

پیش نمایش امتحان پایانی شیمی دهم

- پیش نمایش آزمون ساخته شده

بازگشت به مدیریت آزمون ها

لیکوناد
یادگیری

نام آزمون : امتحان پایانی شیمی دهم

تعداد سوال : ۲۰

متوسط

درصد پاسخگویی ۲۱%

قلمچی ۱۳۹۷

در ۰/۰۳۲ گرم مس چند اتم از این فلز وجود دارد؟ ($\text{Cu} = 64 \text{ g.mol}^{-1}$)

(۲) $3/01 \times 10^{21}$

(۱) $3/01 \times 10^{20}$

(۴) $1/204 \times 10^{20}$

(۳) $1/204 \times 10^{21}$

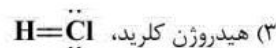
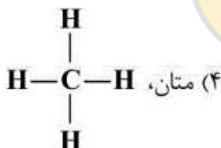
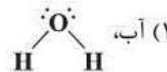
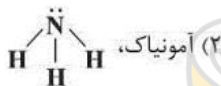
سوال ☒ پاسخ

آسان

درصد پاسخگویی ۵۲%

قلمچی ۱۳۹۷

آرایش الکترون - نقطه‌ای کدام مولکول زیر نادرست است؟



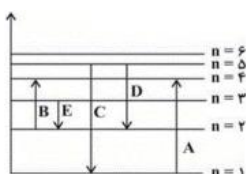
سوال ☒ پاسخ

آسان

درصد پاسخگویی ۴۹%

قلمچی ۱۳۹۸

گزینه های دامدار: ۲،



با توجه به شکل مقابل که مربوط به جابه‌جایی الکترون بین لایه‌ها در اتم هیدروژن است، کدام انتقال مقدار بیش‌تری انرژی آزاد می‌کند و نور حاصل از آن مرئی است؟

- A (۱)
C (۲)
D (۳)
B (۴)

سوال ☒ پاسخ

آسان

درصد پاسخگویی ۵۵%

قلمچی ۱۳۹۶

عصری که آخرین زبدهی انحرافی اعمال شده‌ی ام آن به صورت ۱۳۰۱۲۱ است. در کدام گروه و دوره‌ی جدول دورهای جای دارد؟

(۲) ۱۳، پنجم

(۱) ۱۳، چهارم

(۴) ۱۵، سوم

(۳) ۱۵، چهارم

پاسخ ☒ سوال

متوسط

درصد پاسخگویی ۲۵%

قلمچی ۱۳۹۷

گزینه های دامدار: ۱،

عنصر A دارای سه ایزوتوپ است. جرم اتمی میانگین عنصر A برحسب amu کدام است؟

ایزوتوپ	A _۱	A _۲	A _۳
تعداد نوترون	۳۴	۴۶	۴۸
درصد فراوانی	۳۰	۴۰	۴۰

(۱) ۴۶/۶

(۲) ۸۴/۶

(۳) ۸۶/۴

(۴) ۸۵/۴

پاسخ ☒ سوال

آسان

درصد پاسخگویی ۶۳%

قلمچی ۱۳۹۷

کربن مونوکسید از کربن دی اکسید است. چگالی این گاز از هوا است و میل ترکیبی هموگلوبین خون با این گاز بیش از برابر اکسیژن است.

(۲) پایدارتر - کمتر - ۲۰۰

(۱) ناپایدارتر - کمتر - ۲۰۰

(۴) پایدارتر - بیشتر - ۴۰۰

(۳) ناپایدارتر - بیشتر - ۴۰۰

پاسخ ☒ سوال

آسان

درصد پاسخگویی ۴۹%

قلمچی ۱۳۹۸

در واکنش زیر، پس از موازنه، اختلاف مجموع ضرایب فراورده‌ها و واکنش دهنده‌ها کدام است؟



