

سیمان نوری (مدرس شعی کنگور) با اضافه شدن شیمی درین شیمی کنگور تجربه ۹۸ (تفلا ۳ جلد)
 در دفتر = (A) (۵۹۳۲ ۳۵۲ ۳۶۸۲)

باتوجه به جدول و عدد اتمی عنصر X برابر با ۲۲ می باشد که عنصر Ti می باشد (۲۲۷) کزنه (۴)

X کزنه (۱) در لایه ظرفیت آن ۴ الکترون وجود دارد $3d^2 4s^2$

X کزنه (۲) از اکسید سلیم در صد جوی بالایی در خاک رس موجود است

X کزنه (۳) میخالی و فقط زوب Fe بالاتر از Ti است

✓ کزنه (۱) نور بنفش کوتاه ترین طول موج و بیشترین انرژی را دارد

X کزنه (۲) انرژی هر رنگ نور مدتی با طول موج آن نسبت عکس دارد $E \propto \frac{1}{\lambda}$

✓ کزنه (۳) طبق متن کتاب درسی صریح است

* کزنه (۴) هر چه فاصله میان لایه های انتقال الکترون بیش تر باشد

انرژی انتقال نیز کمتر و طول موج نور کوتاه تر است $E \propto \frac{1}{\lambda}$

در هر گروه از بالای یا بین شعاع اتمی افزایش می یابد زیرا لایه های انتقال شده از الکترون افزایش می یابد

سنگین ترین ایزوتوپ طبیعی عنصر هیدروژن ^3_1H است که ایزوتوپ دارد و ۲ نوترون

$n+p$
 p X
 $n/p = 2$

باتوجه به واکنش انتظام مربوط به یک اتم اکسیژن می باشد و چون در صورت سوال گفته شده یا توپیر که اکسیژن که ۳۲ جرم دارد چند کلوپول انرژی آزاد می شود انت جرم ۲ برابر می شود یعنی $2 \times 16 \times 10^{-4}$

$$m = 2 \times 16 \times 10^{-4} \text{ g} = 218 \times 10^{-4} \text{ g} = 218 \times 10^{-7} \text{ kg}$$

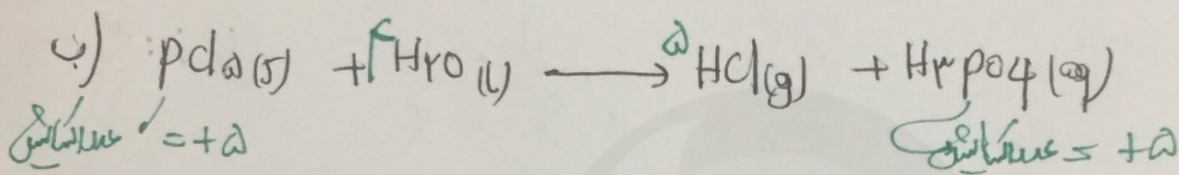
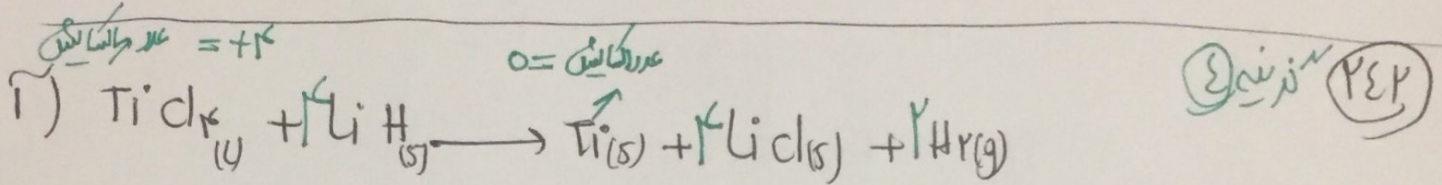
$$E = mc^2 = 218 \times 10^{-7} \times (3 \times 10^8)^2 = 2182 \times 10^9 \text{ J} = 2182 \times 10^7 \text{ KJ}$$

ایمان نوری (مدرس شیمی کنکور) پاسخنامه تشریحی دروس شیمی کنکور تجربی ۹۸ (تقلاص جدید)
 کرد و منتهی به (A) = ۵۹۳۲۳۵۲۳۷۸۲

$$\theta(^{\circ}\text{C}) = -4 - 2\sqrt{h} \Rightarrow \theta(^{\circ}\text{C}) = -4 - 2\sqrt{4} = -10^{\circ}\text{C}$$

