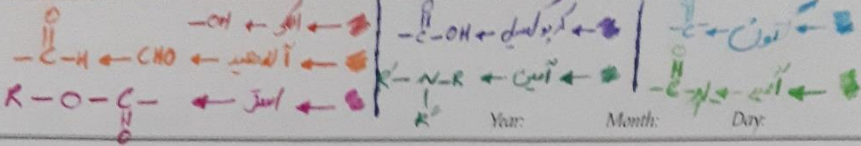


تمامی ساختار های شیمی کنکور

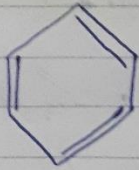
نظام جدید

X بنام



Subject: Year: Month: Day:

ساختارهای شیمیایی ← بنام



C_6H_6 ← بنزن

(a) مایع بی‌رنگ و بی‌بو.

(b) با شعله زرد رنگ می‌سوزد.

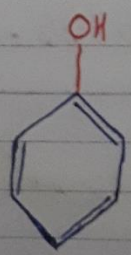
(c) در نفت خام و قطران زغال سنگ یافت می‌شود.

(d) مدت‌ها در صنایع شیمیایی کاربرد داشت اما با اثبات سرطان زا بودن آن، به لاکتول آن در صنایع شیمیایی ممنوع شده.

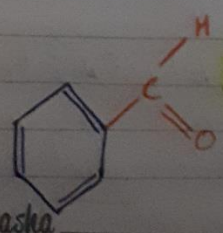
(e) بنزن به گروه هیدروکربن‌ها آروماتیک است.

(f) بنزن ساده‌ترین ترکیب آروماتیک است.

(g) ترکیب هتروسیکلیک که در ساختار خود دارای C_6H_6 یا همان بنزن هستند آروماتیک نامیده می‌شوند.



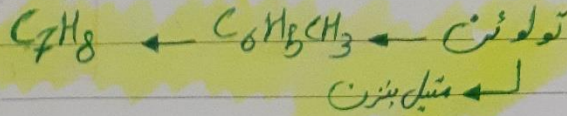
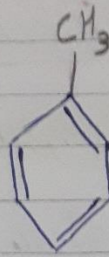
$\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$ ← فنول



$\text{C}_6\text{H}_5\text{CHO}$ ← بنز آلدهید

(a) در بادام و گردو دارد.

Pasha

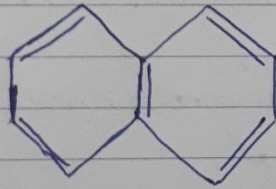


(a) مایع چسبک و آتش گیر.

(b) یک حیدروکربن آروماتیک.

(c) به مقدار زیاد در قطران زغال سنگ یافت می شود.

(d) به عنوان حلال در صنایع مختلفی چون رنگ و رزین یافت می شود.

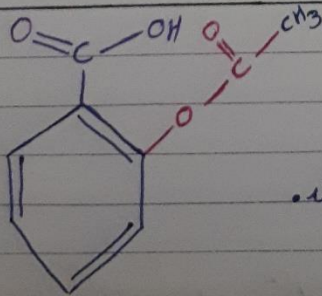


(a) ماده ای جامد سفید رنگ و سیر نشده می باشد.

(b) به عنوان ضد پدیده برای فلزات فرسایش و لباکس به کار می رود.

(c) 5 پیوند گانگ و در مجموع 4 پیوند کووالانسی دارد.

(d) می تواند با 3 مول گاز H_2 واکنش دهد.



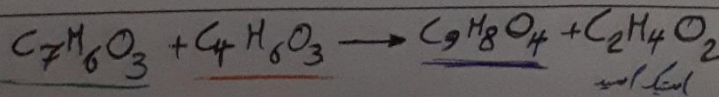
(a) هر 2 گرم عمل که بولامیل و استر باید در کنار هم رسم شوند.

(b) فاکسیر آن استیل سالسیلیک اسید می باشد.

(c) آسپیرین در آزمایشگاه از واکنش سالسیلیک اسید با استیک انیدرید تولید می شود.

(d) محلول در دیوکلوران
 در طبیعت
 سفید رنگ
 بوی تند
 سبب کاهش
 تب و لرز در
 بیماری های التهابی
 مفاصل می شود

Pasha

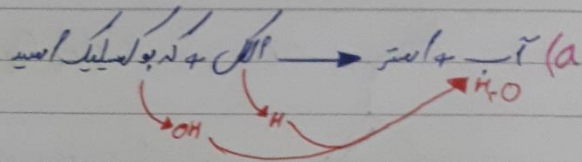
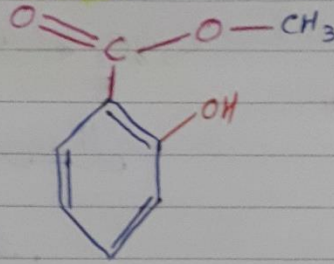
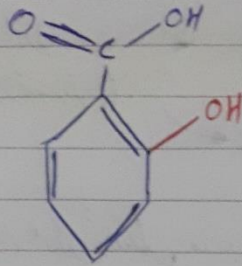
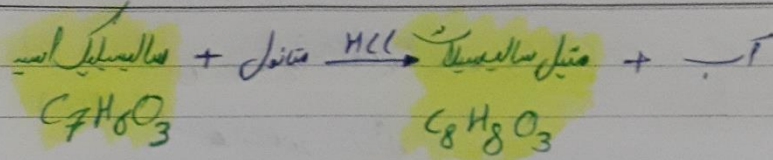


Subject

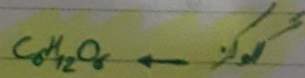
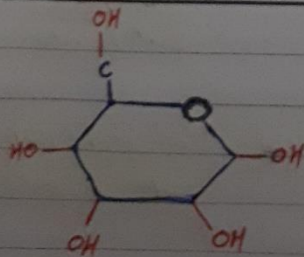
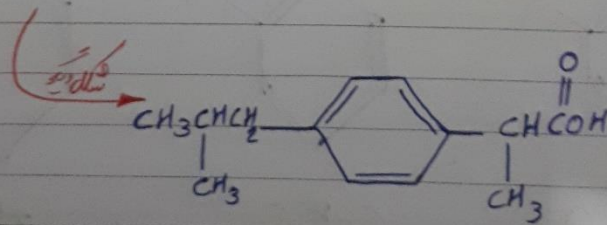
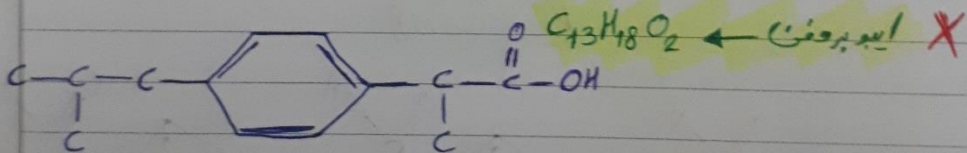
Year

Month

Day



(b) $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_3$ + $\text{CH}_3\text{OH} \rightarrow \text{C}_8\text{H}_8\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$



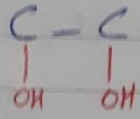
Pasha

Subject:

Year:

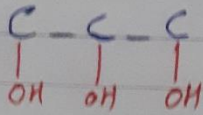
Month:

Day:



$\text{C}_2\text{H}_6\text{O}_2 \leftarrow \text{C}_2\text{H}_4(\text{OH})_2 \leftarrow$ اتیلن گلیکول
(دی‌پروپانول)

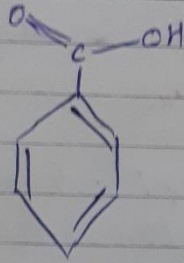
او 2 اتان در آل



$\text{C}_3\text{H}_8\text{O}_3 \leftarrow \text{C}_3\text{H}_6(\text{OH})_3 \leftarrow$ گلیسرین
(تریپروپانول)

او 3 پروپان تتر آل

(a) اتیلن گلیکول مایع غیر فرار می باشد.

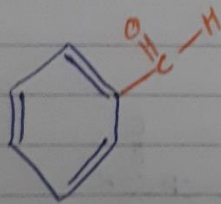


$\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2 \leftarrow$ بنزویک اسید

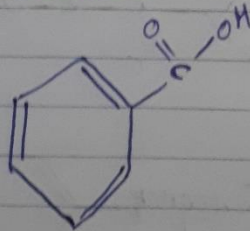
(a) در آشک و پوسته برخی درختان یافت می شود.

(b) از بنزویک اسید و برخی نمکها آن به عنوان محافظ مواد غذایی و ضد آلودگی در نوشابه ها و مس ها و آبنیوها یافت می شود.

