

ردیف	کلمه و یا قید
1	گرما دادن به مواد و افزودن آنها به یکدیگر سبب تغییر و گاهی بهبود خواص می شود.
2	همه مواد طبیعی و مصنوعی از کره زمین به دست می آید.
3	به تقریب جرم کل مواد در کره زمین ثابت است.
4	عناصر در جدول دوره ای بر اساس بنیادی ترین ویژگی آنها یعنی عدد اتمی چیده شده اند.
5	همه عنصر های گروه 14 رسانای جریان برق هستند.
6	عنصر ژرمانیم همانند عنصر سیلیسیم رسانای جریان برق هستند و در اثر ضربه خرد میشوند.
7	بیشتر عناصر جدول تناوبی را فلزات تشکیل می دهند که به طور عمده در سمت چپ و مرکز جدول تناوبی هستند.
8	هر چه شعاع اتمی یک فلز بزرگتر باشد در شرایط معین آسان تر الکترون از دست می دهد خلصت فلزی بیشتری دارد و در نتیجه فعالیت شیمیایی آن بیشتر است.
9	هر چه شعاع اتمی یک نافلز کوچک تر باشد در شرایط معین آسان تر الکترون جذب می کند و خلصت نافلزی بیش تری دارد و در نتیجه فعالیت شیمیایی آن بیشتر است.
10	هر چه شدت نور و یا خروج گاز از واکنش بیش تر باشد واکنش شیمیایی سریع تر و شدید تر بوده و واکنش دهنده ها فعالیت شیمیایی بیشتری دارد.
11	در دوره سوم جدول تناوبی از چپ به راست اختلاف شعاع اتمی در عنصر های متوالی کاهش می یابد.
12	اگر چه همه فلزات رفتار های کلی مشابه دارند اما تفاوت قابل توجهی میان آنها وجود دارد و هر کدام از آنها رفتار ویژه خود را دارد.
13	اغلب فلزات دوره چهارم در طبیعت به شکل ترکیب های یونی همچون اکسید ها کربنات و... یافت می شوند.

14	اتم اغلب فلز های واسطه به آرایش گاز نجیب نمی رسد، درحالی که کاتیون های اغلب فلزهای اصلی به آرایش گاز نجیب می رسند.
15	اسکاندیم نخستین فلز واسطه است و یون سه بار مثبت تشکیل می دهد و به آرایش گاز نجیب پیش از خود می رسد و در وسایل خانه مانند تلویزیون رنگی و برقی شیشه ها وجود دارد.
16	ملا در طبیعت هم به شکل فلزی یافت می شود و هم ترکیب و مقدار آن در معادن ملا بسیار ناچیز است.
17	اغلب عنصر ها به شکل ترکیب در طبیعت یافت می شوند، هر چند برقی نافلز ها مانند اکسیژن، نیتروژن، گوگرد و... به شکل آزاد در طبیعت وجود دارند.
18	در میان فلزات تنها ملا به شکل کلوخه ها یا رگه های زرد لابه لای خاک یافت می شود.
19	آهن فلزی است که در جهان بیشترین مصرف سالانه در میان صنایع گوناگون دارد.
20	آهن در طبیعت اغلب به شکل اکسید یافت می شود.
21	در هر واکنش شیمیایی که به ملور طبیعی انجام می شود، واکنش پذیری فرآورده ها از واکنش دهنده ها کم تر است.
22	هر چه واکنش پذیری اتم های عنصری بیش تر باشد، در شرایط یکسان تمایل آن اتم برای تبدیل شدن به ترکیب بیشتر است.
23	هر چه فلز فعال تر باشد میل بیشتری به ایجاد ترکیب دارد و ترکیب هایش پایدار تر از خودش است.
24	هر چه واکنش پذیری یک فلز بیش تر باشد استخراج آن فلز دشوار تر است.
25	در همه شرکت های فولاد جهان از جمله فولاد مبارکه، برای استخراج آهن از کربن استفاده می شود
26	غلظت بیشتر گونه های فلزی موجود در کف اقیانوس نسبت به ذخایر زمین، بهره برداری از این منابع را نوید می دهد.
27	نفت خام مخلوطی از هزاران ترکیب شیمیایی است که بخش عمده آن را هیدروکربن های گوناگون تشکیل می دهد.
28	مجموع ترکیب های شناخته شده از کربن، از مجموع ترکیب های شناخته شده از دیگر عنصر ها بیشتر است.
29	متان ساده ترین و نخستین عضو خانواده آلکان است.

30	در آلکان های راست زنجیر، هر اتم کربن به یک یا دو اتم کربن دیگر متصل است. در حالی که در آلکان های شاخه دار، برخی کربن ها به سه یا چهار اتم کربن دیگر متصل هستند.
31	در آلکان ها، با افزایش شمار اتم های کربن، نقطه جوش، گرانروی و چسبندگی افزایش و فرار بودن کاهش می یابد.
32	ویژگی مهم و برجسته آلکان ها این است که به علت سیر شده بودن تمایل چندانی به انجام واکنس های شیمیایی ندارند.
33	اتن نخستین عضو خانواده آلکن هاست که در بیش تر گیاهان وجود دارد و در کشاورزی از آن به عنوان « عمل آورنده » استفاده می شود.
34	مهم ترین حلال صنعتی آب است. اتانول هم یکی از مهم ترین حلال های صنعتی است.
35	اتین ساده ترین آلکین است که از آن برای جوشکاری و برشکاری فلزات استفاده می شود.
36	آلکان ها بخش عمده هیدروکربن های موجود در نفت خام را تشکیل می دهند و به دلیل واکنش پذیری کم اغلب به عنوان سوخت به کار می روند.
37	سیلسیم، عنصر اصلی سازنده سلول های خورشیدی است.