(۲۴۱) گزینۀ ۲

$$T = 273 + (-10) = 263 \text{ K}$$

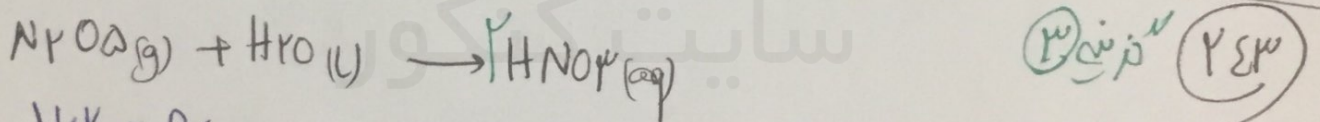


X گزینۀ ۱: H_3PO_4 یک اسید است و باعث کاهش pH می‌شود.

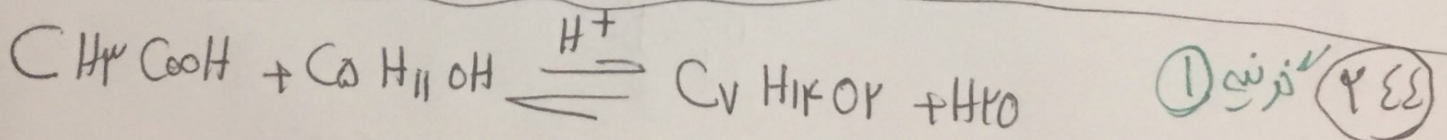
X گزینۀ ۲: در واکنش هم عدد اکسایش P ثابت مانده است.

X گزینۀ ۳: شعله زردی که از تولید شده در هر ۲ واکنش به هم می‌زنند برابر نیست $5 \neq 2$

✓ گزینۀ ۴: صریح است چون $12 > 11$



$$\frac{V/2 \times P/100}{100} = \frac{0/2 \times 0/5}{2} \rightarrow P = 75$$



$$\frac{1 \text{ mol} \times \frac{10}{100}}{1} = \frac{X}{130 \times 1} \rightarrow X = 130 \text{ g}$$

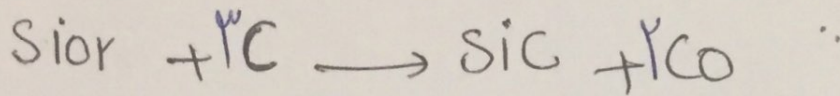
باستفاده از تشریحی درس شیمی کتور و جبرین ۹۸ (تعلیم جدید)

پیمان نوری

کد مقصدی = A

(۰۹۳۲۳۵۲۳۲۸۲)

۲۴۵) گزینه ۲



مقدار مول SiC $\frac{1000}{40} = \frac{V}{2 \times 22.4} \rightarrow V = 1120 \text{ L}$

چون زنجیره بخش ناقصی آن تعداد کربن دارد بنابراین نمی تواند
جاذب خوبی با جریدها برقرار کند

۲۴۶) گزینه ۴

X گزینه ۱ چون زنجیره کربن بزرگتری نسبت به متانول دارد آب کمتر از آن
جستار از متانول است

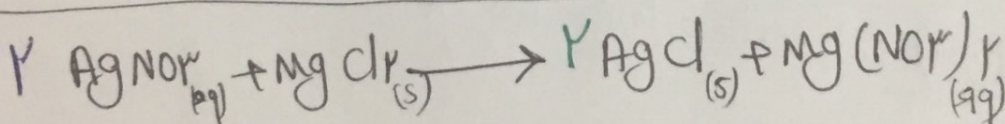
۲۴۷) گزینه ۲

گزینه ۲ چون در $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$ هیدروژن متصل به O داریم بنابراین
می تواند هیدروژنی وجود دارد و بر شیری وان در وانی غلبه دارد

X گزینه ۳ در اسل های که تا ۵ اتم کربن دارند بخش قطبی بر ناقصی غلبه دارد

X گزینه ۴ انحلال پذیری $\text{C}_4\text{H}_9\text{OH}$ در جری از انحلال پذیری $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$
بیش تر است چون بخش ناقصی ~~بیش~~ آن (تعداد کربن ها) بیش تر است

