




بخش آموزش رسانه تفریحی سنتر

کلیک کنید  www.tafrihicenter.ir/edu

 نمونه سوال  گام به گام

 امتحان نهایی  جزوه

 دانلود آزمون های آزمایشی

متوسطه اول : هفتم ... هشتم ... نهم

متوسطه دوم : دهم ... یازدهم ... دوازدهم

www.tafrihicenter.ir

گفت و گو کنید صفحه ۲۲:

با توجه به شکل می توان گفت که همیشه شکوفه ها در بهار باز می شدند ولی اکنون در زمستان باز شده و برف روی شکوفه ها نشسته و می توانند باعث یخ زدگی محصول شود.
نکته: نتیجه احتمالی برهم خوردن چرخه یک اتفاق غیرمنتظره خواهد بود زیرا یک چرخه قابل پیش بینی است.

گفت و گو کنید صفحه ۲۳

جانداران (گیاه و جانور) ← *تنفس و تجزیه: تولید CO₂ در هوا ← استفاده بعنوان ماده اولیه فتوسنتز در گیاهان ← مصرف گیاه توسط گیاهخوار و ...
*تبدیل شدن به زغال سنگ: سوزانده شدن زغال سنگ و تولید CO₂ در هوا ← استفاده از CO₂ بعنوان ماده اولیه فتوسنتز در گیاهان (و فتوسنتز کنندگان) ← مصرف گیاهان توسط گیاهخواران و تکرار چرخه

فکر کنید صفحه ۲۳

الف: ① تولید CO₂ ② مصرف CO₂ ③ تولید CO₂

ب: شماره ① زیرا این فرایند با دخالت انسان انجام می شود.

پ: چرخه های طبیعی را تغییر داده و مقدار CO₂ را افزایش می دهد، سبب ایجاد آلودگی، گرما، نابودی زیستگاه های طبیعی هم می شود.

جمع آوری اطلاعات صفحه ۲۴

مربوط به دانش آموزان است اما پاسخ هایی مانند: (افزایش CO₂ سبب افزایش اثر گلخانه ای و به دام افتادن انرژی گرمایی خورشید) صحیح می باشد.

آیا میدانید صفحه ۲۴

اشاره به پیمان کیوتو (ژاپن) است.

جمع آوری اطلاعات صفحه ۲۴

کاربردهای نفت خام:

۱- استفاده بعنوان سوخت (گرمایش منزل، سوخت خودرو و هواپیما و ...)

۲- کودها

۳- روغن ها و روان کننده ها

۴- حلال های صنعتی

۵- مواد پتروشیمیایی (مانند الکل ها، شیرین کننده ها، پلاستیک، وسایل خانه و ...)

۶- داروهای آسپرین، استامینوفون، کدئین و ...

آیا می دانید صفحه ۲۶

نکته: واحد خرید و فروش نفت بشکه است و به این معنی نیست که نفت حتماً با بشکه خرید و فروش می شود بلکه در کشورهای نزدیک از طریق لوله های انتقال نفت منتقل می شود.

خود را بیازمایید صفحه ۲۶

الف: دهه ۶۰ میلادی

ب: سال ۲۰۳۰

پ: ۱۹۸۰

د: بعد از ۱۹۸۰ میلادی

@nohomi9

نکته: در مورد جدول پایین ترکیب ۲۰ کربنه هایکوسان نام دارد.

فکر کنید صفحه ۲۷

هرچه تعداد کربن بیشتر شود، ربایش بین مولکولی بیشتر می شود در نتیجه نقطه جوش بالاتر می رود. ترکیب شماره ۱ چون کربن بیشتری دارد نقطه جوش بالاتری هم دارد.

فکر کنید صفحه ۲۷

الف: شماره ۱: زیرا نیروی بین مولکولی ضعیفتری دارد (و گرانی کمتری)

ب: شماره ۱ ← C₁₂ و شماره ۲ ← C₁₇ و شماره ۳ ← C₂₀ و شماره ۴ ← C₂₄

نکته: هرچه یک مایع در مقابل جاری شدن مقاومت بیشتری داشته باشد می گویند آن مایع گرانی یا ویسکوزیته بیشتری دارد.

فکر کنید صفحه ۲۸

الف: برش ب: آخری (قیر و ته مانده) پ: آخری - زیرا ربایش مولکولی بیشتری دارند.

ت: آخری - چون نقطه جوش بیشتری دارند.

فکر کنید صفحه ۳۰

الف: کربن و هیدروژن

ب: اتن: گازی، جرم کمتر ولی پلی اتن: غلیظ و مایع و جامد، جرم بیشتر

نکته: تبدیل منومر به پلی مر راحتتر است ولی تبدیل پلی مر به واحدهای سازنده اش (منومر) سال ها زمان نیاز دارد به همین دلیل نمی توان پلاستیک ها را تجزیه کرد.

نکته: تعریف پلی مر: به مولکول های بزرگی که از ۱۰۰ تا ۱۰۰۰ واحد تکرار شونده (منومر) ساخته شده است.

فعالیت صفحه ۳۱

الف: در جدول کتاب حل شده بجای X باید عدد روی فیش برق را بگذاریم.

ب: برای محاسبه برق سالانه باید ۳۶۵ را به ۴۵ تقسیم کنیم ← $8 = \frac{365}{45}$ و جواب سوال الف را در ۸ ضرب کنیم.

پ: توضیح (منظور وسایل بکار رفته در هر یک از روش ها سبب تولید CO₂ می شود)
ت: برای حل این سوال جواب قسمت (ب) را به عدد ۱۰ تقسیم می کنیم.

گفت و گو کنید صفحه ۳۲

بحث آزاد - همراه داشتن ساک هنگام خرید بجای استفاده از پلاستیک و ...