

باسم تحریرن های مربوط به جلسه ۵

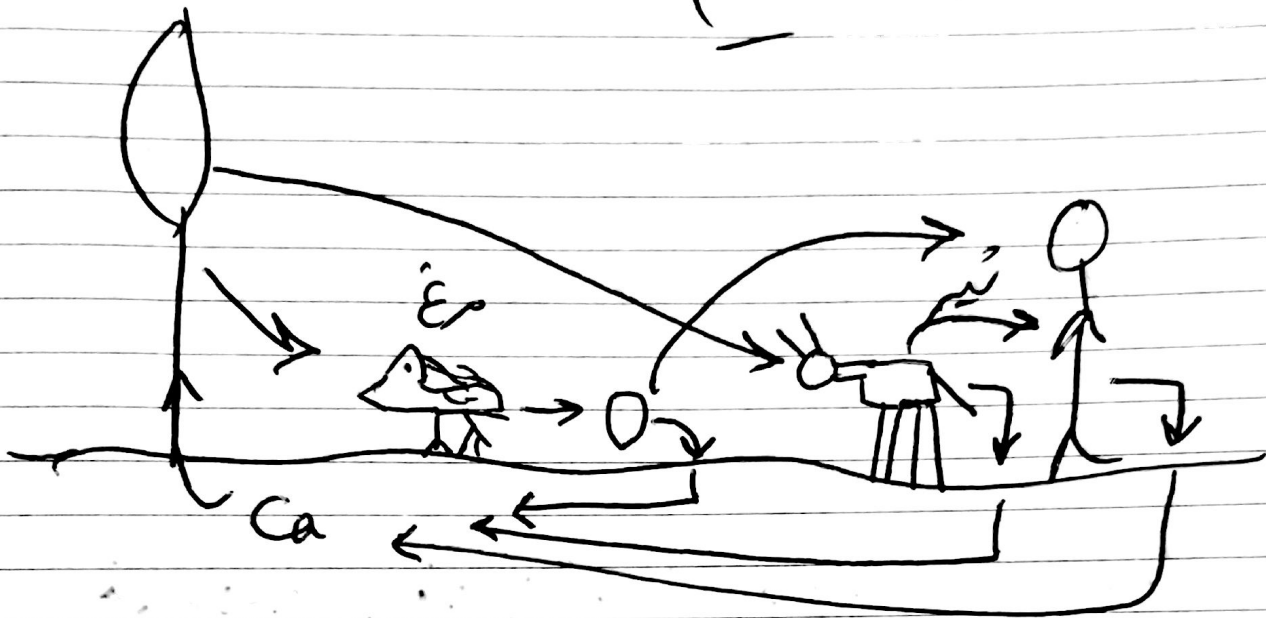
① چون اغلب برق جان در نیروگاه هر فیلی تولید می شود. ضا اگر قرار باشد نفت را بسوزانیم و برق تولید کنیم و با آن برق غذا بسازیم ضا از ابتدا با نفت (سوق فیلی) غذا بسازیم.

② حتماً در فیزیک با مفهوم بازده آشنا شده ایم. بازده هیچ نیروگاه هسته ای نیست. یعنی به از تولید مقدار انرژی الکتریکی که صرف و مخزن غذا می شود، باید مقدار بیشتر انرژی فیلی مصرف شود یعنی صرف به این که از ابتدا از سوق فیلی استفاده کنیم.

