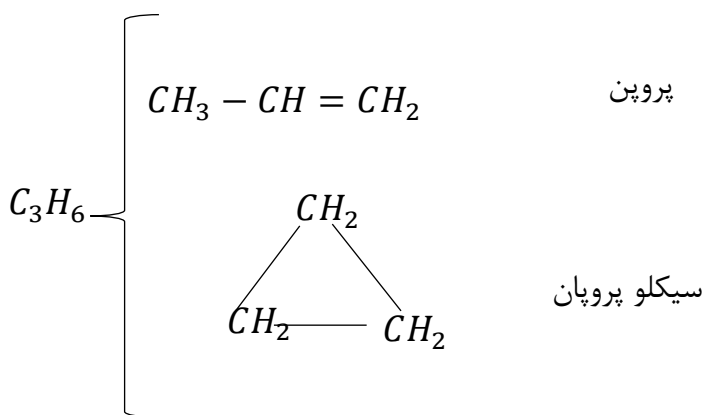
آلکن‌ها

۱- ساده‌ترین هیدروکربن سیر نشده هستند که در ساختار خود یک بند دوگانه کربن-کربن دارند. ($C = C$)

۲- فرمول عمومی C_nH_{2n} دارند.

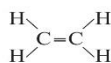
نکته ۱: دومین یا سومین پیوند کووالانسی بین دو اتم را پیوند «پای» یا «پی» گویند. در نتیجه در آلکن‌ها یک پیوند «پای» وجود دارد و در آلکین‌ها دو پیوند «پای». این پیوند سست‌تر از پیوند اول بین دو اتم بوده و به راحتی در واکنش‌ها شکسته شده و با آزاد شدن دو الکترون برای اتم‌های مجاور، این اتم‌ها می‌توانند با اتم‌های دیگر مانند Br, Cl, H و ... واکنش و پیوند دهند (واکنش افزایشی).

به ازای وجود هر پیوند «پای» دو اتم هیدروژن از ترکیب آلی کاسته می‌شود. در نتیجه آلکن فرمول عمومی C_nH_{2n} و آلکین‌ها فرمول عمومی C_nH_{2n-2} دارند.

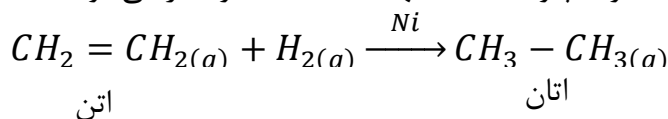


نکته ۲: همانطور که به ازای هر پیوند «پای» دو اتم هیدروژن از مولکول کاسته می‌شود، به ازای هر حلقه نیز دو اتم هیدروژن کم می‌شود. بنابراین آلکن‌ها و سیکلو آلکن‌ها دارای فرمول مولکولی C_nH_{2n} می‌باشند. اما آلکن‌ها سیر نشده بوده و تمایل به واکنش زیادی دارند، اما سیکلو آلکن‌ها همانند آلکن‌ها سیر شده بوده و مولکول‌هایی پایدار هستند.

۳- اولین آلکن «اتن یا اتیلن» می‌باشد که همانند هورمون در گیاهان تولید شده و باعث رسیده شدن میوه‌ها می‌شود (عمل آورنده) و از طرفی پایه تولید بسیاری از مواد پتروشیمیایی است:



۴- آلکن‌ها به دلیل داشتن یک پیوند «پای» واکنش‌پذیری بسیار بیشتری از آلکن‌ها دارند و در واکنش با موادی مانند $H_2O, Br_2, HCl, Cl_2, H_2$ و ... پیوند سست آنها شکسته شده و سیر می‌شوند.



۵- آلکن‌ها و سیکلو آلکن‌های هم کربن، ایزومر یکدیگر هستند.

۶- فرمول عمومی جرم آلکن‌ها: $14n$

۷- غیر از واکنش‌های افزایشی، همانند آلکان‌ها و ما بقی ترکیبات آلی با اکسیژن در حضور جرقه یا شعله می‌سوزند:

$$C_nH_{2n} + \frac{3n}{2}O_2 \longrightarrow nCO_2 + nH_2O$$

نامگذاری آلکن‌های راست زنجیر:

به جای پسوند «ان» در آلکان‌ها، پسوند «ن» می‌آوریم.

بوتن: C_4H_8 پروپن: C_3H_6 اتیلن: C_2H_4

نامگذاری آلکن‌های شاخه‌دار

(A) طولی‌ترین زنجیره کربنی که دارای بند دوگانه است را انتخاب می‌کنیم.

(B) از طرفی که به بند دوگانه نزدیک‌تریم، کربن‌های زنجیره اصلی را شماره گذاری می‌کنیم.

(C) ابتدا شماره و نام شاخه‌ها را به ترتیب الفبای لاتین آورده و در نهایت شماره نخستین کربنی که بند دوگانه به آن متصل است را ذکر کرده و در نهایت نام «آلکن» زنجیره اصلی را بیان می‌کنیم.

نکته ۱: در مورد اتن $CH_2 = CH_2$ و نیز پروپن $CH_3 - CH = CH_2$ ، ذکر شماره کربن بند دوگانه نیاز نیست.

نکته ۲: در شماره گذاری زنجیره اصلی اگر از دو طرف به کربن‌های بند دوگانه یک عدد رسید، (از دو طرف فاصله تا بند دوگانه یکسان بود) شماره گذاری کربن‌ها را طبق اولویت‌های شماره گذاری کربن‌های زنجیره اصلی در آلکان‌ها انجام می‌دهیم.