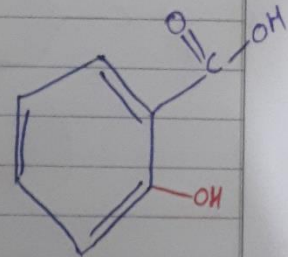
(در یک نگاه)



$\text{C}_7\text{H}_6\text{O}$
بنزالدهید



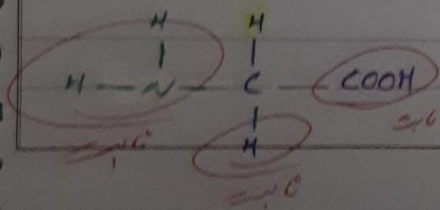
$\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2$
بنزویک اسید



$\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_3$
تریپروپانول

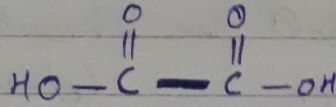
$\text{C}_2\text{H}_5\text{NO}_2 \leftarrow \text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH} \leftarrow$

آمینو اتانویک اسید
(گلیسین)



(a) ماده در تهیه آمینو اسید.

Pasha.



$C_2H_2O_4$ ← اتزانیک اسید
(اتان دی‌اکسید اسید)

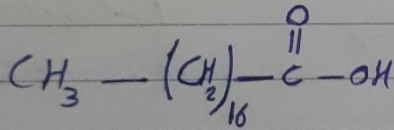
(a) ریواس و استنایج .

(b) اسید آبی 2 پروتون طر .

(c) معروف به جوهر ترشک .

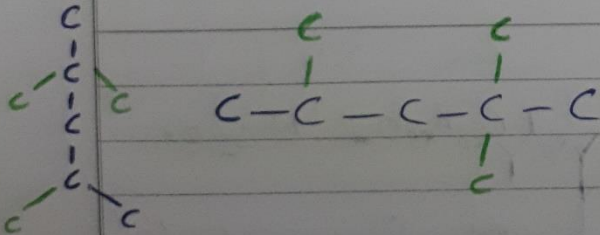
(d) لکسیم اتزانیک CaC_2O_4 کیمی از مسازیندها اصلی سنگ کلسیم است .

$C_{18}H_{36}O_2$ ← استئاریک اسید



$C_{18}H_{36}$ ← پلنیزین
(ایزو اکتان)

2 و 4 = ترمینیل پنتا .



(a) دایمر 8 تا CH_3 میباشند .

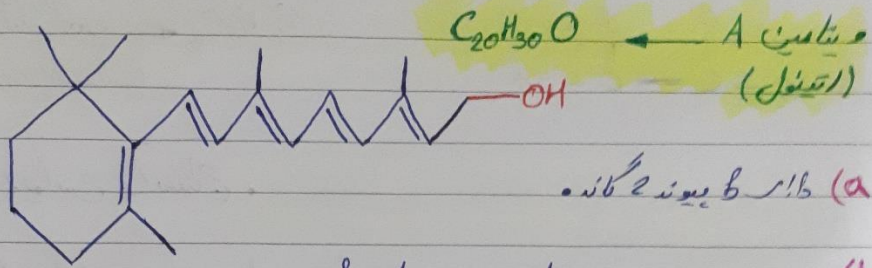
(b) متلوکلواز چند هیدروکربن متعلق با 8 تا 12 اتم کربن است . به طور معمولی و همان پنتن مورد استفاده در خودروها با ایزو اکتان . متعلق (8 اتم کربن) در نظر گرفت .

Subject:

Year:

Month:

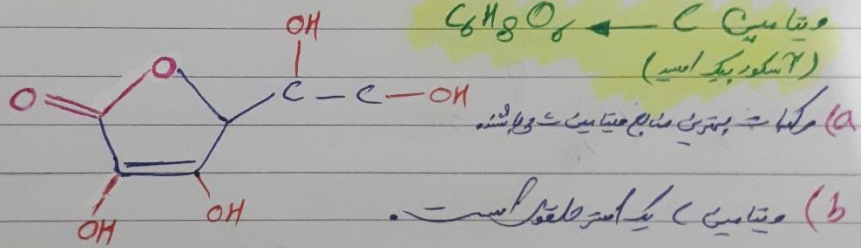
Day:



(a) طایر 4 پیوند کاند.

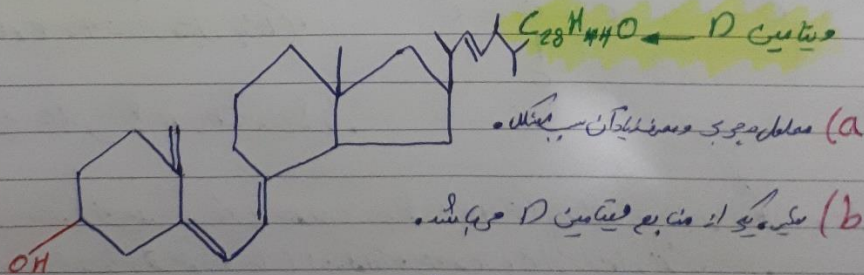
(b) هویج منبع بسیار مناسبی برای ویتامین A می باشد.

(c) معرف بیش از اندازه آن برابر با مشکل ایجاد می کند و در این ویتامین به همراه O و K و محلول در چربی اند و در بافت ها چربی به زیاد ذخیره می شوند و در نتیجه مقدار افزودن آن به راحتی زیاد دفع نمی شود.



(a) مرکبات بهترین منابع ویتامین C می باشد.

(b) ویتامین C یک اسید ضعیف است.

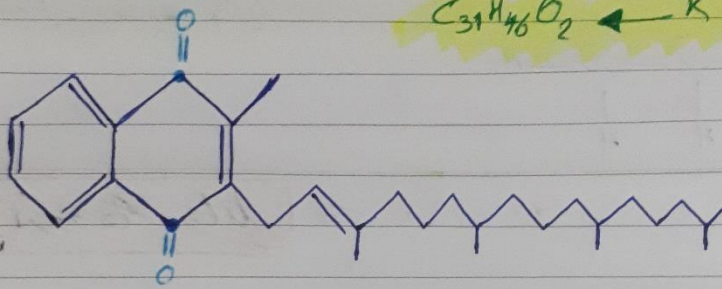


(a) مغز بادام زمینی و مغز گردو بهترین منابع است.

(b) مکرر خوردن آن منجر به ویتامین D می باشد.

(c) طایر 4 پیوند کاند (C=C) می باشد.

Pasha



ویتامین K ← $C_{31}H_{46}O_2$

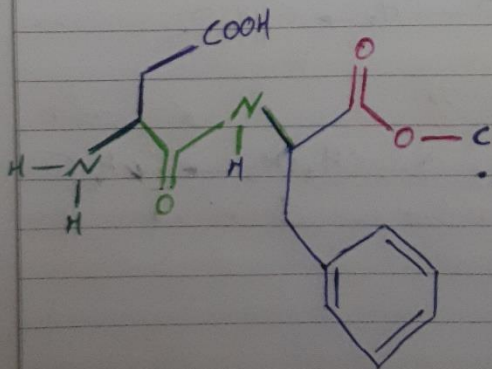
(a) آرد و ماست به دلیل داشتن طایفه بنزنی.

(b) دایر گمده عامل کوفی $(-C-\overset{O}{\parallel})$.

(c) کمضت و کاهو و تخم از منابع ویتامین K می باشند هر دو طایفه عامل مچولی.

الکتیبات

ویژگیها	فرمول	گروه (هال)	قطبیت	نوع	محلته	حلقه
✓	معلق	مخاملی	معلقول	نیمه پاره چربی معلقول	آب	بنزنی
C	$C_6H_8O_6$	الو / استرک	هیدروژنی	قطب	آب	X
A	$C_{20}H_{30}O$	الکلی	وان ده الو	ناقطب	چربی	X
D	$C_{28}H_{44}O$	الکلی	وان ده الو	ناقطب	چربی	X
K	$C_{31}H_{46}O_2$	کوفی	وان ده الو	ناقطب	چربی	✓ (استرک)



اسپارتیک ← $C_{14}H_{18}N_2O_4$

(a) دایر گمده ها عاملی استرک که بولسلی و آمین و آمید.