۲۴۸) گزینه ۱



$$\frac{0.2}{2} = \frac{x}{95} \Rightarrow x = 9.5$$

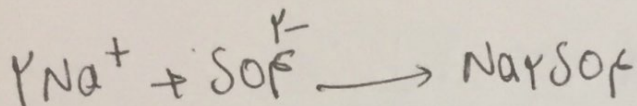
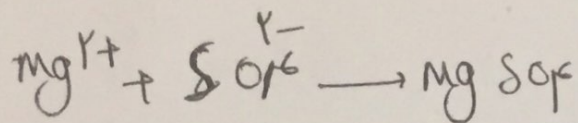
یستفاده از تشریح درین شکل تجربی (تقلید حین)

همان نوری

کدرنتره = A

(۵۹۳۲ ۳۵۲۳۲۸۲)

۲۴۹ "درین"



$$\text{م.م. MgSO}_4 = 120$$

$$\text{م.م. Na}_2\text{SO}_4 = 142$$

$$\text{م.م. MgSO}_4 \rightarrow \frac{72}{120} = \frac{x}{120} \rightarrow x = 34\% \text{ MgSO}_4$$

$$\text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow \frac{142}{246} = \frac{y}{142} \rightarrow y = 54\% \text{ Na}_2\text{SO}_4$$

$$\frac{y}{x} = \frac{54}{34} = 1.58$$

۲۵۰ "درین"

$$\text{درصد جرمی} = \frac{1.34 \text{ g}}{1000 \text{ g}} \times 100 = 0.134$$

$$\text{غلظت مولار} = \frac{\frac{1.34}{100}}{1 \text{ L}} = 0.0134$$

۲۵۱ "درین"

درمانده های گرمای از سامان به محض جریان می یابد

در فرآیند گرمای فرا دره ها در سطح اندکی با سبکی نسبت به فرآیند جرمی
قرارداد می کنند

۲۵۲ "درین"

$$\frac{V_{000000}}{V} = 10^5$$

$$10^5 \times \frac{5}{1} = 125000$$

م.م. به نسبت
تبدیل به

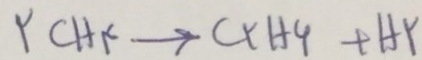
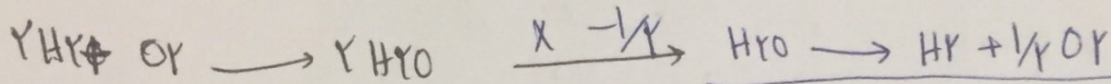
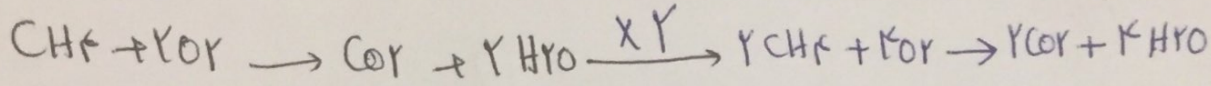
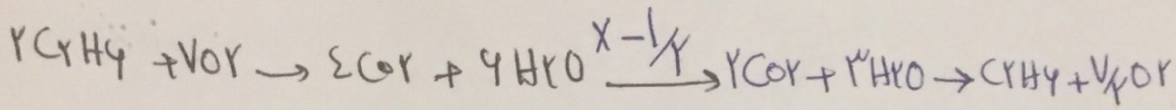
باستفاده از تشریح درین تفسیر کنکور تجربی ۹۸ (تقلا ۴ ص ۱۰۰)

پیمان نوری

کدر فتره (A)

(۰۹۳۴۳۵۲۳۲۸۲)

۲۵۳ (۲۵۳) ۲۵۳



$$\Delta H = 1240 + (-1780) + 284 = +44$$

۲۵۴ (۲۵۴) ۲۵۴

$$\frac{10 \text{ mol}}{1} = \frac{9}{1-2281} \Rightarrow 9 = 2280 \text{ kg}$$

$$9 = \frac{2280}{5} = 454 \text{ kg} \quad \leftarrow \begin{array}{l} \text{مقدار ۹ بریت آمده برای ۵ (تقریباً)} \\ \text{و برابر برای ۱ (تقریباً) آوردم} \end{array}$$

$$Q = mC\Delta\theta \Rightarrow \Delta\theta = \frac{454}{10118 \times 512} = 10114$$