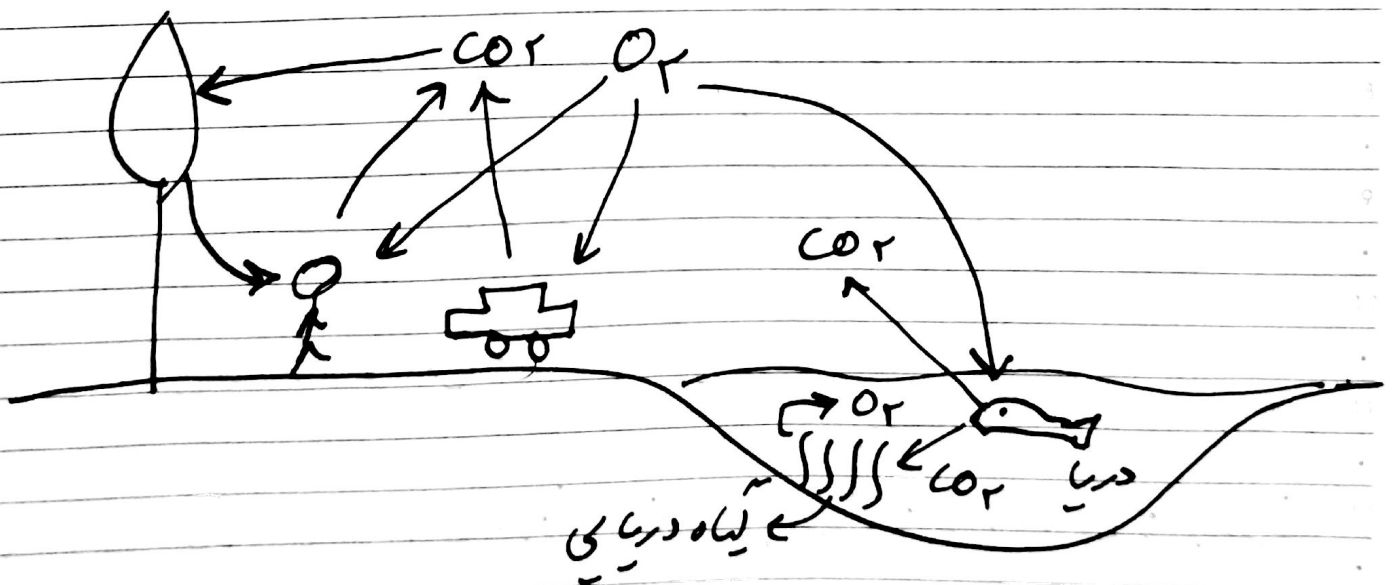
③ بله حتماً. در این صورت اضافه برق نیز منبسط به هر هموار انتقال داده می شود و هر هموار نیاز به نیروگاه فیلی پیدا نمی کند

5

درخت / کبوتر



درخت / کبوتر



دریا / کبوتر

⑥ حیرت دلی این ساله زیاد سنج تعداد خودروها و خانه‌ها و

خیابان‌هاست. خودروها نوعی بخار محسوب می‌شوند. اثر گلخانه‌ای
به تولید گرمای متوسط بستری می‌زند بلکه به تولید CO_2 ربط دارد که
مانع خنک شدن زمین می‌شود.

⑦ چون همه مواد غذایی که بن دارند و بسیار از مواد غذایی بسته‌بندی دارند

بنابر این مواد غذایی و موجودات زنده نقش مهمی در چرخه کربن و بسته‌بندی دارند

⑧ آن کربن در اکسیجند اثر به وجود آمدن تجهیزات نیروگاه بادی یا آبی ایجاد

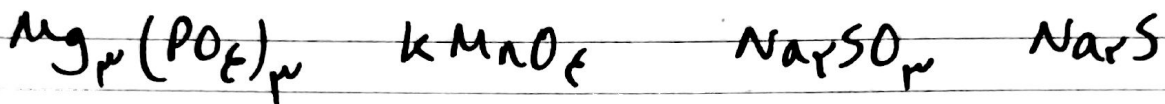
نمده است. مثلاً به ازای ساخت نیروگاه بادی مقدار آهن لازم است و برای

تولید آهن فرایندی استفاده می‌شود که منجر به تولید CO_2 می‌شود (مضی ۱)

حال با توجه به میزان برقی که در کشور زنده نیروگاه تولید می‌کند مقدار CO_2

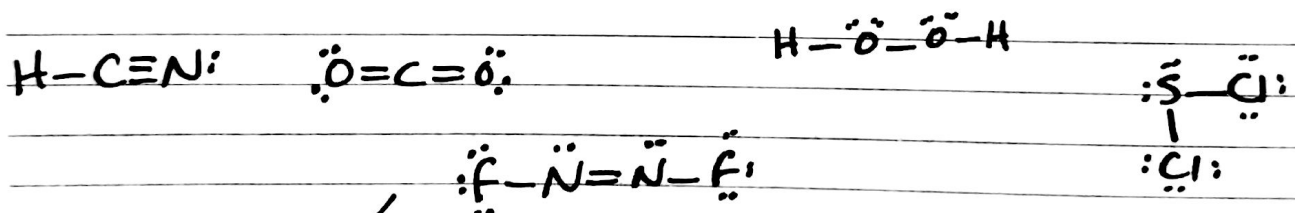
به ازای تولید هر کیلووات ساعت برقی را می‌توان محاسبه کرد