(b) دایر ک پیوند کون

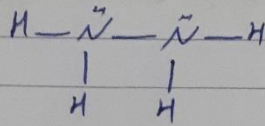
Pasha

Subject:

Year:

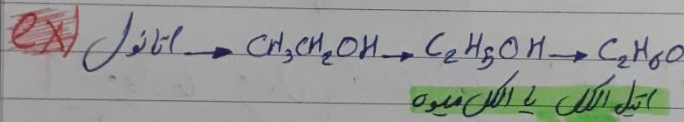
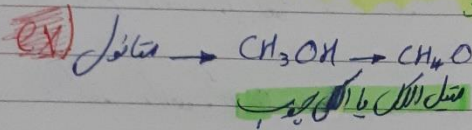
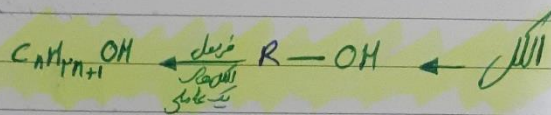
Month:

Day:

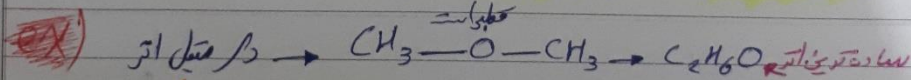
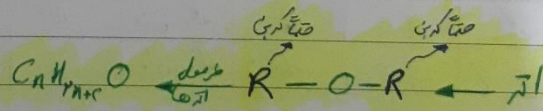


N_2H_4 ← هیدرازین

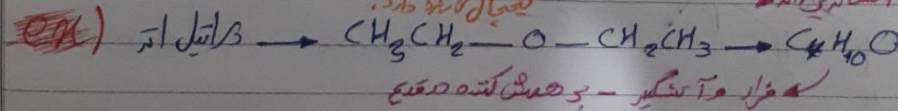
کربن دی اکسید ← CO_2 ← کربن دی اکسید دو



P: بوالکها رز و میسر ناشی از مولکول هکس آنی با کربن عامل الکل در این هکس.



کادرنه در بیشتر اتمتانه ها و کادرنه
 یعنی الکل در کادرنه



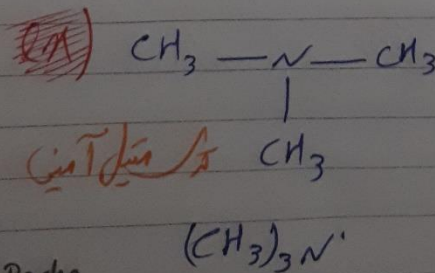
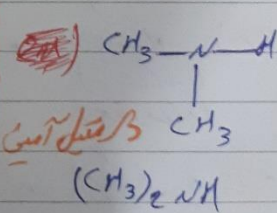
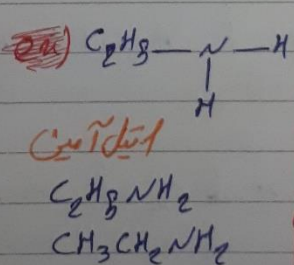
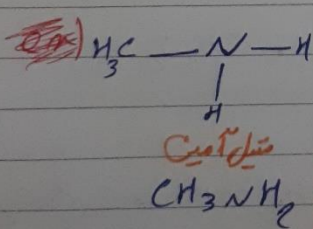
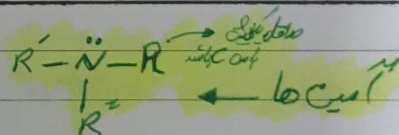
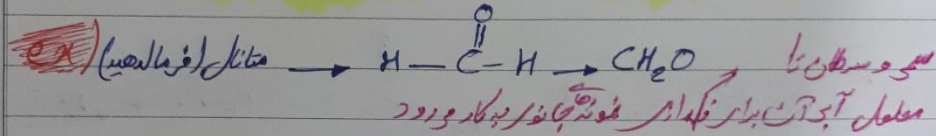
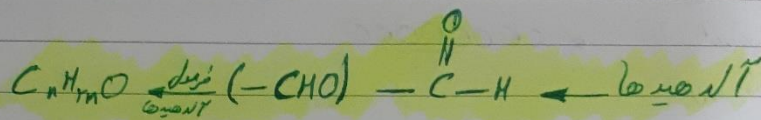
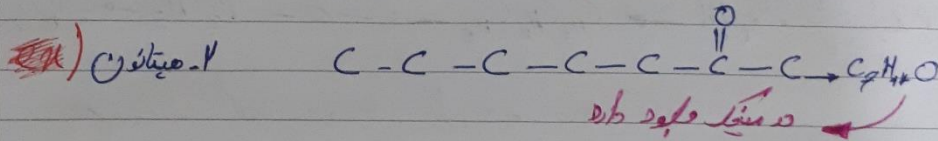
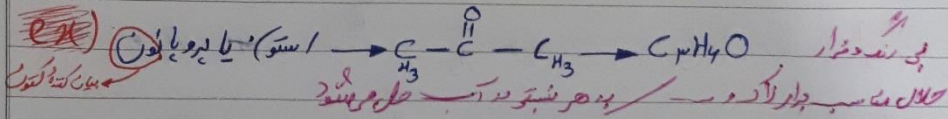
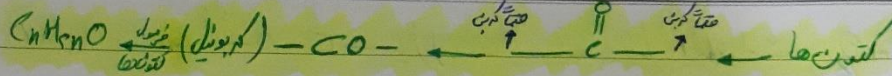
Pasha

Subject:

Year:

Month:

Day:



بوی بد و تلخ است
 به دلیل آن در صنایع مختلف
 که آمین ها استفاده می شود

Pasha

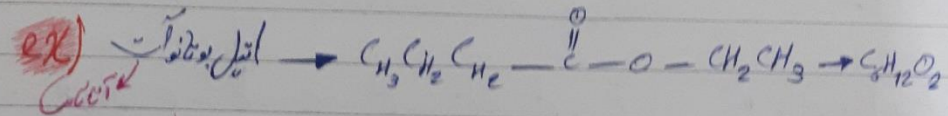
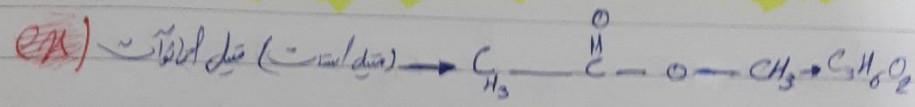
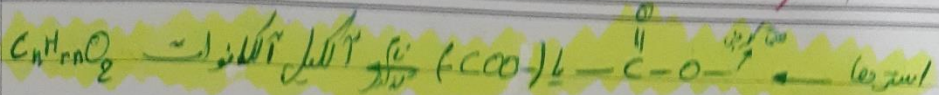
Subject:

Year:

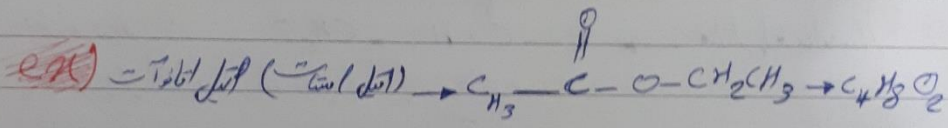
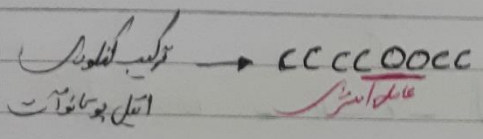
Month:

Day:

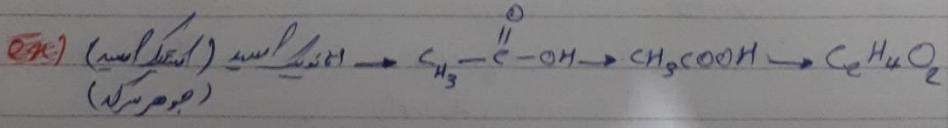
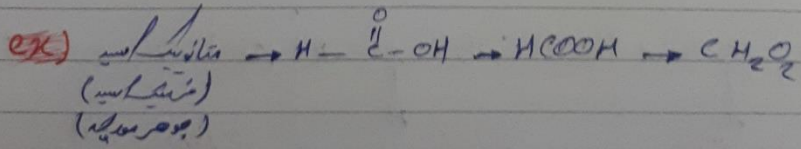
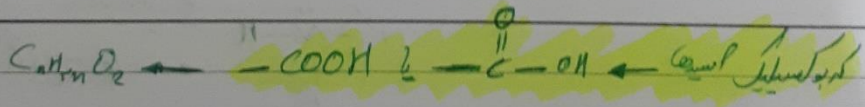
تاریخ



تمام دیگر استراتها را می توان به این طریق نوشت.



از واکنش اتانول با اسید پنهان می توان به عنوان مثال در صنعت روغن و شکر استفاده کرد.



اسیدها علاوه بر تقابل و انواع ترشها دارای اسیدها آلی هستند.
تغییر ترتیب شده داخل لاکتید اسید است.

