

ردیف	کلمه و یا قید
۱	آخرین تصویری که ویجر ۱ پیش از خروج از سامانه خورشیدی از زادگاه خود گرفت از فاصله تقریبی ۷ میلیارد کیلومتری بود.
۲	ایزوتوپ های هر عنصر خواص شیمیایی یکسان و خواص فیزیکی وابسته به جرم متفاوتی دارند.
۳	عصرها به صورت ناهمگون در جهان هستی توزیع شده اند.
۴	برخی از دانشمندان بر این باورند که سر آغاز کیهان با انفجار مهیب (مهبانگ) همراه بوده است.
۵	اولین عصرهایی که پا به جهان هستی گذاشتند، هیدروژن و هلیم بوده اند.
۶	اغلب در يك نمونه طبیعی از عنصری معین، اتم های سازنده، جرم یکسانی ندارند.
۷	اغلب هسته هایی که نسبت شمار نوترون ها به پروتون های آنها برابر یا بیش از ۱/۵ باشد، ناپایدارند و با گذشت زمان متلاشی می شوند.
۸	هسته ایزوتوپ های ناپایدار پرتوزا هستند و اغلب بر اثر تلاشی افزون بر ذره های پرنرژی، مقدار زیادی انرژی نیز آزاد می کنند.
۹	تکنسیم نخستین عنصری بود که در واکنشگاه هسته ای ساخت شد.
۱۰	همه تکنسیم موجود در جهان باید به روش مصنوعی و با استفاده از راکتور ساخته شود.
۱۱	اورانیوم شناخته شده ترین فلز پرتوزایی است که یکی از ایزوتوپ های آن ($A=235$) اغلب به عنوان سوخت هسته ای در راکتور های اتمی به کار می رود.
۱۲	یکی از مراحل مهم چرخه تولید سوخت هسته ای، غنی سازی ایزوتوپی است.
۱۳	اغلب افرادی که به سرطان ریه دچار میشوند سیگاری هستند.
۱۴	اتم ها بسیار ریزند به طوری که نمی توان آنها را به طور مستقیم مشاهده و جرم آنها را اندازه گیری کرد.
۱۵	گرم رایج ترین یکای اندازه گیری در آزمایشگاه شناخته میشود.
۱۶	به دلیل اینکه خورشید و دیگر اجرام آسمانی از ما بسیار دور هستند، ویژگی های آنها را نمی توان به طور مستقیم اندازه گیری کرد.

۱۷	گستره پیوسته رنگی حاصل از تجزیه نور خورشید، هنگام عبور از قطره های آب موجود در هوا، شامل بی نهایت طول موج از رنگ های گوناگون است.
۱۷	بسیاری از نمک ها شعله رنگی دارند.
۱۸	رنگ شعله فلز لیتیم و همه ترکیبات آن به رنگ سرخ است.
۱۹	اتم هیدروژن ساده ترین اتم است و دارای یک پروتون در هسته و یک الکترون در پیرامون خود است.
۲۰	برای الکترون، نشر نور مناسب ترین شیوه برای از دست دادن انرژی است.
۲۱	انرژی نیز همانند ماده در نگاه ماکروسکوپی، پیوسته اما در نگاه میکروسکوپی، گسسته یا کوانتومی است.
۲۲	در مدل کوانتومی اتم، انرژی الکترون با فاصله آن از هسته اتم رابطه مستقیم دارد .
۲۳	قاعده آفا آرایش الکترونی اتم اغلب عنصرها را به درستی پیش بینی می کند.
۲۴	در لایه ظرفیت همه گازهای نجیب به جز هلیم دو الکترون وجود دارد.
۲۵	هر ترکیب یونی از لحاظ بار الکتریکی خنثی است و بسیاری از ترکیبات شیمیایی در ساختار خود هیچ یونی ندارند.