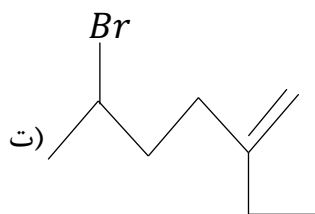
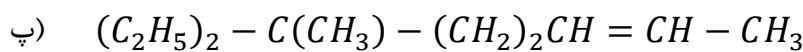
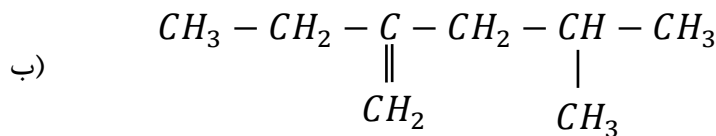
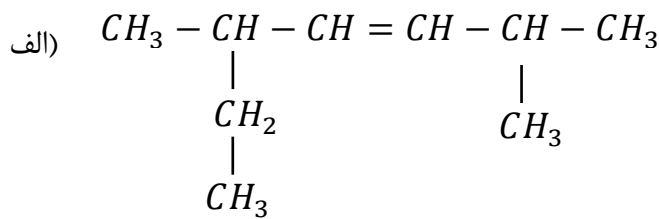
مثال:

۲- پنتن (C_5H_{10}) $CH_3 - CH = CH - CH_2 - CH_3$

۶-متیل، ۳-هپتن $CH_3 - CH_2 - CH = CH - CH_2 - \underset{\substack{| \\ CH_3}}{CH} - CH_3$

۲-برمو، ۳-هگزان $CH_3 - CH_3 - CH = CH - \underset{\substack{| \\ Br}}{CH} - CH_3$

مثال: نام ترکیبات زیر را به روش آیوپاک بنویسید:



تست ۱: کدام مطلب نادرست است؟ ($C = 12, H = 1$)

- ۱) آلکنها و سیکلو آلکنها فرمول عمومی یکسان اما واکنش پذیری متفاوت دارند.
- ۲) جرم مولی دومین آلکان، ۱۲ واحد کمتر از جرم مولی دومین آلکن است.
- ۳) در سه عضو اول آلکنها نوشتن شماره کربن بند دوگانه الزامی ندارد.
- ۴) یکی از ایزومرهای C_6H_{12} می تواند ۲-اتیل، ۱-بوتن باشد.

نکته: برای رسم ایزومرهای آلکنی، غیر از ایجاد شاخه فرعی باید بند دوگانه را نیز جا به جا کرد.

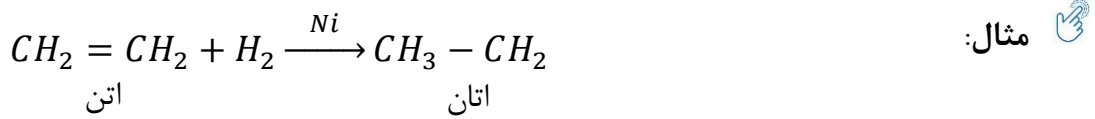
تست ۲: چه تعداد از مطالب زیر درست است؟

- آلکنی با جرم مولی $84 \frac{g}{mol}$ دارای ۱۸ پیوند اشتراکی است.
 - آلکنی با جرم مولی $42 \frac{g}{mol}$ سنگ بنای صنعت پتروشیمی است.
 - C_4H_8 دارای سه ایزومر آلکنی است.
 - در اثر سوختن ۰/۱ مول از چهارمین آلکن، مقدار ۱ مول فرآورده تولید می شود.
 - آلکنی به نام ۳ و ۶-دی متیل، ۴-اکتن، آلکنی متقارن است.
- ۲ (۱)
۳ (۲)
۴ (۳)
۵ (۴)

واکنش های افزایشی آلکن ها

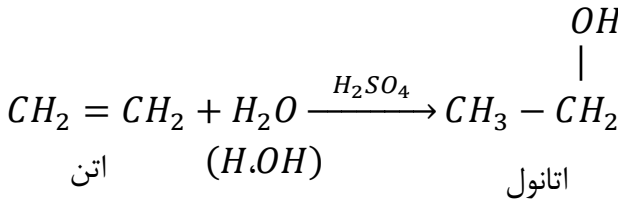
- ۱- به هر واکنشی که پیوند سست بین دو اتم شکسته می شود و به اتم های دو طرف این پیوند، اتم های دیگر متصل شده و جرم مولی مولکول افزایش می یابد «واکنش افزایشی» می گویند.
- ۲- آلکن ها نیز به دلیل داشتن پیوند «پای» سیر نشده بوده و تمایل به انجام واکنش افزایشی دارند.
- ۳- هر یک مول آلکن با یک مول H_2, Cl_2, Br_2, HCl یا H_2O واکنش افزایشی داده و سیر می شود. همچنین مولکول های آلکن می توانند با یکدیگر واکنش افزایشی داده و مولکول های بزرگی به نام «پلیمر» تولید کنند.

(A) واکنش آلکن ها با گاز هیدروژن و تولید آلکان:



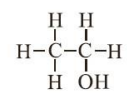
(B) واکنش آلکن ها با آب و تولید الکل:

به عنوان نمونه در اثر واکنش H_2O با اتن در مقابل سولفوریک اسید (H_2SO_4)، اتانول را در مقیاس صنعتی تولید می کنند. (اتانول در تهیه مواد دارویی، بهداشتی و آرایشی کاربرد دارد.)



• اتانول، الکلی دوکربنی، بی رنگ و فزار است که به هر نسبتی در آب حل می شود. این الکل یکی از مهم ترین حلال های صنعتی است که در تهیه مواد دارویی، بهداشتی و آرایشی به کار می رود. از اتانول در بیمارستان ها به عنوان ضد عفونی کننده استفاده می شود.