(۴) ۳

(۳) ۸

(۲) ۱

(۱) ۴

پاسخ ☒ سوال

آسان

درصد پاسخگویی ۵۰%

قلمچی ۱۳۹۶

گزینه های دامدار: ۴،

نام صحیح ترکیبات SO_۳، Fe_۲O_۳، Al_۲O_۳ و MgO کدام است؟

(۱) گوگرد اکسید - آهن (III) اکسید - آلومینیم (III) اکسید - منیزیم اکسید

(۲) گوگرد تری اکسید - آهن (III) اکسید - آلومینیم اکسید - منیزیم اکسید

(۳) گوگرد تری اکسید - آهن اکسید - آلومینیم اکسید - منیزیم (II) اکسید

(۴) گوگرد تری اکسید - آهن (III) اکسید - آلومینیم (III) اکسید - منیزیم (II) اکسید

پاسخ ☒ سوال

آسان

درصد پاسخگویی ۵۷%

قلمچی ۱۳۹۹

(۱) کربن دی‌اکسید - اسیدی - بیشتر

(۳) کربن مونوکسید - اسیدی - کمتر

پاسخ ☒ سوال

آسان

درصد پاسخگویی ۴۹%

قلمچی ۱۳۹۶

اثر گلخانه‌ای عبارت است از:

- (۱) جذب تابش‌های فرابنفش توسط اوزون
(۲) بازتابش پرتوهای با انرژی بیشتر از ابر به زمین
(۳) بازتابش انرژی خورشیدی توسط یخچال‌های قطبی
(۴) به دام انداخته شدن و برگشتن انرژی تابشی به وسیله‌ی برخی از گازهای موجود در هواکره

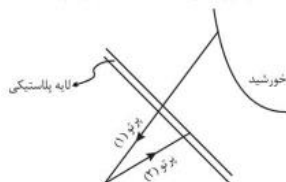
پاسخ ☒ سوال

آسان

درصد پاسخگویی ۵۵%

قلمچی ۱۳۹۷

تصویر زیر بخشی از یک گلخانه را نشان می‌دهد. طول موج پرتو (۱) از طول موج پرتو (۲) و انرژی آن است. در اثر گلخانه‌ای زمین، لایه‌ی پلاستیکی همان است.



- (۱) بزرگ‌تر - کم‌تر - گازهای CO_2 و H_2O
(۲) بزرگ‌تر - بیش‌تر - O_2
(۳) کوچک‌تر - کم‌تر - گازهای CO_2 و H_2O
(۴) کوچک‌تر - بیش‌تر - هواکره

پاسخ ☒ سوال

آسان

درصد پاسخگویی ۶۷%

قلمچی ۱۳۹۷

کدام گزینه جاهای خالی را به درستی کامل می‌کند؟ (گزینه‌ها را از راست به چپ بخوانید).
(الف) وجود گاز در هوایی که تنفس می‌کنیم، سبب آسیب رساندن به ریه‌ها و سوزش چشم‌ها می‌شود.
(ب) هوای آلوده کلاتشهرها که اغلب به رنگ قهوه‌ای روشن است ناشی از وجود گاز در آن است.
(پ) اکسیدهای عنصر در هنگام رعد و برق در هوا شکل می‌گیرند.

- (۱) نیتروژن دی‌اکسید - اوزون - نیتروژن
(۲) اوزون - نیتروژن مونوکسید - کربن
(۳) نیتروژن مونوکسید - نیتروژن دی‌اکسید - کربن
(۴) اوزون - نیتروژن دی‌اکسید - نیتروژن

پاسخ ☒ سوال

آسان

درصد پاسخگویی ۶۴%

قلمچی ۱۳۹۶

شکل زیر رابطه میان ... و ... را برای گازها نمایش می‌دهد. (در این شرایط تنها دو کمیت در حال تغییر هستند و سایر کمیت‌های مربوط به گازها ثابت می‌باشد).



- (۱) دما - حجم
(۲) فشار - دما
(۳) مول - حجم
(۴) فشار - حجم

آسان

درصد پاسخگویی ۶۶%

قلمچی ۱۳۹۷

در فرایند هابر جاهای خالی (۱) تا (۴) به ترتیب با کدام گزینه به درستی پر می‌شود؟

(۱) ورقه آلومینیومی - ۲۵۰ - گرم کردن - N_2 و H_2

(۲) ورقه آلومینیومی - ۴۵۰ - سرد کردن - NH_3

(۳) ورقه آهنی - ۴۵۰ - سرد کردن - N_2 و H_2

(۴) ورقه آهنی - ۲۵۰ - سرد کردن - NH_3

۱۴

سوال ☒ پاسخ

آسان

درصد پاسخگویی ۵۰%

قلمچی ۱۳۸۷

گزینه های دامدار: ۱،

محلول ۲۰ درصد جرمی سدیم نیترات تهیه شده است. در ۴۰g از این محلول، چند گرم آب وجود