⑨ سدس سولفید - سیدیم سولفیت - تیتانیوم پیرسولفات - منیزیم فسفات

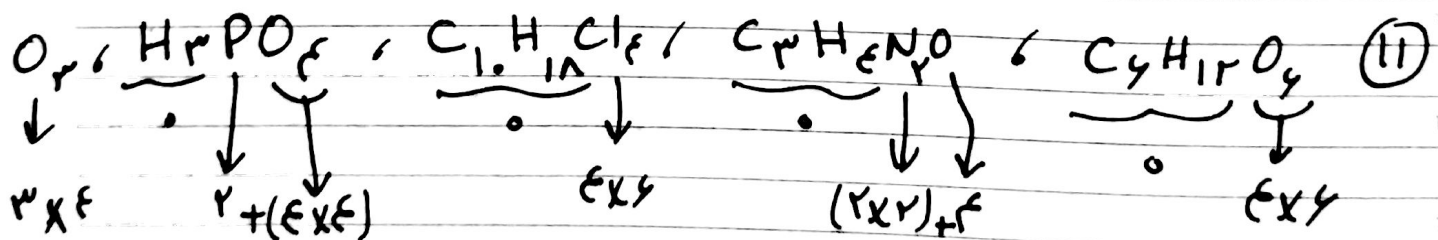


آکسیدیم فسفید $(\text{NH}_4)_3\text{P}$ دی فسفات کلسیم P_2Cl_4

⑩ HCN CO_2 N_2F_2 H_2O_2 SCl_2

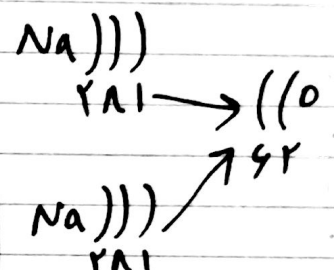
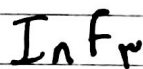
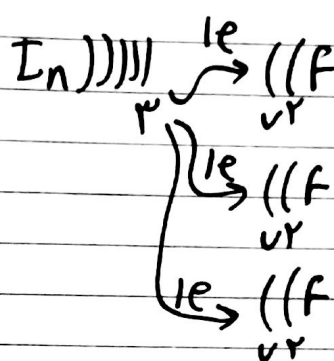
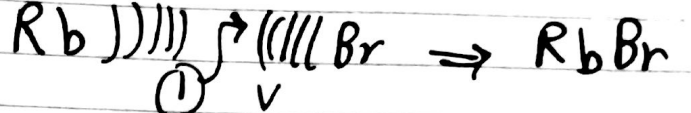
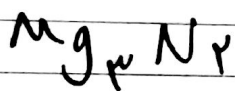
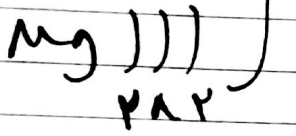
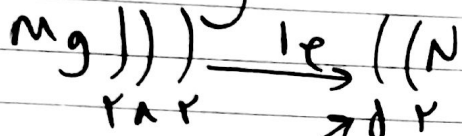
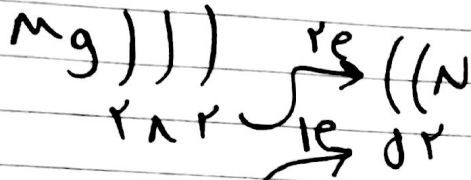


I_3^+ به پاسخ تمرین قبل (سر ۳ و ۴) مراجعه کنید.



نکته: هر اتم کربن (۵ مثل N یا P) دارای ۲ الکترون غیریونیزه است و...

(۱۲)



(۱۳) بدون فرمول مشخص است که از هر ۱۸ گرم آب ۹ گرم مربوط

H_2O		ع
۲	۱۶	۱۸
۱۰۰	۸۰۰	۹۰۰

به هیدروژن است.

۹۰۰ گرم آب لازم است و در

اثر واکنش علاوه بر ۱۰۰۰ گرم هیدروژن، ۸۰۰ گرم هم اکسیژن نیاز می شود.

(۱۴) در FeO از هر کتله و در Fe_2O_3 از هر بنفقه است. زین اعداد ۰
 در Fe_2O_3 ۱۱۵ برابر تعداد Fe ها است که بنز کمتر از هر است. در FeO
 نسبت تعداد ۰ به Fe از هر کتله است.