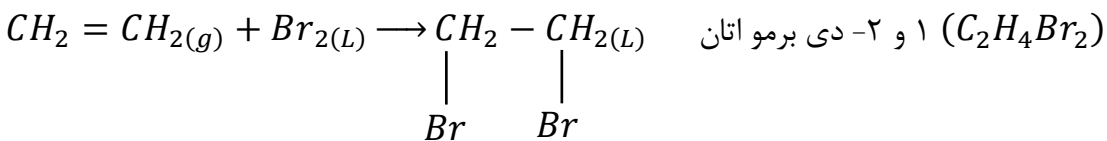
• صنعت پتروشیمی یکی از صنایع مهم جهان است. در این صنعت، ترکیب ها و مواد گوناگون از نفت یا گاز طبیعی به دست می آیند که به فرآورده های پتروشیمیایی معروف هستند. در کشور ما نیز شرکت های پتروشیمی گوناگونی در حال فعالیت هستند. در این شرکت ها سالانه میلیون ها تن مواد شیمیایی مانند آمونیاک، پلی اتن، سولفوریک اسید و... تولید می شود.



(C) واکنش آلکن ها با برم مایع و تولید مشتق دی برومهی آلکان:

برم چه در حالت مایع چه گازی، قرمز رنگ است. همه آلکن ها به دلیل داشتن پیوند سست با Br_2 واکنش داده و باعث بی رنگ شدن محیط واکنش می شود، زیرا مولکول حاصله، (مشتق دی برومهی آلکان)، بی رنگ است.

مثال:



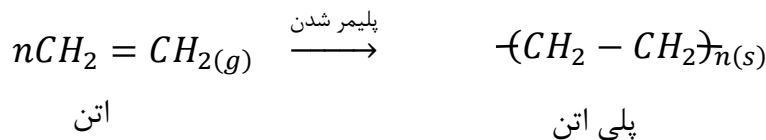
Dr. Hossein Poloui



نکته: یکی از ساده‌ترین روش‌های تشخیص آلکن‌ها و مابقی هیدروکربن‌های سیر نشده از هیدروکربن‌های سیر شده (یعنی آلکن‌ها و سیکلو آلکن‌ها)، واکنش با برم و قدرت از بین بردن رنگ قرمز برم توسط هیدروکربن‌های سیر نشده می‌باشد. به عنوان مثال بخارات قرمز رنگ برم در مجاورت تکه‌ای گوشت، بعد از مدتی بی‌رنگ می‌شود، زیرا چربی‌های موجود در گوشت همانند آلکن‌ها سیر نشده بوده و با Br_2 واکنش می‌دهند.

(D) واکنش مولکول‌های آلکن‌ها با یکدیگر و تولید پلیمر:

به عنوان مثال از واکنش تعداد زیادی از مولکول‌های اتن با هم، پلیمری به نام «پلی‌اتن» ایجاد می‌شود:



تست ۱: کدام گزینه درست می‌باشد؟

- ۱) اگر مولکولی با فرمول C_5H_{10} رنگ آب برم را بی‌رنگ نکند، قطعاً سیکلو آلکن است.
- ۲) در واکنش HCl با ۲-بوتن جسمی به نام ۲-کلرو بوتن تولید می‌شود.
- ۳) در اثر واکنش Br_2 با آلکن‌ها، مشتق دی بروم‌ه‌ی آلکن تولید می‌شود.
- ۴) الکلی ۵ کربنه را می‌توان از واکنش H_2O با ۳-متیل ۱-پنتن تولید کرد.

آلکین‌ها

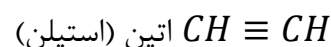
- ۱- جزو هیدروکربن‌های سیر نشده هستند که دارای یک پیوند $C \equiv C$ می‌باشند.
- ۲- به دلیل داشتن دو پیوند سست بین دو کربن، چهار اتم هیدروژن از آلکان هم کربن خود کمتر داشته و فرمول عمومی C_nH_{2n-2} دارند.



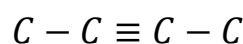
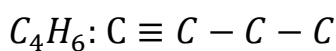
نمایشی از مولکول اتین

۳- ساده‌ترین عضو این خانواده اتین یا استیلن می‌باشد که به دلیل دمای بالای حاصل از سوختن آن برای جوشکاری و برش فلزات استفاده می‌شود.

(جوش کاربیدی)



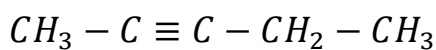
- ۴- به دلیل دارا بودن دو پیوند «پای» با دو مول از مولکول‌هایی مانند H_2O, Br_2, H_2 و ... واکنش افزایشی داده و سیر می‌شوند. و واکنش پذیری بیشتری از آلکن‌ها دارند.
- ۵- آلکین‌ها و سیکلو آلکان‌ها و نیز آلکادی آن‌ها فرمول عمومی یکسانی دارند.
- ۶- اولین آلکینی که ایزومر آلکینی دارد C_4H_6 (بوتین) می‌باشد.



نامگذاری آلکین‌ها

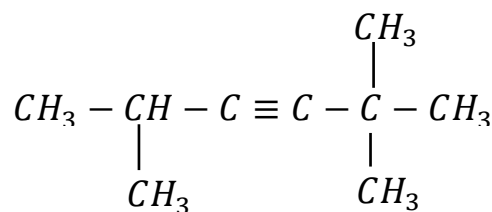
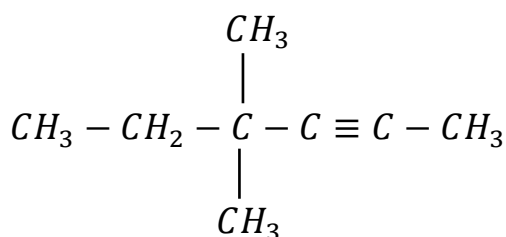
همانند نامگذاری آلکن بوده و فقط در انتهای نام زنجیره اصلی پسوند «ین» می‌آوریم.