دارد؟

۱۵

۳۲ (۲)

۸ (۱)

۲۳ (۴)

۴۰ (۳)

سوال ☒ پاسخ

آسان

درصد پاسخگویی ۵۶%

قلمچی ۱۳۸۸

در دمای $70^{\circ}C$ مقدار انحلال پذیری پتاسیم نیترات برابر ۱۲۰g است. اگر مقداری از این محلول را که در آن ۱۲۰ گرم KNO_3 در ۱۰۰g آب حل شده است از دمای $70^{\circ}C$ به آرامی تا دمای $50^{\circ}C$ سرد کنیم (به طوری که هیچ رسوبی جدا نشده باشد):

(۱) محلول سیر شده به دست می‌آید.

(۲) محلول سیر شده به محلول سیر نشده تبدیل می‌شود.

(۳) محلول فرا سیر شده به دست می‌آید.

(۴) تمام ۱۲۰g از این ماده رسوب می‌کنند.

۱۶

سوال ☒ پاسخ

آسان

درصد پاسخگویی ۷۳%

قلمچی ۱۳۸۸

انحلال پذیری گازها در آب با فشار، نسبت ... و با دما نسبت ... دارد.

(۲) مستقیم، مستقیم

(۱) مستقیم، وارونه

(۴) عکس، وارونه

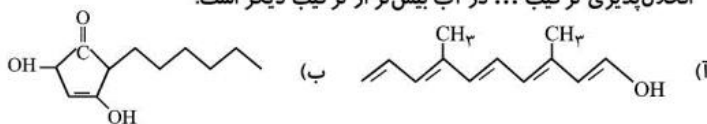
(۳) وارونه، مستقیم

۱۷

سوال ☒ پاسخ

با توجه به ساختار ترکیب‌های (آ) و (ب)، در ترکیب ... بخش قطبی بر بخش ناقطبی غلبه دارد و

انحلال‌پذیری ترکیب ... در آب بیش‌تر از ترکیب دیگر است.



۱۸

(۴) ب-ب

(۳) آ-ب

(۲) آ-آ

(۱) آ-ب

پاسخ ☒ سوال

آسان

درصد پاسخگویی ۵۷%

قلمچی ۱۳۸۸

آب مانند جسمی که دارای ذره‌های ... است، در میدان الکتریکی عکس‌العمل نشان ... و برخلاف ترکیب‌های مولکولی با جرم مولی مشابه (مانند متان)، در گستره‌ی دمایی ... به حالت مایع باقی می‌ماند.

۱۹

(۲) باردار - می‌دهد - بزرگی

(۱) بدون بار - نمی‌دهد - کمی

(۴) باردار - نمی‌دهد - بزرگی

(۳) بدون بار - می‌دهد - کمی

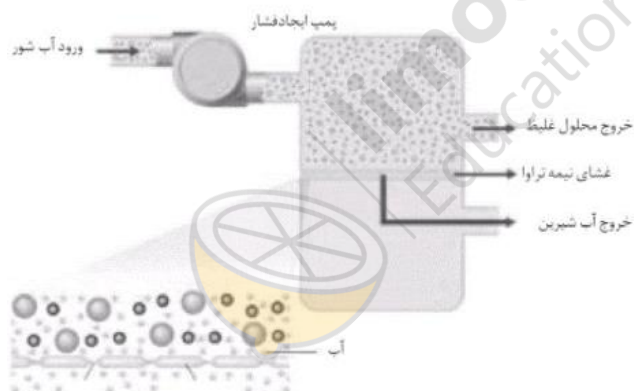
پاسخ ☒ سوال

آسان

درصد پاسخگویی ۶۳%

قلمچی ۱۳۹۷

از دستگاه مقابل برای تولید آب شیرین به کدام روش استفاده می‌شود؟



(۱) تقطیر

(۲) اسمز معکوس

(۳) صافی کربنی

(۴) اسمز

۲۰

پاسخ ☒ سوال

انصراف و مشاهده آزمون‌ها

تماس با ما

تهیه شده توسط پلکان یادگیری کانون

☎ ۴۹۱۸۷۰۰۰ (۰۲۱)

limoonad.com

فیلیم‌های آموزش درسی در - blog.limoonad.com

نمونه سوال امتحانی بیشتر در -



info@azmoonsoaz.com