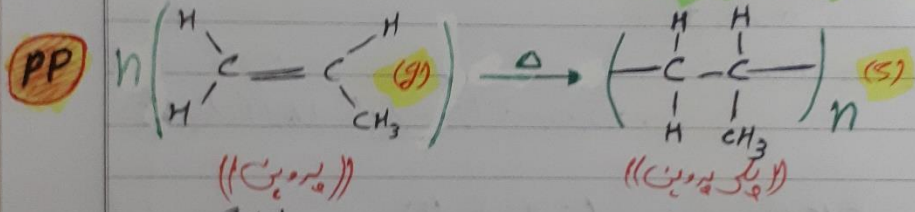
1. **ماتریک اسید** / **ماتریک اسید**
 1. **ماتریک اسید** / **ماتریک اسید**
 2. در سرتکه یافت می شود و به نام سرکه معروف است

1. **آکسولیک اسید** / **آکسولیک اسید**
 1. **آکسولیک اسید** / **آکسولیک اسید**
 2. در سرتکه یافت می شود و به نام سرکه معروف است

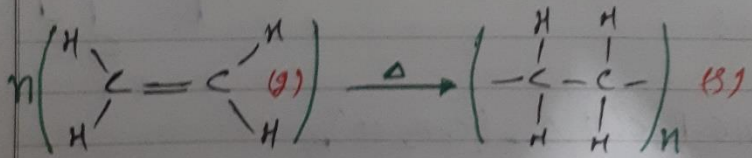
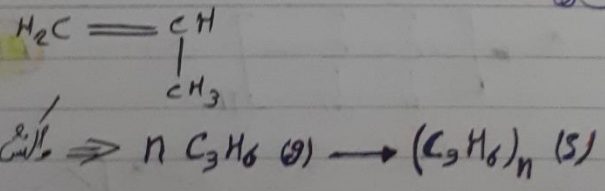
تعداد -
 اسید -
 هم -

عدد اول (n) و دوم (m) ← **لینک سه**

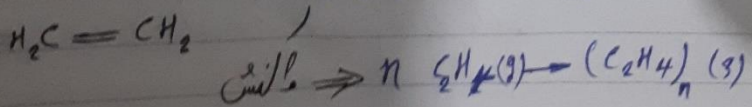
لینک سه پلیمر شدن (بسیار شایع)

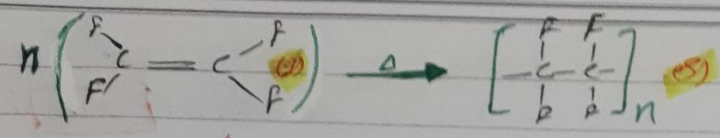


↓ شکل دهی
 ★ **سازنده پلاستیک سرتکه**



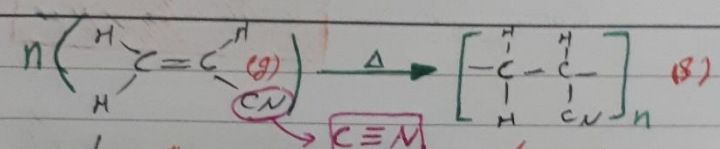
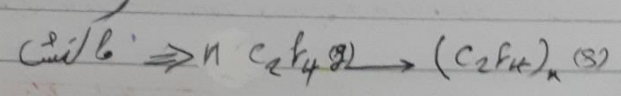
اتن (اتیلن) / **پلی اتن (پولیتن)**
 ↓ شکل دهی
 ★ **کمیته پلاستیک و لوله ها پلاستیک و سرتکه با پلی اتن و پلی اتن**





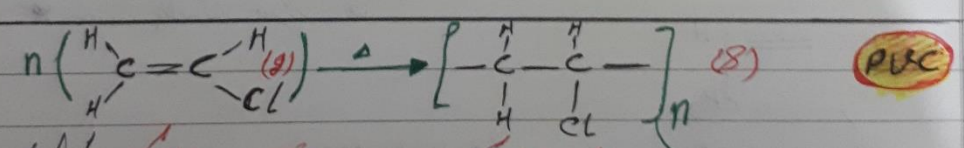
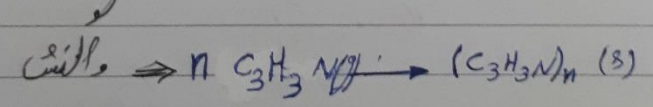
تترا فلورو اتین \rightarrow پلیمیر فلورو اتین (تفلون)

☆ نیتروسیان و کاربونیل کربن و کربون دیسائیڈ کے ذریعے آکسیجن کے ساتھ



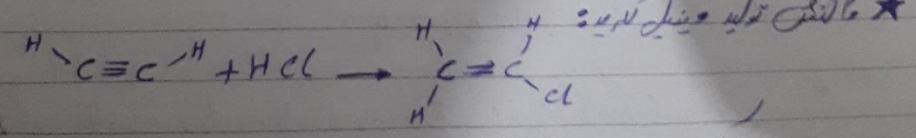
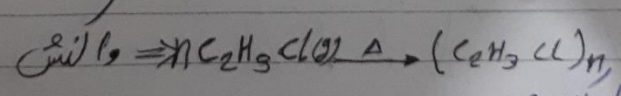
سائیکلائزیشن \rightarrow $H_2C=CHCN$

☆ پینا آکریلایڈ اور سائیکلائزیشن کے ذریعے بنی ہوئی



سائیکلائزیشن \rightarrow $H_2C=CHCl$

PVC



☆ درج ذیل کی طرح کاربونیل کربن

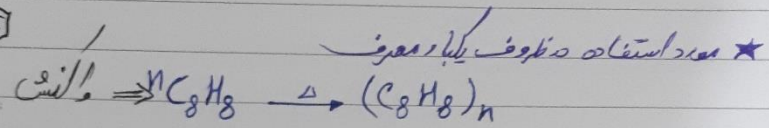
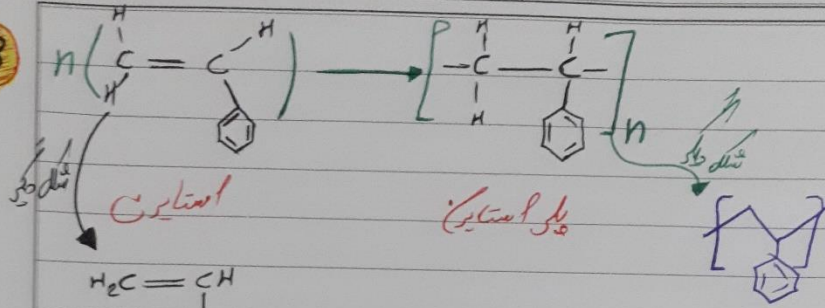
Subject:

Year:

Month:

Day:

P8



کاربرد	نام و ساختار پلیمر	نام و ساختار مونومر
کیسه پلاستیک، لوله پلیاستن، درب بطریک، جعبه پلاستیکی، اسباب بازی	$\left[\begin{array}{c} H \quad H \\ \quad \\ -C - C- \\ \quad \\ H \quad H \end{array} \right]_n$ یا $\left[\begin{array}{c} H \quad H \\ \quad \\ -C - C- \\ \quad \\ H \quad H \end{array} \right]_n$ پلی اتن (PE)	$H_2C = CH_2$ اتن (E)
PP ← سرنگ	$\left[\begin{array}{c} H \quad H \\ \quad \\ -C - C- \\ \quad \\ H \quad CH_3 \end{array} \right]_n$ یا $\left[\begin{array}{c} H \quad H \\ \quad \\ -C - C- \\ \quad \\ H \quad CH_3 \end{array} \right]_n$ پلی پروپن (PP)	$H_2C = CH - CH_3$ پروپن (P)
PVC ← لوله آب، کابین	$\left[\begin{array}{c} H \quad H \\ \quad \\ -C - C- \\ \quad \\ H \quad Cl \end{array} \right]_n$ یا $\left[\begin{array}{c} H \quad H \\ \quad \\ -C - C- \\ \quad \\ H \quad Cl \end{array} \right]_n$ پلی وینیل کلراید (PVC)	$H_2C = CH - Cl$ وینیل کلراید (V)
لبه آلومینیم	$\left[\begin{array}{c} H \quad H \\ \quad \\ -C - C- \\ \quad \\ H \quad CN \end{array} \right]_n$ یا $\left[\begin{array}{c} H \quad H \\ \quad \\ -C - C- \\ \quad \\ H \quad CN \end{array} \right]_n$ پلی سیانواتن (PC)	$H_2C = CH - CN$ سیانواتن (C)
لبه ظروف، ظروف نسج، کف اتو، نوارهای کاسه، ماسک، شیشه شیشه‌ها	$\left[\begin{array}{c} F \quad F \\ \quad \\ -C - C- \\ \quad \\ F \quad F \end{array} \right]_n$ یا $\left[\begin{array}{c} F \quad F \\ \quad \\ -C - C- \\ \quad \\ F \quad F \end{array} \right]_n$ پلی تترافلورو اتن (تفلون) (PTFE)	$F_2C = CF_2$ تترافلورو اتن (T)
PC ← ظروف یکبار مصرف	$\left[\begin{array}{c} H \quad H \\ \quad \\ -C - C- \\ \quad \\ H \quad \text{Ph} \end{array} \right]_n$ یا $\left[\begin{array}{c} H \quad H \\ \quad \\ -C - C- \\ \quad \\ H \quad \text{Ph} \end{array} \right]_n$ پلی استایرن (PS)	$H_2C = CH - \text{Ph}$ استایرن (S)