مثال:



۲- پنتین

۴ و ۴- دی متیل ۲-هگزین



هیدرو کربن‌های حلقوی

* بسیاری از ترکیبات آلی در ساختار خود حداقل یک حلقه ایجاد می‌کنند که به آنها ترکیبات آلی حلقوی گویند. ساده ترین آنها هیدرو کربن‌های حلقوی هستند.

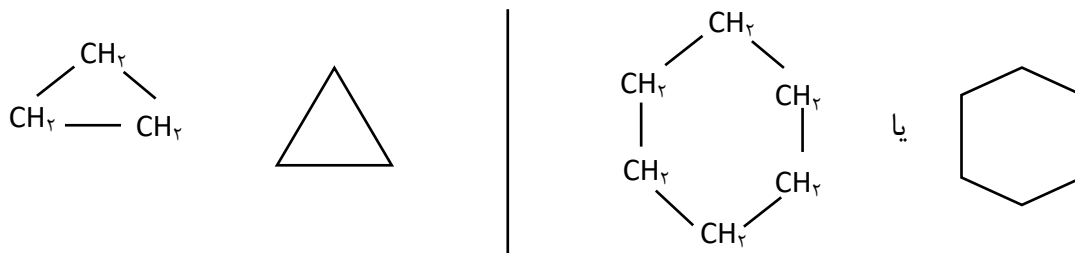
* هیدرو کربن‌های حلقوی نیز شامل سیکلو آلکان، سیکلو آلکن، هیدرو کربن‌های آروماتیک و ... می‌باشند.

سیکلو آلکان‌ها

۱- ساده ترین هیدرو کربن‌های حلقوی بوده که همانند آلکان‌ها سیر شده بود در نتیجه همانند آلکان‌ها واکنش پذیری کمی دارند.

۲- فرمول عمومی: C_nH_{2n}

۳- اولین سیکلو آلکان، سیکلو پروپان و مشهور ترین آنها سیکلو هگزان است:



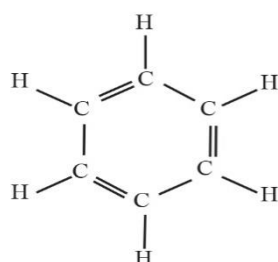
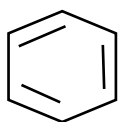
(سیکلو پروپان) (C_3H_6)

(سیکلو هگزان) (C_6H_{12})

۴- آلکن‌ها و سیکلو آلکان‌ها فرمول عمومی C_nH_{2n} داشته و در صورت تعداد کربن برابر ایزومر یکدیگرند. بهترین روش تشخیص آزمایشگاهی آنها عدم شرکت سیکلو آلکان در واکنش افزایشی است.

مثال: C_6H_{12} می‌تواند از خانواده آلکن‌ها باشد یا سیکلو آلکان‌ها اگر رنگ قرمز برم (Br_2) را بی رنگ کند، آلکن می‌باشد وگرنه سیکلو آلکان است.

ترکیبات آروماتیک



۱- حداقل یک حلقه بنزنی دارند: C_6H_6 (بنزن)

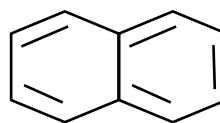
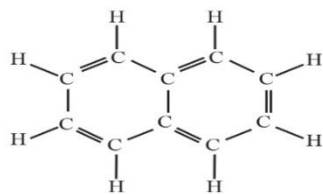
بنابراین سیر نشده بوده و حداقل به ۳ مول H_2 ، Br_2 و ... سیر می‌شوند.

۲- بنزن دارای سه پیوند دو گانه یکی در میان در حلقه شش کربنه خود می‌باشد. و با سه مول H_2 سیر شده و تبدیل به سیکلو هگزان می‌شود.

۳- نفتالن ($C_{10}H_8$) جامدی سفید رنگ بوده و به عنوان ضد بید برای نگه داری فرش و لباس کاربرد داشته است. این مولکول دارای ۵ پیوند دو گانه است:



نفتالن



نفتالن ($C_{10}H_8$)

تست ۱: چه تعدادی از مطالب زیر در مورد هیدرو کربن‌های حلقوی نادرست است؟



- حداقل دو اتم هیدروژن از آلکان‌های هم کربن کمتر دارند.
- هر کربن حداقل به دو کربن متصل است.
- همانند آلکان‌ها واکنش پذیری کمی دارند.
- بنزن در اثر واکنش با سه مول گاز هیدروژن تبدیل به سومین عضو خانواده سیلکو آلکان‌ها می‌شود.
- ساده ترین آنها دارای ۹ پیوند اشتراکی است.

۱ (۱) ۲ (۲) ۳ (۳) ۴ (۴)

تست ۲: اگر یک مول نفتالن با مقدار کافی گاز هیدروژن در شرایط مناسب واکنش دهد و به یک ترکیب سیر شده تبدیل شود، شمار اتم‌های هیدروژن در فرآورده حاصل با کدام گزینه برابر است؟

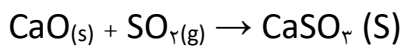
(۱) مجموع تعداد اتم‌های هپتین (۲) مجموع تعداد اتم‌های گاز فندک

(۳) تعداد پیوند اشتراکی در سیلکو هگزان (۴) تعداد اتم‌های هیدروژن در اتیل پنتان




زغال سنگ

- ۱- از جمله سوخت‌های فسیلی است که قدمت استفاده از آن به حدود ۵۰۰ سال قبل می‌رسد.
- ۲- زغال سنگ علاوه بر C و H دارای عناصر دیگری مانند N ، S و ... نیز می‌باشد. در نتیجه از سوختن آن H_2O ، CO ، CO₂ ، NO_x و SO_x تولید می‌شود، در صورتی که از سوختن بنزین (C₈H₁₈) سه فرآورده اول تولید می‌شود. (CO ، CO₂ ، H₂O)
- ۳- گازهای NO_x و SO_x تولیدی از سوختن زغال سنگ می‌توانند در واکنش با آب ایجاد باران اسیدی کنند.
- ۴- برای حذف گوگرد و ناخالصی‌های موجود در زغال سنگ می‌توان زغال سنگ را شست و شو داد. هم‌چنین در نیروگاه‌ها با قرار دادن کلسیم اکسید (آهک) در مسیر خروجی گازها، از ورود SO₂ به هوا کره تا حدی جلوگیری می‌کنند:



