



آکادمی آنلاین تیز لاین

قوی ترین پلتفرم آموزشی تیز هوشان

برگزار کننده کلاس های آنلاین و حضوری تیز هوشان

و المپیاد از پایه چهارم تا دوازدهم

آزمون های آنلاین و حضوری

مشاوره تخصصی

با اسکن QR کد روبرو
وارد صفحه اینستاگرام
آکادمی تیز لاین شو و از
محتوه های آموزشی
رایگان لذت ببر



TIZLINE.IR

برای ورود به صفحه اصلی سایت آکادمی تیز لاین کلیک کنید

برای دانلود دفترچه آزمون های مختلف برای هر پایه کلیک کنید

برای مطالعه مقالات بروز آکادمی تیز لاین کلیک کنید

آکادمی آموزشی تیزلاین

شیمی ۲ فصل ۱ منابع شیمیایی و نقش آن در زندگی

۱. کدام گزینه نادرست است؟

- ۱ با کسشندرش دانش تجربی، شیمی‌دان‌ها به رابطه میان خواص مواد با اتم‌های سازند آن‌ها پی بردن.
- ۲ گسترش صنعت خودرو مدیون شناخت و دسترسی به فولاد است.
- ۳ برخی معتقدند هرچه میزان بهره‌برداری از منابع یک کشور بیشتر باشد آن کشور توسعه یافته‌تر است.
- ۴ سبزیجات و میوه‌ها با استفاده از کودهای مادی K , N و P رشد می‌کنند.

۲. کدام موارد از مطالب زیر نادرست است؟

(آ) در جدول تناوبی با پیمایش هر دوره از چپ به راست، تعداد لایه‌ها و زیرلایه‌های الکترونی اشغال شده اتم‌ها تغییری نمی‌کند.

(ب) نماد شیمیایی چهار عنصر قلع، سلنیم، سیلیسیم و استرانسیم به ترتیب به صورت Si , Se , Sn و St است.

(پ) تعداد نافلزهای جامد گروه ۱۴، با تعداد شیوه‌فلزهای دوره سوم برابر است.

(ت) همه تناوب (دوره)‌های جدول تناوبی، با یک فلز شروع شده و با یک نافلز گازی خاتمه می‌یابند.

۴

۳

۲

۱ آ، ب، پ

۳. در دما و فشار اتاق، کدام گروه از جدول تناوبی، دارای عنصرهایی با هر سه حالت فیزیکی جامد، مایع، گاز است؟

۴

۳

۲

۱ گروه ۱۶

۴. چند مورد از مطالب زیر درست است؟

(الف) واکنش‌پذیری در گروه فلزهای قلیایی همانند گروه هالوژن‌ها از بالا به پایین افزایش می‌یابد.

(ب) واکنش‌پذیری یون هالید از واکنش‌پذیری هالوژن آن کمتر بوده و ناپایدارتر است.

(ج) در هر گروه از جدول دوره‌ای با افزایش عدد اتمی شعاع واکنش‌پذیری افزایش می‌یابد.

(د) هالوژن موجود در دوره سوم در دمای $20^{\circ}C$ با گاز هیدروژن واکنش می‌دهد.

۴

۳

۲

۱

آکادمی آموزشی تیزلاین

شیمی ۲ فصل ۱ منابع شیمیایی و نقش آن در زندگی

۵. کدام موارد از مطالب زیر نادرست نمی‌باشد؟

الف) اسکاندیم ($_{21}Sk$) نخستین فلز واسطه در جدول دوره‌ای است که در تلویزیون رنگی وجود دارد.

ب) نسبت تعداد الکترون در آخرین زیرلایه یون $^{+}_{29}Cu$ به یون $^{+}_{25}Mn$ $\frac{1}{5}$ می‌باشد.

ج) علت راحتی ساخت رشتلهای سیم بسیار نازک از طلا آن است که این فلز اصلی قابلیت مقتول شدن دارد.

د) مجتمع طلای موقه در اصفهان و زرشوان در آذربایجان شرقی از منابع استخراج طلا در ایران هستند.