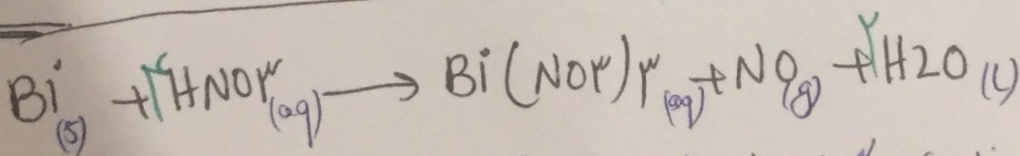
۲۵۵ (۲۵۵) ۲۵۵

$$\Delta H = D_1 - D_2$$

$$\Delta H = [4(C-H) + (C=C)] - [4(C-H) + 2(C-C)]$$

$$= 412 - 2(348) = -184$$

۲۵۶ (۲۵۶) ۲۵۶



$$204 - 200 = 4 \text{ g} \quad \leftarrow \begin{array}{l} \text{کمترین جرم به دلیل ظاهر شدن گاز است (NO)} \\ \text{با توجه به اینکه واکنش به پایان نرسیده} \end{array}$$

$$\Rightarrow \frac{4}{40} = \frac{M \times \frac{400}{1000}}{1}$$

$$\Rightarrow M = 0.5$$

با توجه به اینکه واکنش به پایان نرسیده
مقدار ۳ خورده شده و ۱ خورده مانده

باستفاده از روشی در این عین کنگره تجربی ۹۸ (تلاش جدید)

ایمان نوری

(۰۹۳۲۳۵۲۳۲۸۲)

کردن فرجه = (A)

۲۵۷ گزینہ ۱

چون ترکیب (A) هیدروژن متصل به ۵ دایره و یک آب است و هیدروژن هیدروژن هیدروژن

X گزینہ ۲ در ترکیب (A) عدد اتمی کربن متصل به ۵ - ۱ - ۵ - ۴ است و در ترکیب (B) $2 = 4 - 2$ پس $1 \neq 2 + 1$

X گزینہ ۳ برای تهیه پلی استرها باید اتم ۲ عاملی داشته باشیم در صورتی که ترکیب (A) اتم ۲ عاملی است.

X گزینہ ۴ ~~شماره اتم های کربن در مولکول (A) ۶ عدد است~~

و شماره اتم های کربن در حلقه آروماتیک مولکول (B) هم ۶ است پس متفاوت نیستند و برابر اند

۲۵۸ گزینہ ۴

واکنش ویتا هین ۲ که یک گروه OH در با اتانولیک اسید بیک

استر تبدیل می شود که یک آب حذف می شود در نتیجه جام فلزوره آلی که یک استر است به اندازه جرم یک مولکول آب از مجموع ۲ واکنش دهنده کم تر است.

۲۵۹ گزینہ ۱

طبق تعاریف مثل کتاب درسی گزینہ های (B) و (P) صحیح هستند

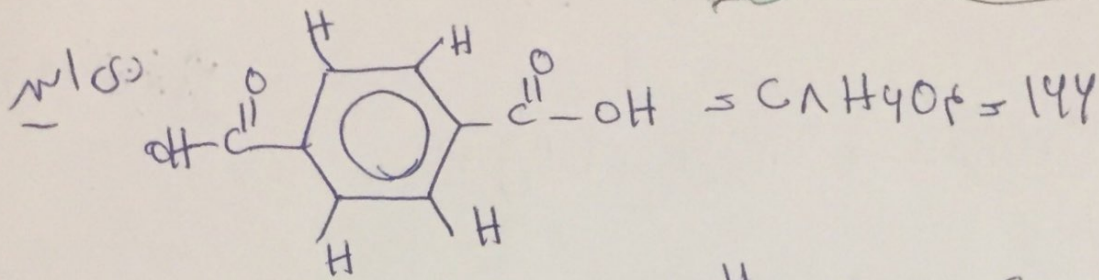
۲۶۰ گزینہ ۳

از پلیمر شدن کتلواتن وند کربواتان پلی وینیل کلرید درست می آید

پیمان نوری
تفاوت تیرگی در بین شیف و کتو در بنی ۹۸ (تقارن جبر)

