

فصل ۳ به دنبال محیطی بهتر برای زندگی

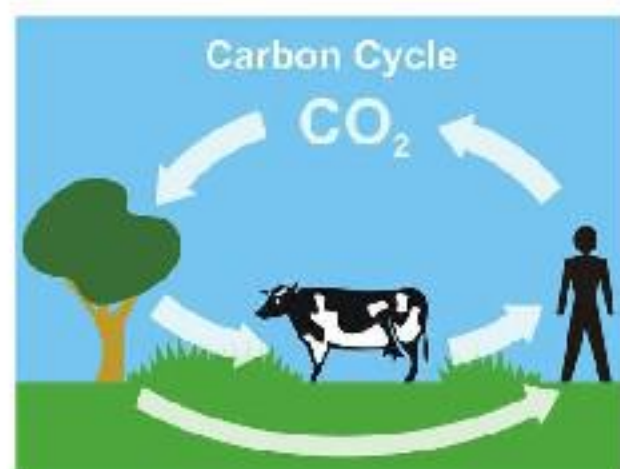
انسانها با مصرف بی رویه و غیرمنطقی منابع، سبب برهم خوردن چرخه های طبیعی شده اند

ویژگی هایی چرخه های طبیعی را بنویسید؟

- ۱ - چرخه های طبیعی قابل تکرارند یعنی هیچ وقت به پایان نمی رسند و ابتدا و انتهای هم ندارند .
- ۲ - چرخه های طبیعی همه با هم مرتبط هستند و هیچ کدام مستقل از دیگری عمل نمی کنند .
- ۳ - هر تغییری در یک چرخه طبیعی بر فعالیت بقیه چرخه ها اثر می گذارد و می تواند تعادل بین چرخه ها را به هم بزند.

چرخه چیست ؟

چرخه. مجموع های از تغییرهاست که هیچگاه به پایان نمی رسد و بارها و بارها تکرار می شود.

**چرخه کربن چیست ؟**

در این چرخه، تغییرهای گوناگونی در **هوا کربن**، **سنگ کربن** و **آب کربن** رخ می دهد .
و کربن به شکل کربن دی اکسید مصرف یا تولید میشود. به طوری که مقدار کربن در مجموع ثابت باقی می ماند . **نکته** : هرگونه تغییر در این چرخه، می تواند مقدار کربن دی اکسید را در هوا تغییر دهد و مشکلاتی را ایجاد کند

علت گرم شدن کره زمین چیست ؟

سوفت های فسیلی همگی دارای کربن هستند ، که در اثر سوختن، مقادیر بسیار زیادی گاز CO₂ به هوا کربن وارد می کنند. که سبب افزایش دمای کره زمین و در نتیجه:
ذوب شدن یخ های قطبی و ایجاد تغییرات قابل توجه در فصل هاست.

نفت خام چیست ؟

نفت خام، مایع غلیظ و سیاه رنگی است. که مخلوطی از صدها ترکیب به نام هیدروکربن است.
همراه نفت خام، همواره مقداری نمک، آب و گوگرد نیز یافت میشود.

هیدروکربن ها از چه عناصری ساخته شده اند ؟

از دو عنصر کربن و هیدروژن ساخته شده اند در هر مولکول هیدروکربن، اتم های هیدروژن با اتم های کربن از طریق پیوندهای کووالانسی به یکدیگر متصل اند.

چهار نوع هیدروکربن را نام ببرید و نقطه جوش آنها را مقایسه کنید ؟

بوتان C₄H₁₀ - ۰/۵ درجه (منفی نیم درجه)

متان CH₄ - ۱۶۸ درجه (منفی ۱۶۸)

اوکتان C₈H₁₈ ۱۲۵ درجه

ایکوزان C₂₀H₄₂ ۳۴۳ درجه

فرمول عمومی آلکانها C_nH_{2n+2} است .

نکته: در هیدروکربنها با افزایش تعداد اتمهای کربن، گرانروی افزایش می یابد (سفت تر جاری میشود).

نقطه جوش متان را با بوتان مقایسه کنید ؟

نقطه جوش بوتان بیشتر است چون کربن بیشتری دارد. در هیدروکربنها با افزایش تعداد اتمهای کربن، نیروی ربایش بین مولکولها بیشتر میشود. در هیدروکربنها با افزایش تعداد اتمهای کربن، نقطه جوش افزایش می یابد.

نقطه جوش هیدروکربن های نفت را با هم مقایسه کنید ؟

در هیدروکربنها با افزایش تعداد کربن، نیروی ربایش بین مولکول ها بیشتر می شود. هرچه نیروی ربایش بین ذره ها بیشتر باشد، نقطه جوش بالاتر است.