ه) تعداد الکترون لایه ظرفیت عنصر X برابر با تعداد الکترون در آخرین زیرلایه یون $^{+}_{25}Mn$ است.

۱ الف، ج، د، ه ۲ ج، د، ه ۳ الف، ج، د ۴ فقط مورد (ه)

۶. شکوه و عظمت تمدن امروزی تا حدود زیادی مدیون مواد جدیدی است که از شیشه و پلاستیک و فلز و الیاف و سرامیک و ... ساخته می‌شوند؛ کدام گزینه‌ها مواد سازنده آن‌ها را درست معرفی کرده است؟

الف) شیشه از شن و ماسه‌ب (پلاستیک از نفت) فلز از سنگ

د) الیاف طبیعی و مصنوعی به ترتیب از پشم و ه) سرامیک از خاک رس و ماسه کتان و از نفت

۱ الف، ب، ج، د، ه ۲ ج، د ۳ ب، الف، ج ۴ الف، ب، ج، د، ه

۷. کدام سه عنصر، در یک گروه جدول دوره‌ای جای دارند و همگی فلزند؟

۱ $_{15}P$, $_{31}Ga$ ۲ $_{5}Sn$, $_{32}Ge$, $_{14}Si$ ۳ $_{27}Rb$, $_{47}Ag$, $_{29}Cu$ ۴ $_{20}Ca$, $_{12}Mg$, $_{38}Sr$

۸. چند مورد از مطالب زیر صحیح نمی‌باشد؟

الف) قابلیت ورقه شدن همانند رسانایی الکتریکی جزء رفتارهای فیزیکی نافلزها است.

ب) واکنش عنصر Na با گاز کلر نسبت به عنصر K سریع‌تر و شدیدتر است.

ج) هالوژن‌ها با گرفتن یک الکtron به یون هالید تبدیل شده و واکنش پذیرترین آن‌ها عنصر F است.

د) همواره فلزات دارای سطح درخشان هستند زیرا این موضوع جزء ویژگی فیزیکی آن است و تغییر نمی‌کند.

۱ ۴ ۲ ۳ ۳ ۲ ۴ ۱

۹. چه تعداد از عبارت‌های زیر درست است؟

الف) میزان بهره‌برداری از منابع یک کشور ارتباطی با توسعه‌یافته‌گی آن کشور ندارد.

ب) از سال ۲۰۰۵ تاکنون میزان استخراج و مصرف سوخت‌های فسیلی در حال کاهش است.

پ) در سال ۲۰۱۵ به تقریب ۳۰ میلیون تن مواد معدنی در جهان استخراج و مصرف شده است.

ت) پیش‌بینی می‌شود در ده سال آینده میزان استخراج و مصرف مواد معدنی همانند فلزها افزایش یابد.

۱ ۴ ۲ ۳ ۳ ۲ ۴ ۱

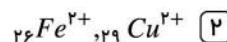
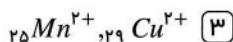
۱۰. فعال‌ترین عنصرهای فلزی و نافلزی به ترتیب به کدام گروه‌های جدول دوره‌ای تعلق دارند؟

۱ ۱۷ و ۱ ۲ ۱۱ و ۱۷ ۳ ۱۶ و ۲ ۴ ۱۲ و ۱۴

آکادمی آموزشی تیزلاین

شیمی ۲ فصل ۱ منابع شیمیایی و نقش آن در زندگی

۱۱. نسبت تعداد الکترون در آخرین زیرلایه کدام ۲ یون یا عنصر زیر از بقیه بیشتر است؟ (راست نسبت به چپ)



۱۲. چند مورد از موارد زیر درست است؟

(الف) زمین سرشار از نعمت‌های پنهان و پیدایی است که هریک اندازه نامعینی دارند.

(ب) در طول تاریخ گسترش صنعت خودروسازی مدیون شناخت و دسترسی به زغال‌سنگ بوده است.