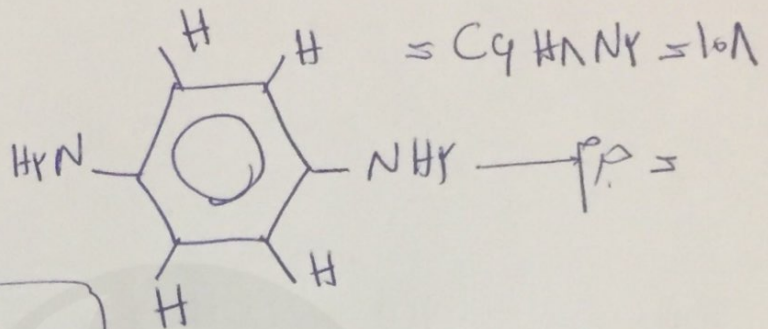
(۰۹۳۲۳۵۲۳۲۸۲)

کد (فرست) = (A)



(۲۷۱) در شیف

دی آمین



تفاوت جبر = $144 - 108 = 36$

$\frac{K_{f/A} \times 10^{-3}}{22.5} = \frac{M \times 0.2}{1} \rightarrow M = 4 \times 10^{-3}$

(۲۷۲) در شیف

$[H^+] = M \cdot n \cdot \alpha = 4 \times 10^{-3}$

$$pH = -\log 4 \times 10^{-3} = -(2 \log 2 - 3)$$

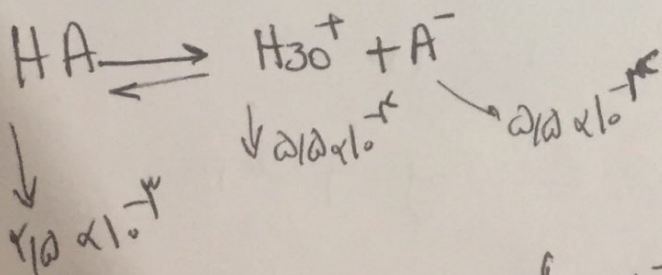
$$= 3 - 2(0.3) = 2.4$$

$[OH^-][H^+] = 10^{-14}$

$[OH^-] = \frac{10^{-14}}{4 \times 10^{-3}} = 2.5 \times 10^{-12}$

$\frac{[H^+]}{[OH^-]} = \frac{4 \times 10^{-3}}{2.5 \times 10^{-12}} = 1.6 \times 10^9$

(۲۷۳) در شیف



$K_a = \frac{[H_3O^+][A^-]}{[HA]}$

$K_a = \frac{(2.5 \times 10^{-3})^2}{2.5 \times 10^{-3}} = 1.21 \times 10^{-2}$

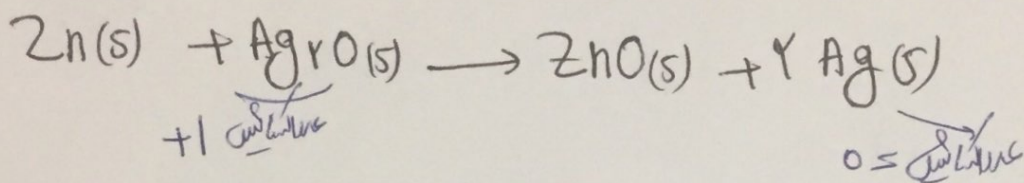
باستفاده از تشریحی درس شیمی گنگو و تجربی ۹۸ (تلاش جدید)

ایمان نوری

(۰۹۳۲۳۵۲۳۲۸۲)

که زیر خط = (A)

گزینۀ ۲ (۲۴۶)



× (۲) که هیدروکسید است.

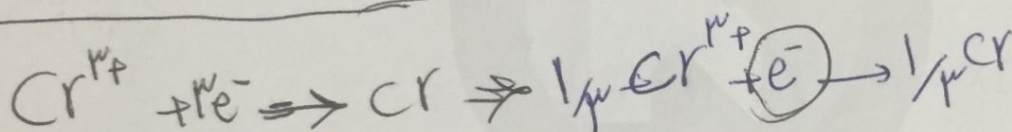
× (۳) اکسید است.