- ۵- یکی از معایب زغال سنگ دشواری استخراج آن است. در معادن زغال سنگ گاز متان (گازی بی‌رنگ، سبک و بی‌بو) وجود دارد. اگر مقدار CH₄ معدن به بیش از ۵٪ برسد احتمال انفجار وجود دارد.
- ۶- در یک قرن اخیر با جایگزینی بنزین (C₈H₁₈) به جای زغال سنگ، محاسن زیر ایجاد شده است:
 - الف) به ازای تولید ۱ kJ انرژی از سوختن بنزین نسبت به زغال سنگ CO₂ کمتری وارد هوا کره می‌شود.
 - ب) گرمای حاصل از سوختن ۱ gr بنزین بیشتر از سوختن ۱ gr زغال سنگ است.
 - ب) در اثر سوختن بنزین گازهای SO₂ و NO_x که ایجاد باران اسیدی می‌کند بسیار کمتر تولید می‌شوند.

تست: چه تعداد از مطالب زیر در مورد زغال سنگ درست می‌باشد؟ 

- قدمت استفاده از آن به قبل از نفت خام می‌رسد ولی استخراج آن کم خطرتر است.
- تنوع فرآورده‌های حاصل از سوختن آن بیشتر از بنزین است.
- انرژی گرمای حاصل از سوزاندن m گرم از آن بیشتر از m گرم بنزین است.
- مقدار کربن دی‌اکسید حاصل از سوزاندن m گرم از آن بیشتر از m گرم بنزین است.
- برای به دام انداختن NO_x حاصل از سوختن آن می‌توان از آهک استفاده کرد.

۴ (۴)

۳ (۳)

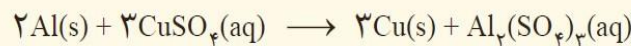
۲ (۲)

۱ (۱)

تمرین های دوره ای

۱- یون سولفات موجود در $2/45$ g از نمونه ای کود شیمیایی را با استفاده از یون باریم، جداسازی کرده و $2/18$ گرم باریم سولفات به دست آمده است. درصد خلوص کود شیمیایی را بر حسب یون سولفات حساب کنید.

۲- از واکنش $8/1$ گرم فلز آلومینیوم با خلوص 90% درصد با محلول مس (II) سولفات مطابق واکنش زیر، چند گرم فلز مس آزاد می شود؟



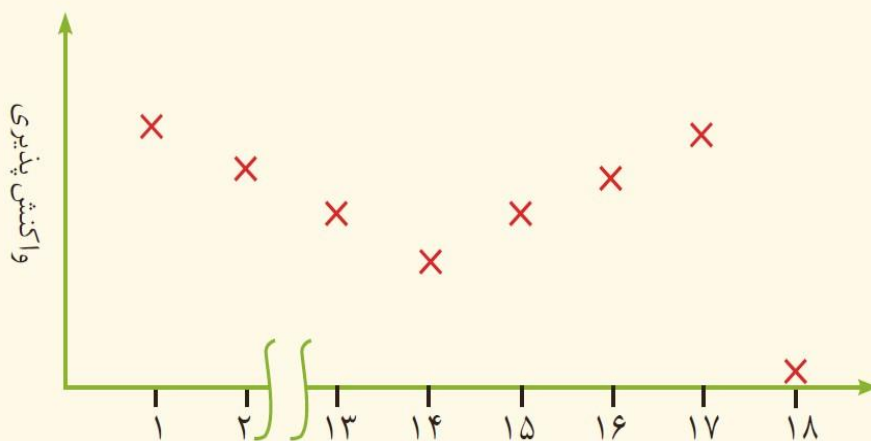
۳- سیلیسیم عنصر اصلی سازنده سلول های خورشیدی است که از واکنش زیر تهیه می شود.



الف) واکنش پذیری کربن را با سیلیسیم مقایسه کنید.

ب) مقدار ناخالصی در 100 گرم سیلیسیم مصرفی در صنایع الکترونیک $1/10000\%$ گرم است. درصد خلوص آن را حساب کنید.

۴- نمودار زیر روند کلی تغییر واکنش پذیری عنصرهای دوره دوم جدول دوره ای را نشان می دهد.

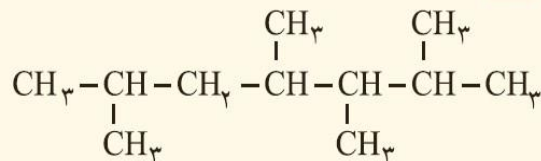
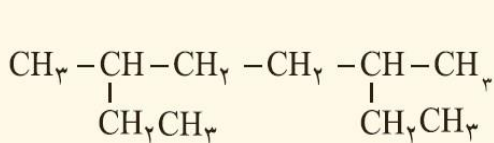


الف) چرا واکنش پذیری عنصرهای گروه 18 در حدود صفر است؟

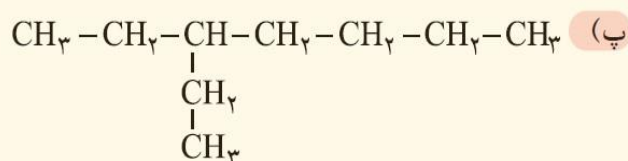
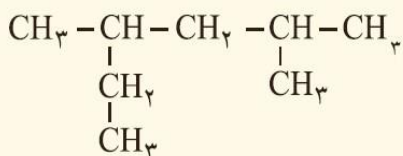
ب) روند تغییر واکنش پذیری را توضیح دهید.