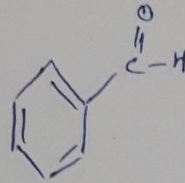
Pasha



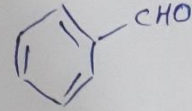
بنزن
C₆H₆



فنول
C₆H₅OH
C₆H₅OH



C₆H₅CHO

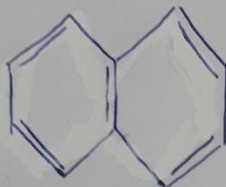


C₇H₆O

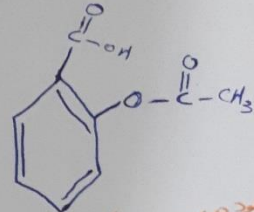
در بنزن واحد است



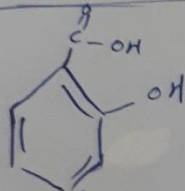
در بنزن
بنزن
تولون (متیل بنزن)
C₆H₅CH₃ / C₇H₈



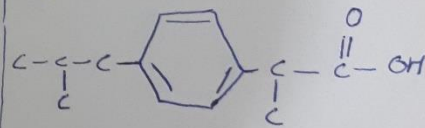
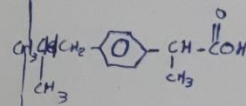
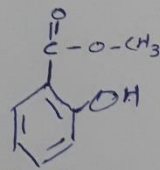
نفتالن
C₁₀H₈



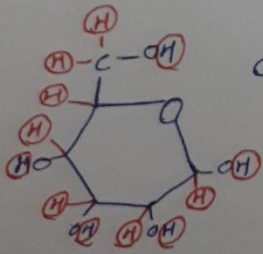
آسپرین
C₉H₈O₄



C₇H₆O₃ + متانول → متیل سالیسیلات + H₂O
C₈H₈O₃



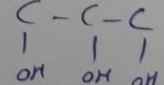
ایبوپروفن
C₁₃H₁₈O₂



C₆H₁₂O₆
گلوکز



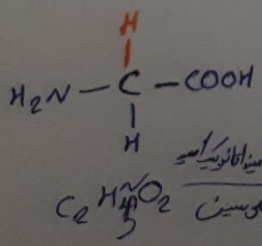
اتیلن گلیکول
C₂H₆O₂



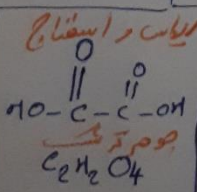
C₃H₈O₃
گلیسرین (اسید)



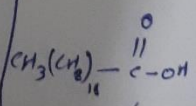
بنزوات
C₇H₆O₂



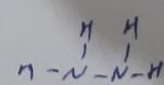
C₂H₅N₁O₂



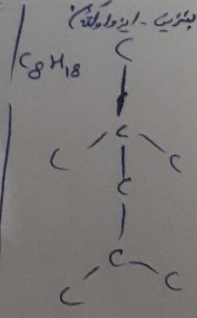
C₂H₂O₄



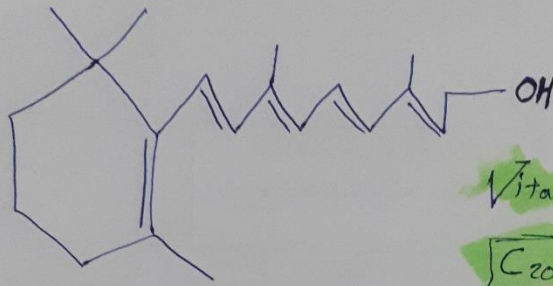
C₁₈H₃₆O₂



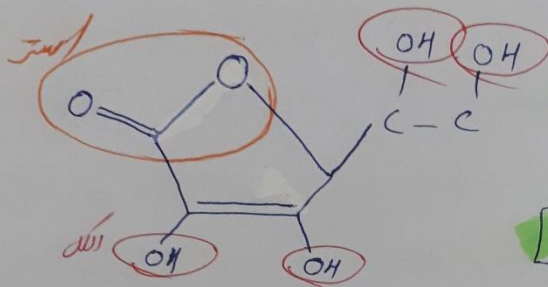
صیغی



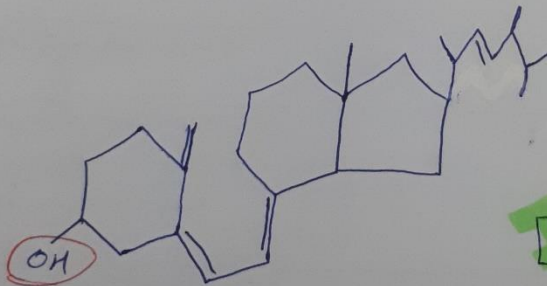
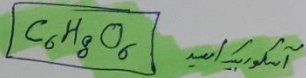
C₈H₁₈



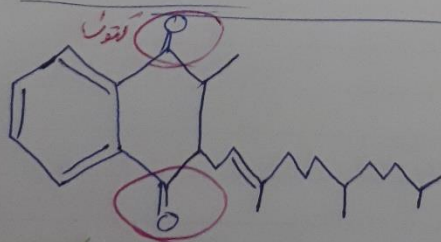
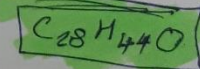
Vitamine A



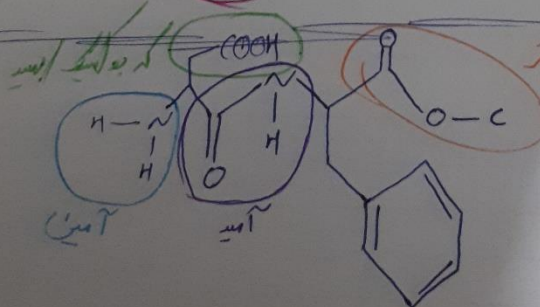
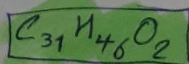
Vitamine C



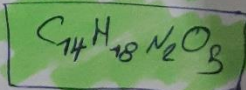
Vitamine D



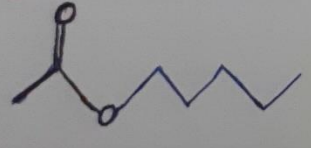
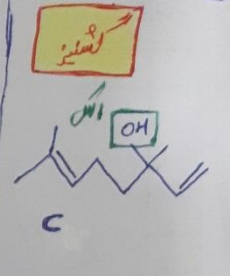
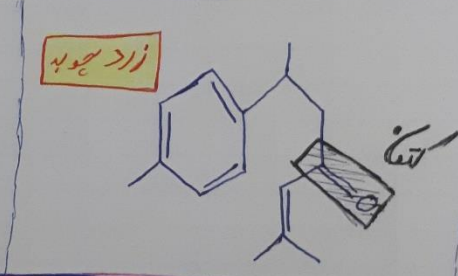
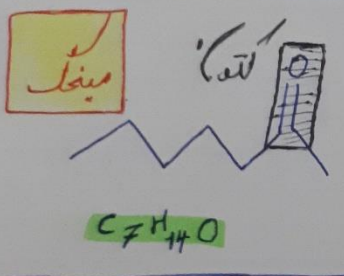
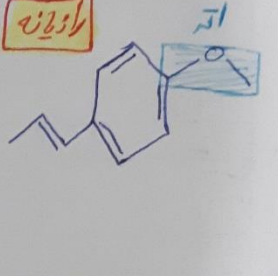
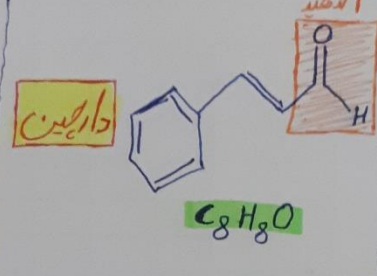
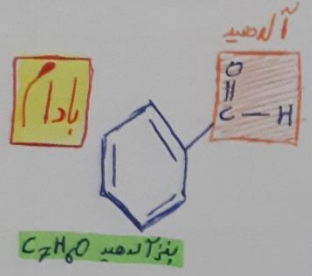
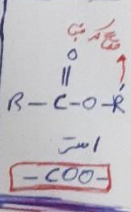
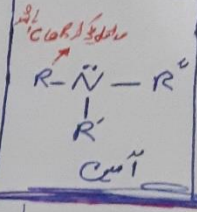
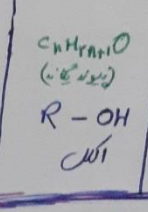
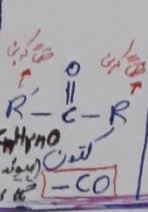
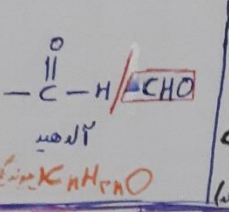
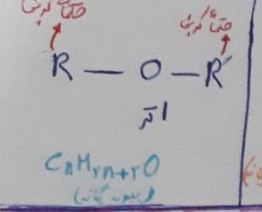
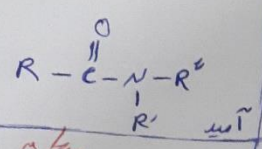
Vitamine K