✓ (۴) Zn آنزاست چون الکترون طره و Ag₂O کاتراست چون الکترون گرفت و

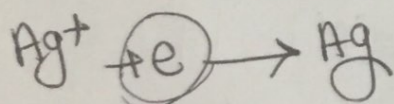
که هیدروکسید است.

✓ (۵) طبق کتاب درسی درست است.

گزینۀ ۵ (۲۴۵)



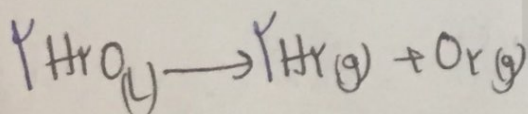
$$\rightarrow \frac{1}{3} \text{Cr} = \frac{1}{3} \times 52 = 17\frac{1}{3}$$



توجه: صورت اول گفته بهر امد الکترون

$$108 - 17\frac{1}{3} = 90\frac{1}{3} \quad \text{اختلاف جرم} = 108$$

گزینۀ ۳ (۲۴۴)



$$\text{جرم حاصل شونده} = \frac{\text{جرم حاصل شونده}}{\text{جرم مطلق}} \times 100 \Rightarrow 1 = \frac{x}{1000} \times 100 \Rightarrow x = 100$$

$$\text{جرم مطلق} = 1000 - 100 = 900$$

$$\text{جرم مطلق} = 900 \Rightarrow 2 = \frac{10}{x} \times 100 \Rightarrow x = 500$$

$$\text{جرم مطلق} = 1000 - 500 = 500 \Rightarrow \frac{500}{18 \times 2} = \frac{V}{3 \times 22\frac{1}{2}} \Rightarrow V = 99\frac{1}{2}$$

پیمان نوری

با اختلاف تشریحی درین شکل ۹۸ (تقلا ۳ جلد)

(۵۹۳۴۳۵۲۳۶۸۲)

کدر فتره = (A)

X (۲) کدر بن خاصیت کسبه فلزی فلز و نافله می باشد

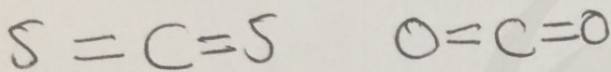
(۲۶۷) کدر فتره (۳)

✓ (۵)

X (۵) ساختار شبیه به یک خشک می باشد نه کدر بن (۵) است

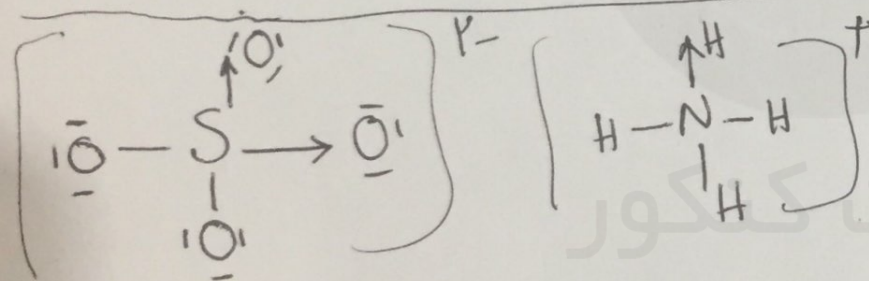
✓ (۵)

(۲۶۸) کدر فتره (۳)



در هر ۲ حالتی مولکول نا قطبی است و گستره ۲ قطبی هر ۲ معادل صفر می باشد پس
تفسیر در گستره دو قطبی (بار رفتی شود)

(۲۶۹) کدر فتره (۲)



$$S = 4 - 0 = +4$$

$$N = 5 - 8 = -3$$

عدد اکسایش اتم مرکزی

✓ گستره و جهت الکترون های پیوند

✓ قطبیت شکل هندسی

در رضی الکترون های
نا پیوندی و روابطها

۴
قطبی

۳

قطبی

صفر

۱۲

(۲۷۰) کدر فتره (۱)

چون تنها عاملی که ثابت تعادل را تغییر می دهد (دما است و دما ثابت است پس
باید به ثابت تعادل آغازی برسد. دما غلظت فرآوردهای کاهش باید تعادل باید
در جهتی پیش برود که عامل فراهم را رفع کند پس به سمت تولید فرآورده یا همان
در جهتی رفت پیش برود