۵- هر یک از هیدروکربن های زیر را به روش آیوپاک نام گذاری کنید.

(الف)



(ب)

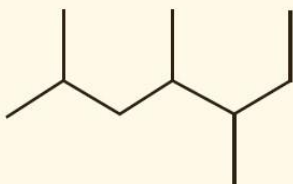


(ت)

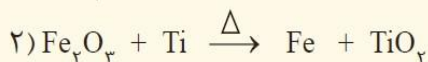
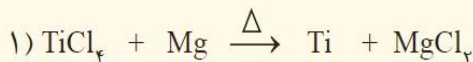
(پ)

(ج)

(ث)



۶- با توجه به واکنش های زیر به پرسش های مطرح شده پاسخ دهید.

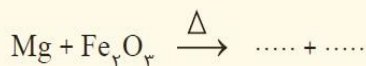


(الف) هر یک از آنها را موازنه کنید.

(ب) ترتیب واکنش پذیری عنصرهای Mg، Fe و Ti را مشخص کنید.

(پ) برای تهیه فلز تیتانیم، باید واکنش شماره (۱) را در حضور گاز آرگون انجام داد. چرا وجود گازهای اکسیژن و نیتروژن در محیط واکنش مانع از انجام واکنش می شود؟ (توجه: گاز نیتروژن به جو بی اثر معروف است)

(ت) پیش بینی کنید آیا واکنش زیر در شرایط مناسب انجام می شود؟ چرا؟ در صورت انجام، آن را کامل و موازنه کنید.



(ث) تیتانیم فلزی محکم، با چگالی کم و مقاوم در برابر خوردگی است. یکی از کاربردهای آن استفاده در بدنه دوچرخه است. اگر در کارخانه ای از مصرف $۱۰^۷ \times ۳/۵۴$ گرم تیتانیم (IV) کلرید، $۱۰^۶ \times ۷/۹۱$ گرم فلز تیتانیم به دست آید، بازده درصدی واکنش را حساب کنید.

۷- معدن مس سرچشمه کرمان، یکی از بزرگ‌ترین مجتمع‌های صنعتی معدنی جهان به شمار می‌رود و بزرگ‌ترین تولیدکننده مس است. برای تهیه مس خام از سنگ معدن آن، واکنش زیر انجام می‌شود.



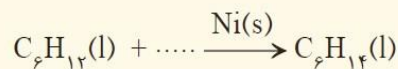
الف) با مصرف ۴۰۰ kg مس (I) سولفید با خلوص ۸۵٪ حدود ۱۹۰/۵۴ kg مس خام تهیه می‌شود. بازده درصدی واکنش را حساب کنید.

ب) چرا این واکنش روی محیط زیست تأثیر زیان‌باری دارد؟

۸- هگزان (C_6H_{14}) و ۱- هگزن (C_6H_{12}) دو مایع بی‌رنگ هستند.

الف) روشی برای تشخیص این دو مایع پیشنهاد کنید.

ب) جای خالی را در واکنش زیر پر کنید.



۹- هیدروکربنی به فرمول شناسایی شده است. افزودن چند قطره از آن به مقدار کمی از محلول برم در یک حلال آلی، سبب بی‌رنگ شدن محلول می‌شود.

الف) این هیدروکربن جزو آلکان‌ها، آلکن‌ها یا سیکلوآلکان‌هاست؟ چرا؟

ب) نسبت جرمی کربن به هیدروژن در آن برابر با ۶ و جرم مولی آن برابر با ۱۴۰/۲ گرم است. فرمول مولکولی آن را بیابید.

پ) با مراجعه به نمودار صفحه ۳۶، حالت فیزیکی این هیدروکربن را پیش‌بینی کنید.



تست ۱: کدام گزینه درست است؟

- (۱) در دوره سوم جدول تناوبی، سه عنصر فلزی وجود دارد.
- (۲) دوره‌های چهارم و پنجم جدول تناوبی در مجموع ۳۶ عنصر دسته d را در بر دارند.
- (۳) عدد اتمی اولین عنصر واسطه ۲۱ بوده که کاتیون پایدار آن به آرایش الکترونی kr می‌رسد.
- (۴) جدول دوره‌ای شامل ۱۸ گروه بوده که گروه اول آن ویژه هفت فلز قلیایی است.
- تست ۲: با توجه به فرمول شیمیایی سه ترکیب یونی NaA ، Mg_3D_2 و k_2E ، اگر A ، D و E به یک دوره جدول تعلق داشته باشند، برای مقایسه $A > E > D$ چه تعداد از ویژگی‌های زیر درست اند؟
- تعداد زیر لایه‌های اشغال شده از الکترون - تعداد لایه‌های اشغال شده از الکترون - شعاع اتمی - شعاع یونی - خصلت نافلزی - تعداد الکترون‌های دورترین زیر لایه - سرعت واکنش با فلز کلسیم - تعداد الکترون با $L = 0$
- | | | | |
|-------|-------|-------|-------|
| ۱ (۱) | ۲ (۲) | ۳ (۳) | ۴ (۴) |
|-------|-------|-------|-------|

تست ۳: کدام گزینه در مورد واکنش پذیری عناصر نادرست است؟ (غیر از گروه ۱۸)