ب3



گروه‌های عاملی



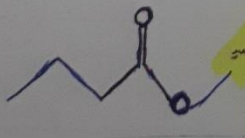
پنتیل بوتانوئید $\rightarrow C_{10}H_{20}O_2$

کربوکسیلیک اسید

پنتانول

بوتانوئیک اسید

بومبوز



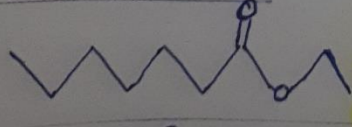
متیل بوتانوئید $\rightarrow C_8H_{16}O_2$

کربوکسیلیک اسید

پنتانول

بوتانوئیک اسید

بومبوز



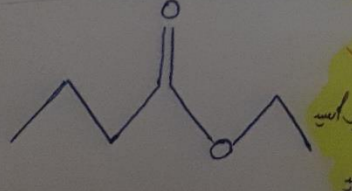
اکتیل پنتانوئید $\rightarrow C_{12}H_{24}O_2$

کربوکسیلیک اسید

پنتانول

پنتانوئیک اسید

بومبوز



اکتیل بوتانوئید $\rightarrow C_{10}H_{20}O_2$

کربوکسیلیک اسید

پنتانول

بوتانوئیک اسید

بومبوز

Subject

Year

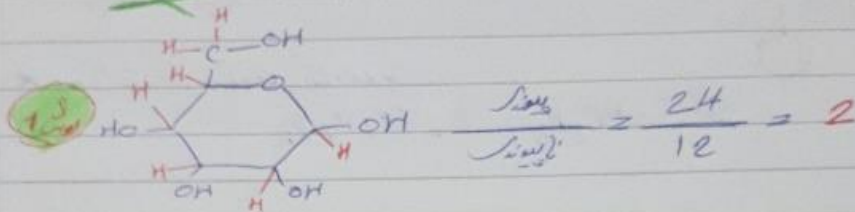
Month

Day

المسألة 9 ←

المسألة 9 ←

2 H 2, 6 B 3 C 4 (1)



2 (1)

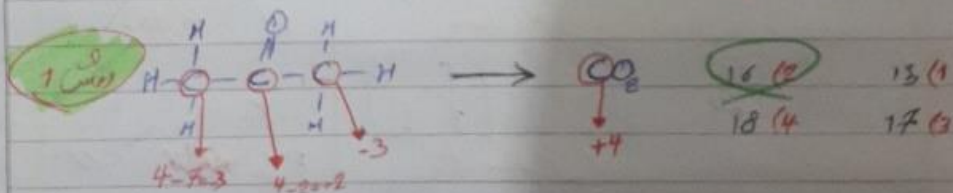
$$\text{الوزن الجزيئي: } C_6H_{12}O_6 \Rightarrow (6 \times 12) + (12 \times 1) + (6 \times 16) = 180$$

$$\text{الوزن الجزيئي: } C_6H_{12}O_6 \Rightarrow (6 \times 12) + (12 \times 1) + (6 \times 16) = 180$$

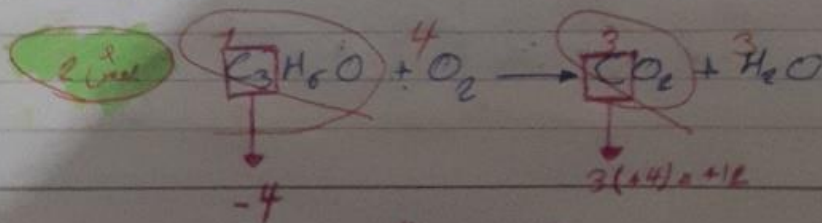
$$180 - 24 = 156 \Rightarrow \frac{156}{12} = 13$$

$$\frac{24}{12} = 2$$

المسألة 9 ←



$$1 - 3 - (-2) + 1 - 3 = -2$$

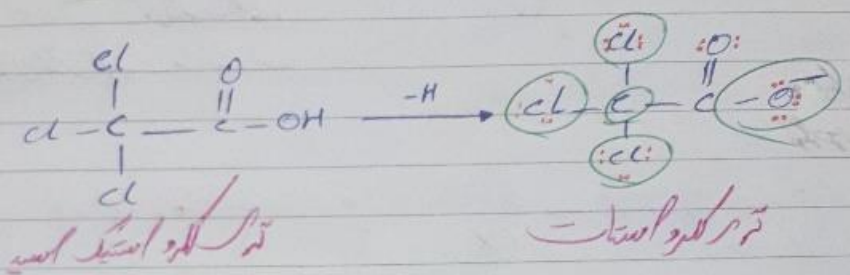


$$-4 \rightarrow +12$$

Pasha

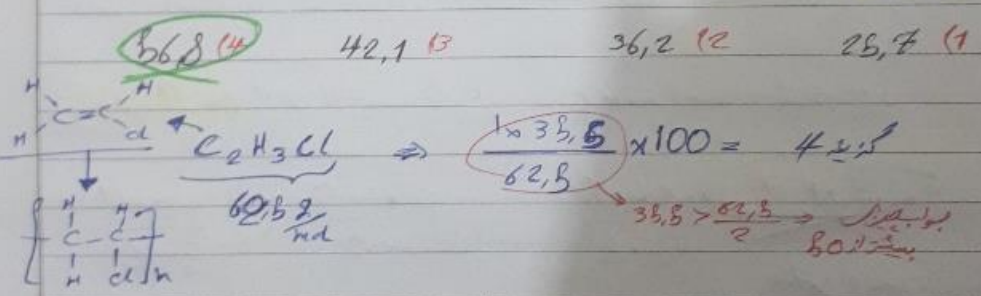
تیمی 98 ← در ساختار لوئیس آنیون تر کلرید است. در مجموع چند اتم کلر در این ساختار الکترولیت و چند جهت الکتریت نامیونی وجود دارد؟

- 13-4 (4)
- 14-4 (3)
- 13-5 (2)
- 14-8 (1)

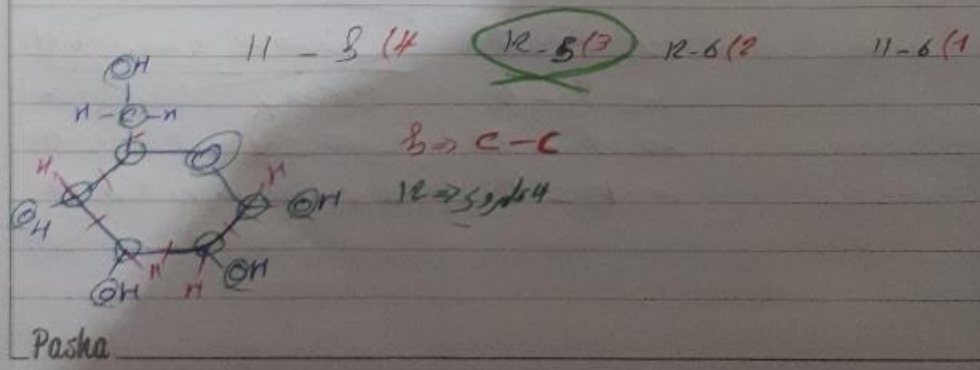


4 اتمت نامیونی \rightarrow 14-8
8 تا 4 نامیونی

تیمی 98 ← چند درصد جرم پلاستیک پلی وینیل کلراید را به شکل خود در نظر بگیرید (H=1, C=12, Cl=35.5)



تیمی 94 ← با توجه به فرمول ساختار لوئیس چند پیوند C-C در مولکول آن وجود دارد و چند اتم در آن ساختار الکترولیت نامیونی است؟



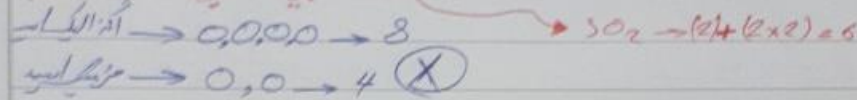
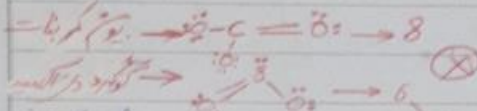
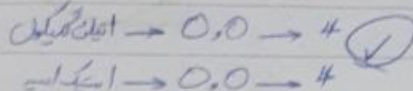
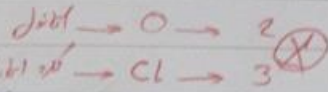
Subject:

Year:

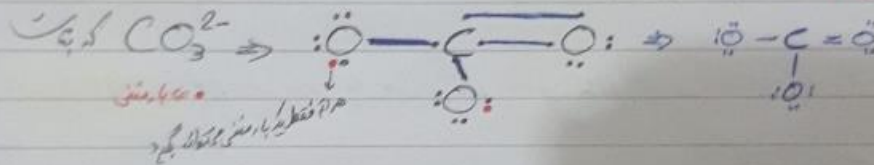
Month:

Day:

برای ۹۴ ← شب، صفت الکترون ها نابرابرند در کربن دو گونه سه یونی برابر است ۸



(الکترول)



برای ۹۴ ← از سه ترکیب هر یک به عنوان مولود استفاده می شود و به جز:

۱) پریمین	۲) ست نواتن	۳) وینیل کربید	۴) کربو اتمول
پیکر پروین	پیل ست نواتن	پیکر وینیل کربید	کربواتن - پیکر وینیل کربید

برای ۹۴ ← در کربن الکترون ها داده شده است، اتمول کربن برابر است ۸

- ۱) فلزا الیوم - ل - هیتانت ✓ 7 - 7
- ۲) اتمول هیتانت - ل - هیتانت ✗ 7 - 6
- ۳) اتمول آمین - ل - متیل پروپان ✗ 4 - 3
- ۴) ل - ۵ در متیل هیدران - ل - نفتالی ✗ 10 - 8

Pasha

Subject:

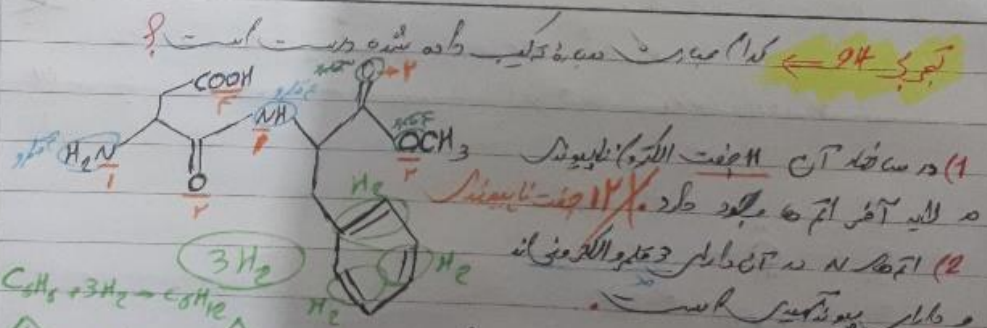
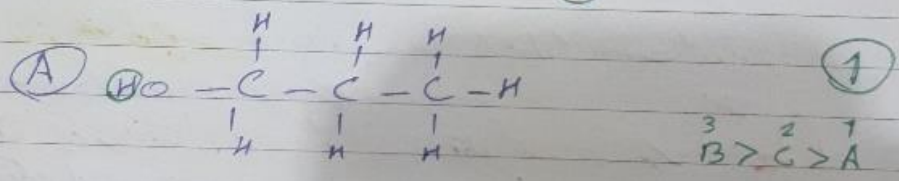
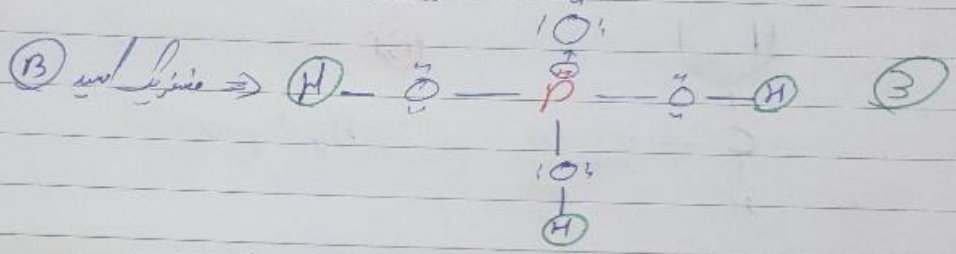
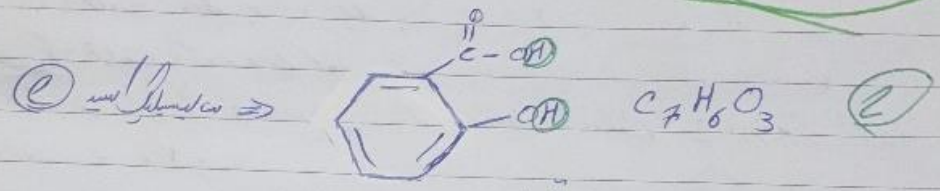
Year:

Month:

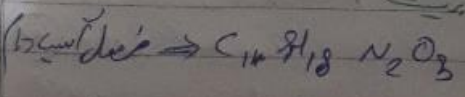
Day:

سوال ۹۴ ← کدام مقایسه در بالا اشتباه است؟
 ۱- پروپانول (A)، فنزول (B)، و متانول (C) است.

B > A > C (۴) A > C > B (۳) C > B > A (۲) **B > C > A (۱)**



در آن با یکدیگر برابر است. C_6H_6 و $C_{14}H_{18}N_2O_3$



Pasha

Subject:

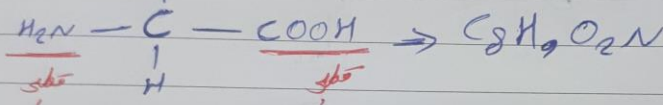
Year:

Month:

Day:

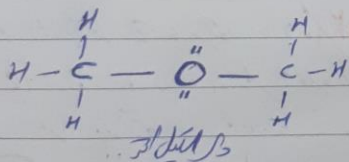
تکلیف 94 ← اگر R در فرمول هکسی آلان آمینو اسیدها را طیفه بنویسید
کدام میوه در صباغ رنگین کننده در دست است؟

- (1) فرمول مولکولی آنزیم $C_8H_9NO_2$ است H_9
- (2) به شکل ناقص بود، کافه بنویسید، در T نام کامل است H_9
- (3) از طریق 2 گروه عاملی خود با T پیوند هیدروژنی تشکیل می دهد ✓
- (4) فرمول داربست اتم هیدروژن به جای گروه آمینو در مولکول آن، بزرگ است ✓

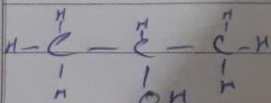
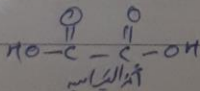
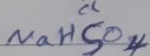
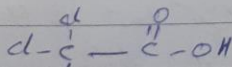


بافتن 94 6.6 ← در مطالب دربارۀ دامین اتر مستقیم، به جز:

- (1) این مورد انتخابی بوده و باید تکلیف ناقص است ✓
- (2) فرمول شیمیایی $CH_3 - CO - CH_2 - C$ است $H_3 - O - CH_3$ استر (پروپانویل)
- (3) در ساختار T، 8 پیوند بین اتمها وجود دارد ✓
- (4) دو جفت الکترون تأیید شده در لایه آخر اتمها آن وجود دارد ✓



بافتن 94 6.6 ← مشا، اتمها هیدروژن اسید در مولکول کدام تکلیف بنویسید؟

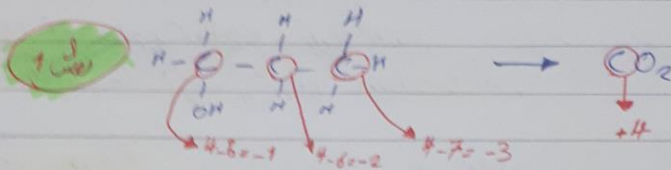


- (1) تتر کلر اتانویل اسید 1
- (2) سبب هیدروژن مولکول 1
- (3) آندالین اسید 2
- (4) ایزوپروپانول 1

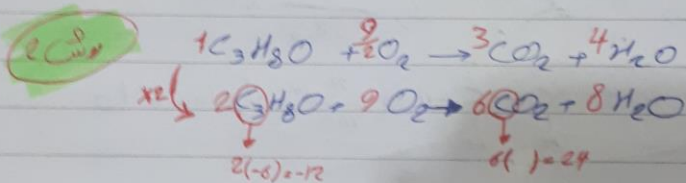
← ایزوپروپانول اسید Pasha

رتبه 94.6 ← جمع ایزوتوپ تغییر عدد اتمی است که در معادله موازنه کامل 1 پروتون باندول و کلام است ؟

