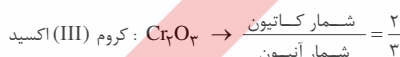
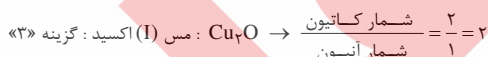
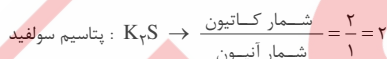
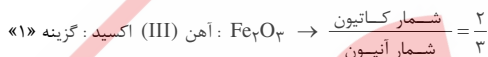
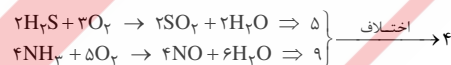


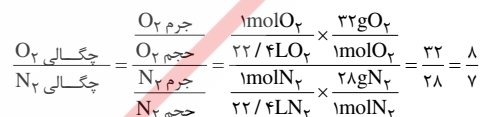
بررسی سایر گزینه‌ها:



(طابوسی) (فصل ۲ - ترکیب اکسیژن با فلزها و نافلزها) (دشوار)



(سراسری خارج از کشور تجربی ۹۸ با تغییر) (فصل ۲ - موازنه واکنش‌های شیمیایی) (متوسط)



(طابوسی) (فصل ۲ - شرایط STP) (دشوار)

گاز کربن مونواکسید یکی از فرآورده‌های سوختن ناقص سوخت‌های فسیلی است.

ب) چگالی CO کمتر از هوا بوده و قابلیت انتشار آن در محیط بسیار زیاد است.

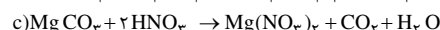
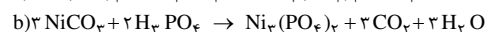
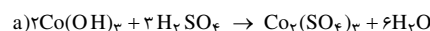
(کتاب همراه - با تغییر) (فصل ۲ - اکسیدها در فرآورده‌های سوختن) (متوسط)

(طابوسی) (فصل ۲ - اکسیدها در فرآورده‌های سوختن) (آسان)

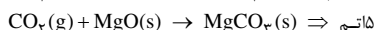
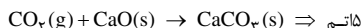
زمین می‌شود. در صورت نبود گازهای گلخانه‌ای در هواکره، میانگین دمای کره زمین تا

$18^\circ C$  - کاهش می‌یابد.

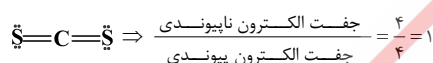
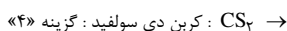
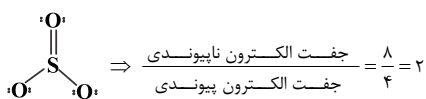
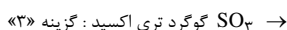
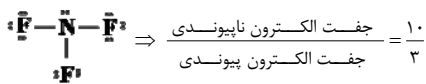
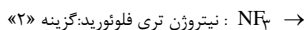
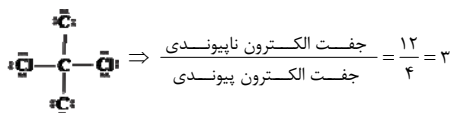
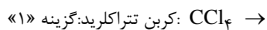
(کتاب همراه - با تغییر) (فصل ۲ - اثر گلخانه‌ای) (آسان)



(سراسری تجربی ۱۴۰۰ - با تغییر) (فصل ۲ - موازنه واکنش‌های شیمیایی) (دشوار)



(طابوسی) (فصل ۲ - شیمی سبز) (متوسط)



(سراسری ریاضی ۹۳ - با تغییر) (فصل ۲ - ساختار لوویس) (دشوار)

۱۰ - گزینه «۲» - مقایسه سوخت‌های به لحاظ قیمت به صورت زیر است:

زغال سنگ > گاز طبیعی > بنزین > هیدروژن

و از بین سوخت‌های گفته شده، هیدروژن کمترین آلاینده را دارد.

(طابوسی) (فصل ۲ - شیمی سبز) (متوسط)

۱۱ - گزینه «۳» - گزاره‌های A و B درست هستند. از میان دو دگر شکل اکسیژن، B گاز اوزون

و A گاز اکسیژن است، زیرا نقطه جوش گاز اوزون بیشتر است.



أ) جرم مولی اوزون برابر  $48 \text{ g} \cdot \text{mol}^{-1}$  است.