جدا سازی اجزای تشکیل دهنده نفت خام

اگر مخلوطی از دو هیدروکربن مایع با فرمول های C_6H_{14} (ب نقطه جوش برابر با $68^\circ C$ درجه) و C_9H_{20} (ب نقطه جوش برابر با $151^\circ C$ درجه) در اختیار داشته باشید. چگونه آنها را از هم جدا می کنید؟

بر اساس تفاوت در نقطه جوش از هم جدا می شوند. به طوری که با گرما دادن، مایعی که نقطه جوش پایین تری دارد، (زودتر بخار و از مخلوط جدا می شود. سپس مولکولهای بخار شده با عبور از یک لوله سرد به مایع تبدیل میشوند و از مخلوط دو مایع جدا می شوند.

نکته : تقطیر ساده برای جداسازی دو مایعی که اختلاف نقطه جوش آنها زیاد است به کار می رود.

برش نفتی چیست ؟

مخلوطی از چند هیدروکربن که نقطه جوش نزدیک به هم دارند برش نفتی نامیده می شوند

نکته : در برج تقطیر با گرما دادن به نفت خام، اجزای آن را جدا می کنند:

اتن (اتیلن) چیست ؟

اتن (C_2H_4) گاز بی رنگی است که به طور طبیعی به وسیله برقی از میوه های رسیده مانند گوجه فرنگی و موز آزاد میشود. اتن سبب رسیدن میوه ها می شود.

نکته : در صنعت کشاورزی نیز از گاز اتن که از نفت خام جدا می شود، برای تبدیل میوه های نارس به رسیده استفاده می کنند.

دو نوع الیاف نام ببرید ؟

۱- الیاف طبیعی (شامل : پنبه، پشم، کتان یا ابریشم) ۲- الیاف مصنوعی (پلاستیک ها)

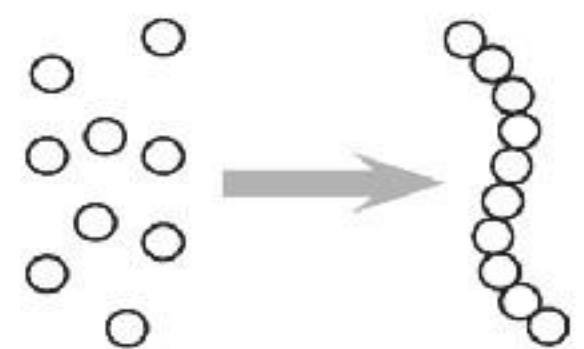
عصرهای اصلی سازنده پلاستیک ها چیست ؟ کربن و هیدروژن

چگونگی تولید پلاستیک از اتن را بنویسید ؟

هرگاه گاز اتن را در یک ظرف دربسته گرما دهیم، یک تغییر شیمیایی رخ می دهد و طی آن یک ماده مصنوعی به نام پلاستیک تولید می شود.

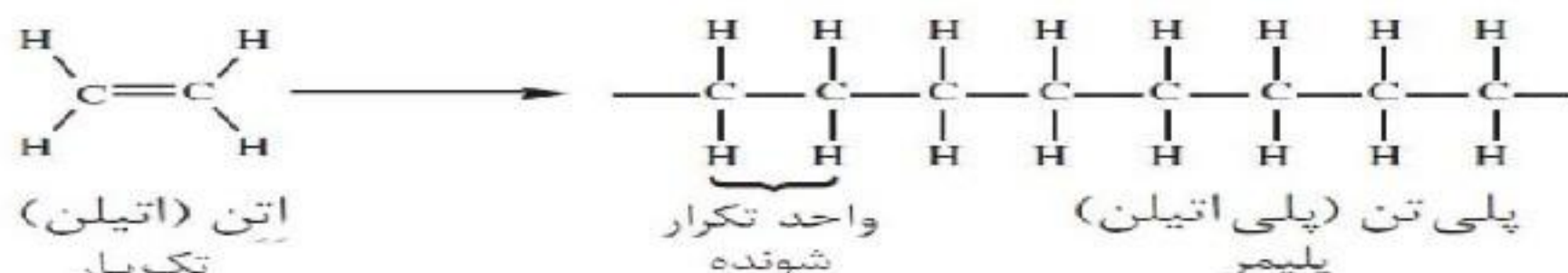
پلی تن چیست ؟ پلی تن، فراورد های است که طی یک تغییر شیمیایی

از کنار هم قرار گرفتن مولکول های زیادی از اتن تشکیل میشود. در این تغییر



شیمیایی مولکول های کوچک به مولکول های بزرگ تبدیل می شوند.

واکنش پلیمری شدن چیست ؟ در این واکنش پیوند دوگانه بین اتمهای کربن در اتن می شکند و مولکول های کوچک با پیوند کووالانسی جدید به هم متصل می شوند و زنجیر بلند کربنی را می سازند.



افزایش گاز کربن دی اکسید در هوا کمره سبب چه مشکلاتی می شود ؟

۱- گرم شدن زمین ۲- آلودگی هوا ۳- ذوب شدن

۴- یخ های قطبی ۵- جابه جایی فصل ها



اپلیکیشن درسی همیار

برنامه رایگان درسی همیار



تمام پایه ها

جواب کتاب ، تدریس و نمونه سوال



همیشه رایگان

برنامه همیار کاملا رایگان میباشد