- (۱) در گروه‌ها با افزایش عدد اتمی، افزایش می‌یابد.
- (۲) در نافلزات یک دوره، نافلزی که عدد اتمی آن بیشتر است، واکنش پذیرتر است.
- (۳) در فلزات یک دوره، فلزی که عدد اتمی آن کمتر است، واکنش پذیرتر است.
- (۴) در یک دوره، با افزایش عدد اتمی، واکنش پذیری کاهش و از گروه ۱۴ به بعد افزایش می‌یابد.
- تست ۴: چه تعداد از مطالب زیر نادرست است؟
- واکنش پذیری فلزات رابطه مستقیم با شعاع اتمی دارد و در نافلزات رابطه عکس.
 - شعاع یون یک عنصر بزرگتر از شعاع اتمی همان عنصر است.
 - شعاع یونی در گروه‌ها از بالا به پایین افزایش و در دوره‌ها از چپ به راست کاهش می‌یابد.
 - یون پایدار فلزات به آرایش الکترونی گاز نجیب قبل از خود می‌رسد.
 - هر چه عنصر در جدول دوره‌ای راست‌تر و بالاتر باشد، نافلزتر است (غیر از گروه ۱۸)

تست ۵: اگر واکنش فرضی $2A + BCl_2 \rightarrow 2ACl + B$ به طور طبیعی انجام شود، کدام گزینه در مورد فلزات A و B نادرست است؟

- (۱) واکنش پذیری A از B بیشتر است.
- (۲) اگر A فلز قلیایی باشد B می‌تواند فلز قلیایی خاکی هم دوره B باشد.
- (۳) اگر A فلز آلومینیوم باشد، B می‌تواند فلز روی باشد.
- (۴) سطح انرژی فرآورده‌ها بیشتر از واکنش دهنده‌ها است.

تست ۶: چه تعداد از مطالب زیر در مورد Fe^{3+} درست اند؟

- آرایش الکترونی آن مشابه Mn^{2+} است.
- اکسید آن به عنوان رنگ قرمز در نقاشی کاربرد دارد.

- برای شناسایی آن در یک محلول، از سدیم هیدروکسید می توان استفاده کرد.
- واکنش اکسید آن با فلز آلومینیوم، ترمیت نام دارد که در جوشکاری استفاده می شود.
- دارای ۱۲ الکترون با $L = 1$ می باشد.

۲ (۱) ۳ (۲) ۴ (۳) ۵ (۴)

تست ۷: اگر ۲۰ گرم NaHCO_3 با خلوص ۸۴ درصد بر اثر گرما به میزان ۵۰ درصد تجزیه شود، جرم جامد بر جای مانده چند گرم است؟ ($\text{Na} = 23$ ، $\text{O} = 16$ ، $\text{C} = 12$ ، $\text{H} = 1$)



۱۶/۹ (۴) ۱۳/۸ (۳) ۱۱/۶ (۲) ۵/۴ (۱)

تست ۸: دو مول گاز متان با ده مول گاز شامل ۲۰٪ اکسیژن و ۸۰٪ نیتروژن وارد موتور خودرو شده و ۵۰٪ آن به طور کامل می سوزد. اگر همه فرآورده ها گاز باشد چند درصد حجم گازهای خارج شده از آگزوز را به تقریب CO_2 تشکیل می دهند؟ (از واکنش گاز N_2 و O_2 با یک دیگر صرف نظر شود)

۱۶/۵ (۴) ۱۱/۲ (۳) ۹/۱ (۲) ۸/۳ (۱)

تست ۹: مخلوط مایعی از پنتان و پنتن به جرم ۱۱۲ گرم را در مجاورت با مقدار کافی برم قرار می دهیم. اگر بعد از کامل انجام شدن واکنش، جرم مخلوط نهایی به ۱۹۲ گرم برسد. درصد جرمی هیدرو کربن با واکنش پذیری کمتر در مخلوط اولیه چند درصد بوده است؟ ($\text{C} = 12$ ، $\text{H} = 1$ ، $\text{Br} = 80 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$)

۵۹ (۴) ۴۱ (۳) ۶۹ (۲) ۳۱ (۱)

تست ۱۰: تفاوت جرم $89/6$ لیتر از سومین عضو خانواده آلکین و همین حجم از سومین عضو خانواده آلکان که هر دو گاز و در شرایط STP اند، با جرم مولی کدام هیدرو کربن برابر است؟ ($\text{H} = 1$ ، $\text{C} = 12 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$)