ب) شمار جفت الکترون پیوندی در اوزون برابر ۳ عدد است.

پ) واکنش پذیری گاز اوزون (B) از گاز اکسیژن (A) بیشتر است.

ت) در صنعت از گاز اوزون (B) برای گندزدایی میوه‌ها و سبزیجات استفاده می‌شود.

(کتاب همراه - با تغییر) (فصل ۲ - اوزون، دگرشکلی از اکسیژن در هواکره) (دشوار)

۱۲ - گزینه «۳» - محلول‌های آبی اکسیدهای بازی (اکسیدهای فلزی)  $pH > 7$  دارند که

کاغذ pH را آبی می‌کنند.  $CaO, Na_2O, MgO$  اکسیدهای بازی هستند.

(کتاب درسی - با تغییر) (فصل ۲ - رفتار اکسیدهای فلزی و نافلزی) (متوسط)

۱۳ - گزینه «۱» - یکی از مهم‌ترین ویژگی واکنش‌های شیمیایی این است که همه آن‌ها از قانون

پایستگی جرم پیروی می‌کنند.

(طابوسی) (فصل ۲ - واکنش‌های شیمیایی و قانون پایستگی جرم) (آسان)

۱۴ - گزینه «۳» - مقایسه مقدار کربن دی اکسید تولید شده از منابع گفته شده با فرض یکسان

بودن برق مصرفی به صورت باد > گرمای زمین > انرژی خورشیدی > گاز طبیعی است.

(کتاب درسی - با تغییر) (فصل ۲ - چه بر سر هواکره می‌آوریم؟) (متوسط)

۱۵- گزینه «۲» -

$$\times \frac{\text{تنفس } 20}{\text{دقیقه } 1} \times \frac{\text{دقیقه } 60}{\text{ساعت } 1} \times \text{ساعت } 24 = ? \text{ mol } O_2$$

$$\frac{0.4 \text{ L هوا}}{22.4 \text{ L } O_2} \times \frac{0.2 \text{ L } O_2}{1 \text{ L هوا}} \times \frac{1 \text{ mol } O_2}{22.4 \text{ L } O_2} = 1.02 / 86 \text{ mol } O_2$$

(کتاب درسی - با تغییر) (فصل ۲ - رفتار گازها) (متوسط)

۱۶- گزینه «۴» - در طی این سالها، مساحت سطح برف در نیمکره شمالی کاهش یافته است.

(طاوسی) (فصل ۲ - چه بر سر هواکره می‌آوریم؟) (آسان)

۱۷- گزینه «۳» - فلزهای  $Cu$ ،  $Fe$ ، اکسیدهای  $Cu_2O$ ،  $FeO$ ،  $Fe_2O_3$ ،  $CuO$  را دارند.

(کتاب درسی - با تغییر) (فصل ۲ - ترکیب اکسیژن با فلزها و نافلزها) (آسان)

۱۸- گزینه «۲» -

$$27^{\circ}C = 300 \text{ K} (27 + 273 = 300)$$

$$\text{ثابت } P: \frac{V_1}{V_2} = \frac{T_1}{T_2} \Rightarrow \frac{2500}{2000} = \frac{300}{T_2} \Rightarrow T = 240 \text{ K} = -33^{\circ}C$$

(کتاب همراه - با تغییر) (فصل ۲ - رفتار گازها) (متوسط)

۱۹- گزینه «۲» -

$$? \text{ اتم } Cl = 1/12 \text{ L } Cl_2 \times \frac{1 \text{ mol } Cl_2}{22.4 \text{ L } Cl_2} \times \frac{2 \text{ mol } Cl}{1 \text{ mol } Cl_2} \times$$

$$\frac{N_A \text{ اتم } Cl}{1 \text{ mol } Cl} = 0.1 N_A \text{ اتم } Cl$$

$$? \text{ g } Ne = 0.1 N_A \text{ اتم } Ne \times \frac{1 \text{ mol } Ne}{N_A \text{ اتم } Ne} \times \frac{20 \text{ g } Ne}{1 \text{ mol } Ne} = 2 \text{ g } Ne$$

(سراسری تجربی خارج از کشور ۹۲ - با تغییر) (فصل ۲ - شرایط STP) (متوسط)

۲۰- گزینه «۴» - تمامی گزاره‌های مطرح شده درست هستند.

(طاوسی) (فصل ۲ - رفتار گازها) (متوسط)