10 (A) 12 (B) 18 (C) 19 (D)

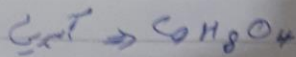


$$1 \cdot \frac{1}{4} + 1 \cdot \frac{2}{4} + 1 \cdot \frac{3}{4} = 18 \text{ گ}$$

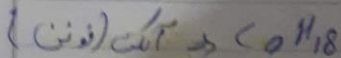


رتبه 94.6 ← در معادله یاخته که شد اتم ها که در آن برابر شده است که در معادله آسپریک است. شماره اتم ها هیدروژن در یاخته چند برابر شده است که در هیدروژن در آسپریک است ؟

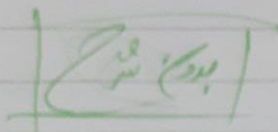
1.25 (A) 1.5 (B) 2.25 (C) 2.5 (D)



$$\frac{18}{8} = 2.25$$



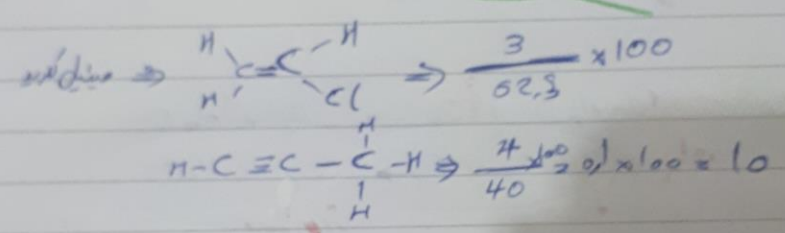
تجربہ 94 ← اسٹیل ہونے والی چیزوں کو دھو کر اور ترکیب و فرمول تجربی آن لگا کر اسٹیل و انہماں الکیرین اور ٹرانسٹریٹس کلورہاں الکیرینی دے کر اسے چکھو داند؟



- (1) اسٹریٹھ - C_3H_6O - متناہرہ اند
- (2) اسٹریٹھ آئی - C_3H_6O - یکساں اند
- (3) اسٹریٹھ - $C_8H_{16}O_2$ - یکساں اند
- (4) اسٹریٹھ آئی - $C_5H_{12}O_2$ - متناہرہ اند

تجربہ 95 ← نسبت دھو کر PVC اور PVC میں ہونے والی

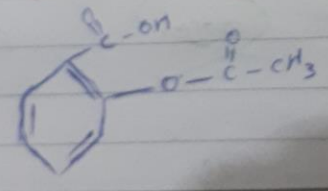
- (1) 32
- (2) 48
- (3) 6
- (4) 8



$$\frac{\text{H سے H وینیل گریڈ}}{\text{H سے H پورین}} = \frac{\frac{3}{62.5} \times 100}{10} = \frac{30}{62.5} = 48$$

تجربہ 93 ← درمیان آئیرین 8 ام ڈائل سے کلورہاں الکیرینی اند

- (1) 68
- (2) 8
- (3) 36
- (4) 36



تجربہ 93 ← درمیان ترکیب و فرمول تجربی اور فرمول متناہرہ اند

- (1) کولمٹی Pasha C_7H_8
- (2) اولکریٹ C_8H_{10}
- (3) گلوکوز $C_6H_{12}O_6$
- (4) مٹیل استیٹ $C_3H_6O_2$

Subject:

Year:

Month:

Day:

تیموری 93 ص 61 ← متن - پیوندها در کاتالیز بین اتم ها در مولکول نفتالین با متن پیوندها
 کاتالیز در مولکول کربن کربن برابر است - ؟
 5 در کاتالیز

(1) متیل 3
 (2) بنزن 3
 (3) تولوئن 3
 (4) استیرن 5

بیاغوز 91 ← در مولکول کربن یک جاک کشته غیر متجانس که زنجیر آلکیل سرشته آن 7/14
 کربن 6 است - ؟

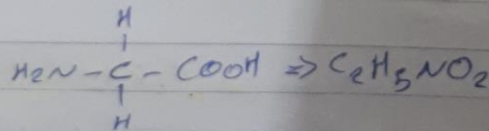
$C_{20}H_{33}SO_3Na$ (4) $C_{20}H_{33}SO_4Na$ (3) $C_{14}H_{20}SO_4Na$ (2) $C_{14}H_{20}SO_3Na$ (1)
 14 و 5
 متن

تیموری 92 ← که در R در مولکول هگزان آلفا آمینو اسیدها گروه اتیل باشد. در مول تیموری این
 آمینو اسید کدام است - ؟

$C_3H_7NO_2$ (4) $C_4H_9NO_2$ (3) $C_3H_7NO_2$ (2) $C_4H_9NO_2$ (1)
 C_2H_5
 $H_2N - \begin{array}{c} | \\ C \\ | \\ H \end{array} - COOH$ $C_4H_9NO_2$

بیاغوز 92 ص 61 ← در مجموع کربن و هیدروژن کربن در - گوارش شده است - ؟

(1) کربن - 42
 (2) الکترون - 2, 21
 (3) نیوترون - 14, 20
 (4) پروتون - 42



$$\%C_{2H_5NO_2} = \frac{75.07}{100} \times 100 = 75.07\% \checkmark$$

Pasha

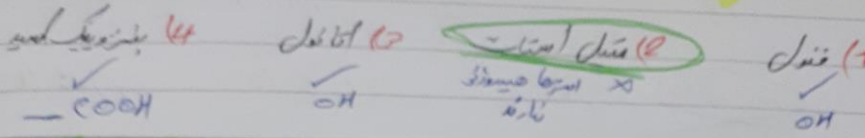
Subject:

Year:

Month:

Day:

بافتن ۹۲ (۱) در این کتاب بر روی ۳۰۰ بیت معادله از نوع هیدروکسی نیسی

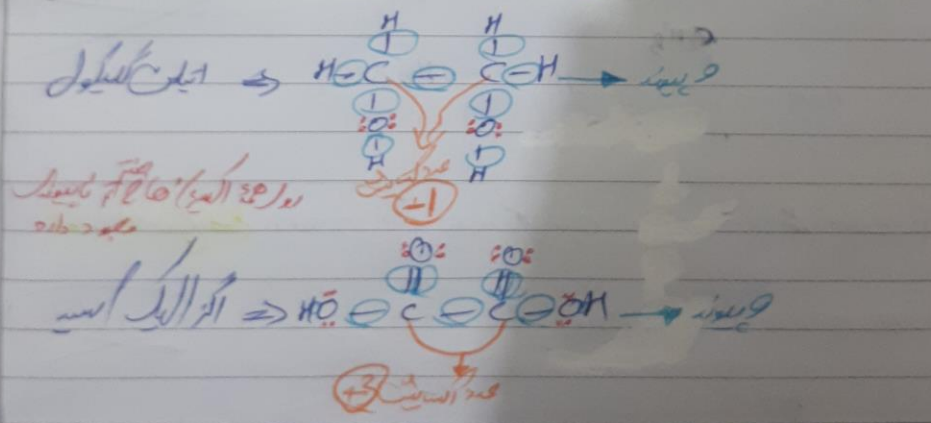


کند ← کار پیوند هیدروکسی ✓ / کار پیوند هیدروکسی X

آلده ✓ / اتانول X / آلدهید X / استر X / آمین ✓ / آمین نوع دوم ✓ / آمین نوع سوم X

بافتن ۹۲ (۲) معادله اتیل کتیل و معادله اتیل آلدهید در کدام مورد با هم تفاوت دارند؟

۱) تعداد کربن A
م ۲، ۳، ۴، ۵
۲) عدد الکترون اشتراکین (۲) تعداد الکترون اشتراکین (+) تعداد الکترون اشتراکین
تفاوت کربن



بافتن ۹۲ (۳) معادله کربون ها تا پیوند ام در معادله
آلده آلدهید و بنزواتر
۸

۴-۴ (۱) ۴-۸ (۲) ۶-۸ (۳) ۸-۱۶ (۴)

Pasha

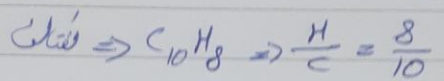
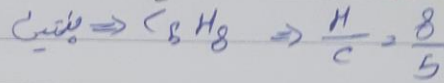
Subject:

Year:

Month:

Day:

تیمی 88 (نمبر) ← نسبت شمار اتم‌ها همیشه متن به متن اتم‌ها کپی در
معادله بنویسید چند برابر نسبت شمار اتم‌ها همیشه متن به متن اتم‌ها کپی در
مثال ۱) $\frac{2}{3}$ (۴) $\frac{1}{2}$ (۶) ۳ (۲) ۲ (۱)



$$\frac{\frac{8}{8}}{\frac{8}{10}} = 2$$