(۱) اتان (۲) اتین (۳) دومین عضو خانواده آلکن (۴) دومین عضو خانواده آلکین

۱	۱ H هیدروژن ۱,۰۰۸	۲											۱۳	۱۴	۱۵	۱۶	۱۷	۱۸ He هلیوم ۴,۰۰۳
۲	۳ Li لیتیم ۶,۹۴	۴ Be بیریم ۹,۰۰۸											۵ B بور ۱۰,۸۰	۶ C کربن ۱۲,۰۱	۷ N نیتروژن ۱۴,۰۱	۸ O اکسیژن ۱۶,۰۰	۹ F فلورین ۱۹,۰۰	۱۰ Ne نئون ۲۰,۱۸
۳	۱۱ Na سدیم ۲۳,۹۹	۱۲ Mg منیزیم ۲۴,۳۱											۱۳ Al آلومینیم ۲۶,۹۸	۱۴ Si سیلیسیم ۲۸,۰۹	۱۵ P فسفر ۳۰,۹۷	۱۶ S گوگرد ۳۲,۰۷	۱۷ Cl کلر ۳۵,۴۵	۱۸ Ar آرگون ۳۹,۹۵
۴	۱۹ K پتاسیم ۳۹,۱۰	۲۰ Ca کلسیم ۴۰,۰۸	۲۱ Sc اسکاندیم ۴۴,۹۶	۲۲ Ti تیتانیم ۴۷,۸۷	۲۳ V وانادیوم ۵۰,۹۴	۲۴ Cr کروم ۵۲,۰۰	۲۵ Mn منگنز ۵۴,۹۴	۲۶ Fe آهن ۵۵,۸۵	۲۷ Co کبالت ۵۸,۹۳	۲۸ Ni نیکل ۵۸,۶۹	۲۹ Cu مس ۶۳,۵۵	۳۰ Zn روی ۶۵,۳۹	۳۱ Ga گالیم ۶۹,۷۲	۳۲ Ge ژرمانیم ۷۲,۶۴	۳۳ As آرسنیک ۷۴,۹۲	۳۴ Se سلنیم ۷۸,۹۶	۳۵ Br برم ۷۹,۹۰	۳۶ Kr کریپتون ۸۳,۸۰
۵	۳۷ Rb روبیدیم ۸۵,۴۷	۳۸ Sr استرانسیم ۸۷,۶۲	۳۹ Y ایترویم ۸۸,۹۱	۴۰ Zr زیرکونیم ۹۱,۲۲	۴۱ Nb نیوبیم ۹۲,۹۱	۴۲ Mo مولیبدن ۹۵,۹۴	۴۳ Tc تکنسیم -	۴۴ Ru روتنیم ۱۰۱,۱	۴۵ Rh رودیم ۱۰۱,۰۷	۴۶ Pd پالادیم ۱۰۶,۴۰	۴۷ Ag نقره ۱۰۷,۰۹	۴۸ Cd کادمیم ۱۱۲,۴۰	۴۹ In ایندیم ۱۱۴,۸۰	۵۰ Sn قلع ۱۱۸,۷۰	۵۱ Sb آنتیموان ۱۲۱,۸۰	۵۲ Te تلوریم ۱۲۷,۶۰	۵۳ I ید ۱۲۶,۹۰	۵۴ Xe زنون ۱۳۱,۳۰
۶	۵۵ Cs سزیم ۱۳۲,۹	۵۶ Ba باریم ۱۳۷,۳	۷۱ Lu لوتسیم ۱۷۵,۰۰	۷۲ Hf هافنیم ۱۷۸,۵	۷۳ Ta تانтал ۱۸۰,۹۰	۷۴ W تنگستن ۱۸۳,۸۰	۷۵ Re رینم ۱۸۶,۲۰	۷۶ Os اسمیم ۱۹۰,۲۰	۷۷ Ir ایریدیم ۱۹۲,۲۰	۷۸ Pt پلاتین ۱۹۵,۱	۷۹ Au طلا ۱۹۷,۰۰	۸۰ Hg جیوه ۲۰۰,۶۰	۸۱ Tl تالیم ۲۰۴,۳۰	۸۲ Pb سرب ۲۰۷,۲۰	۸۳ Bi بیسموت ۲۰۹,۰۰	۸۴ Po پولونیم [۲۰۹]	۸۵ At استاتین [۲۱۰]	۸۶ Rn رادون [۲۲۲]
۷	۸۷ Fr فرانسیم [۲۲۳]	۸۸ Ra رادیم [۲۲۶]	۱۰۳ Lr لورنسیم [۲۶۲]	۱۰۴ Rf رادرفوردیم [۲۶۷]	۱۰۵ Db دانبیم [۲۶۸]	۱۰۶ Sg سیبورگیوم [۲۷۱]	۱۰۷ Bh بورنیم [۲۷۲]	۱۰۸ Hs هاسیم [۲۷۷]	۱۰۹ Mt مایتنریم [۲۷۶]	۱۱۰ Ds دارمشاتیم [۲۸۱]	۱۱۱ Rg رونتگنیم [۲۸۰]	۱۱۲ Cn کوپرنسیم [۲۷۷]	۱۱۳ Nh نیهونیم [۲۸۴]	۱۱۴ Fl فلرویم [۲۸۹]	۱۱۵ Mc مکسکوویوم [۲۸۸]	۱۱۶ Lv لیورموریم [۲۹۳]	۱۱۷ Ts تتسینه [۲۹۶]	۱۱۸ Og اوگانسون [۲۹۴]
			۵۷ La لاتان ۱۳۸,۹۰	۵۸ Ce سزیم ۱۴۰,۱۰	۵۹ Pr پراسودیوم ۱۴۰,۹۰	۶۰ Nd نئودیم ۱۴۴,۲۰	۶۱ Pm پرومتیم [۱۴۵]	۶۲ Sm ساماریوم ۱۵۰,۴۰	۶۳ Eu اوروپیم ۱۵۲,۰۰	۶۴ Gd گادولینیم ۱۵۷,۳۰	۶۵ Tb تریم ۱۵۸,۹۰	۶۶ Dy دیسپرویم ۱۶۲,۵۰	۶۷ Ho هولیم ۱۶۴,۹۰	۶۸ Er اریتم ۱۶۷,۳۰	۶۹ Tm تولیم ۱۶۸,۹۰	۷۰ Yb ایتربیم ۱۷۳,۰۰		
			۸۹ Ac اکتیونیم [۲۲۷]	۹۰ Th توریم ۲۳۲,۰۰	۹۱ Pa پروتاکتینیم ۲۳۱,۰۰	۹۲ U اورانیم ۲۳۸,۰۰	۹۳ Np نپتونیم [۲۳۷]	۹۴ Pu پلوتونیم [۲۴۴]	۹۵ Am امریسیم [۲۴۳]	۹۶ Cm کوریوم [۲۴۷]	۹۷ Bk برکلیم [۲۴۷]	۹۸ Cf کالیفرنیم [۲۵۱]	۹۹ Es اینشتینیم [۲۵۲]	۱۰۰ Fm فرمیوم [۲۵۷]	۱۰۱ Md مدالیوم [۲۵۸]	۱۰۲ No نوبلیوم [۲۵۹]		

عدد اتمی — ۱
 نام — هیدروژن
 نماد شیمیایی — H
 جرم اتمی میانگین — ۱/۰۰۸