(ج) پیشرفت صنعت الکترونیک مبتنی بر اجزایی است که در آن‌ها عنصرهایی همچون سیلیسیم و ژرمانیوم به کار رفته است.

(د) توزیع و پخش شدن غیریکنواخت منابع شیمیایی در جهان موجب پدید آمدن آلاینده‌ها شده است.

(ه) در طول تاریخ میزان تولید و مصرف نسبی مواد معدنی بیشتر از سوخت‌های فسیلی و فلزها بوده است.

۴

۳

۲

۱

۱۳. تفاوت عدد اتمی عنصری که در دوره پنجم و گروه ۱۶ است، با عدد اتمی هشتمنی عنصر واسطه دوره چهارم، کدام است؟

۲۴

۲۳

۲۲

۲۱

۱۴. کدام گزینه نادرست نمی‌باشد؟

۱ سخت بودن فلزات جزء ویژگی فیزیکی آن‌ها است که همه فلزات دارای آن ویژگی هستند.

۲ علت سبز رنگ بودن زمرد، وجود ترکیبات فلزات اصلی در آن است.

۳ در عناصر واسطه نسبت تعداد عناصر دارای زیرلایه نیمپر $= \ell$ به تعداد عناصر دارای زیرلایه پر ۱ است.

۴ آهن دارای دو یون Fe^{3+} و Fe^{2+} است که آرایش آن‌ها به ترتیب به $3d^5$ و $3d^6$ ختم می‌شود.

۱۵. در گروه فلزهای قلیایی شعاع اتمی از بالا به پایین و خصلت فلزی آن‌ها نیز با شعاع اتمی آن‌ها تغییر می‌کند و در یک دوره از چپ به راست شعاع اتمی و خصلت فلزی با شعاع اتمی آن تغییر می‌کند.

۱ افزایش - مشابه - کاهش - غیر مشابه

۱ افزایش - مشابه - افزایش - غیر مشابه

۲ افزایش - مشابه - کاهش - مشابه

۳ افزایش - مشابه - افزایش - مشابه

آکادمی آموزشی تیزلاین

شیمی ۲ فصل ۱
منابع شیمیایی و نقش آن در زندگی

پاسخنامه کلیدی

- | | | | | |
|-------|-------|-------|--------|--------|
| ۱ . ۱ | ۴ . ۲ | ۷ . ۳ | ۱۰ . ۴ | ۱۳ . ۵ |
| ۲ . ۳ | ۵ . ۶ | ۸ . ۷ | ۱۱ . ۸ | ۱۴ . ۹ |
| ۳ . ۴ | ۶ . ۵ | ۹ . ۱ | ۱۲ . ۲ | ۱۵ . ۳ |

مجری همایش کلاس و آزمون در سراسر کشور

با حضور اساتید برگزیده کشوری تیزهوشان و کنکور

www.tizline.ir

@mathmovie6

@Tizline.ir

آکادمی آموزشی تیز لاین

با حضور استاد بزرگیه کشوری تیز هوشان و کنکور

تقویم آموزشی آکادمی تیز لاین

سال ۱۴۰۱-۱۴۰۰

#تیزلاین_شو

ترم دو
دوره سالانه

آغاز ثبت نام: ۱ دی

شروع دوره: ابهمن
پایان دوره: ۲۵ اردیبهشت

۱۵ جلسه

ترم یک
دوره سالانه

آغاز ثبت نام: شهریور

شروع دوره: ۱۰ مهر
پایان دوره: ۱۸ دی

۱۵ جلسه

ترم
تابستان

آغاز ثبت نام: ۱۰ خرداد

شروع دوره: ۱۲ تیر

پایان دوره: ۲۰ شهریور

۱۰ جلسه

آنلاین تخصص ماست

کلاس، آزمون، مشاوره، تکلیف

ثبت نام در سایت رسمی آکادمی تیز لاین www.Tizline.ir

آزمون های هماهنگ از ۲۵ مهر تا ۱۱ اردیبهشت

@mathmovie6

@Tizline.ir