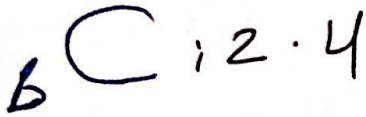


## الكيمياء العضوية

فرع من فروع علم الكيمياء يهتم بدراسة مركبات الكربون  
وتنقسم إلى [ كيمياء الكربون ]

### الهيدروكربون

مركبات عضوية تحتوي على عنصرى C و H فقط  
مثالاً  $CH_4$  - بنزين  $C_6H_6$



خواص ذرة الكربون :-

- 1- رابعية التوافق
- 2- الروابط آهية ذرفية
- 3- الكربون في الكيمياء العضوية [ كربون مرجح ]

أحادية	الثنائية	الثلاثية
$\begin{array}{c}   \\ -C-C- \\   \end{array}$	$\begin{array}{c} \diagup \quad \diagdown \\ C=C \\ \diagdown \quad \diagup \end{array}$	$H-C \equiv C-H$
إعداد الأستاذ/ عمرو سعيد	2	ت: 55280507

# عدد ذرات الكربون

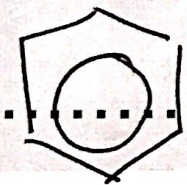
n

## الهيدروكربونات

أروماتية

أليفاتية

بنزينية  $C_6H_6$

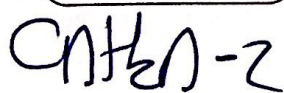


سلاسل حلقة

سلاسل مفتوحة

ثلاثية  $n-2$

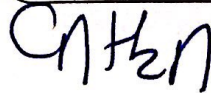
الإلثنيات



ت: 55280507

ثنائية  $n$

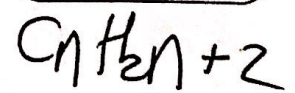
الإلثنيات



3

إحادية  $n+2$

الإلثنيات



إعداد أستاذ/ عمرو سعيد

$\sim \bar{A}$  $\sim \bar{W}$  $\sim \bar{O} \bar{I}$ 

← -2H  
+ CH<sub>2</sub>

تسمية المركبات العضوية الأليفاتية

الالكينات	الالكين	الالكان	اسم المقطع	عدد ذرات الكربون
$C_n H_{2n-2}$	$C_n H_{2n}$	$C_n H_{2n+2}$		
—	—	CH <sub>4</sub> ميثان	ميت	C <sub>1</sub>
C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> إيثان	C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> إيثان	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> إيثان	إيثان	C <sub>2</sub>
C <sub>3</sub> H <sub>4</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>6</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>8</sub>	بروبان	C <sub>3</sub>
C <sub>4</sub> H <sub>6</sub>	C <sub>4</sub> H <sub>8</sub>	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>	بيوتان	C <sub>4</sub>
C <sub>5</sub> H <sub>8</sub> بنزين	C <sub>5</sub> H <sub>10</sub> بنزين	C <sub>5</sub> H <sub>12</sub> بنزين	بنزين	C <sub>5</sub>
C <sub>6</sub> H <sub>10</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>12</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>14</sub>	هكسان	C <sub>6</sub>
C <sub>7</sub> H <sub>12</sub> هبتان	C <sub>7</sub> H <sub>14</sub> هبتان	C <sub>7</sub> H <sub>16</sub> هبتان	هبتان	C <sub>7</sub>

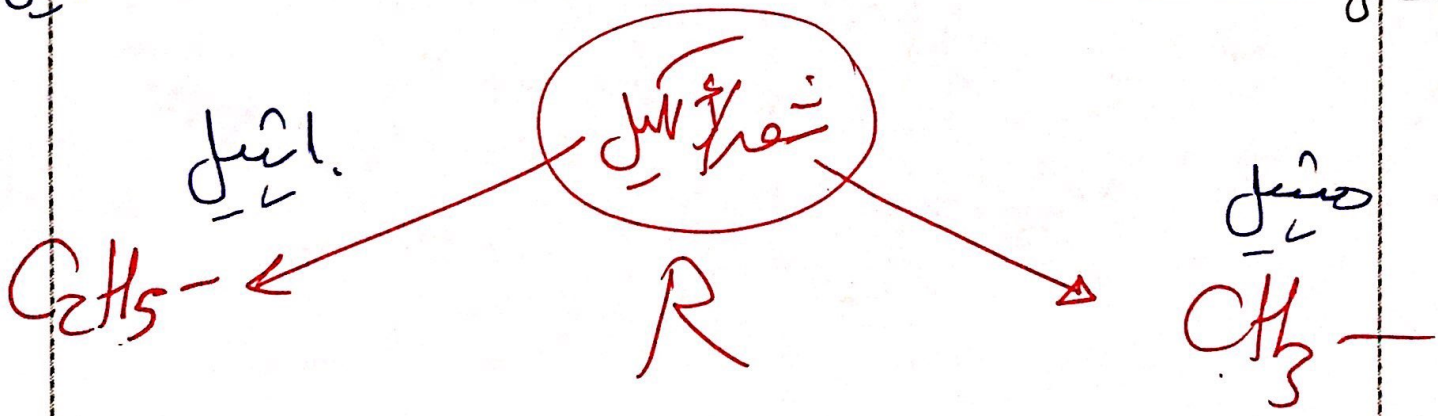
C<sub>8</sub> أوليت

C<sub>9</sub> نونان

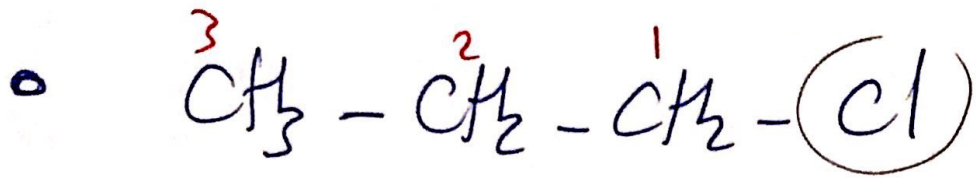
C<sub>10</sub> ديكان

المجموعات الوظيفية

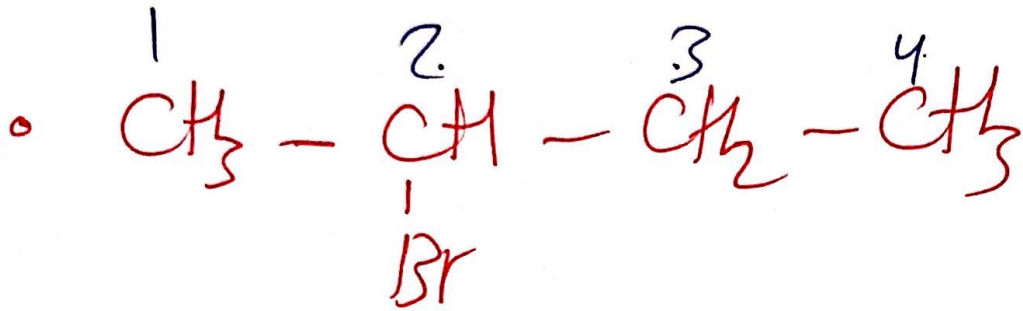
المجموعة	الرمز	اسم المركب	التسمية
-X هالوجين	R-X	هاليد ألكيل	هالو + ألك
-OH هيدروكسيل	R-OH	كحوليات	ألك-أول
-O-	R-O-R	إثيرات	سعى لثقاله لظهور سعى 1 + إثير
طرفية -C(=O)-H	R-C(=O)-H	الدهيد	ألك-أل
وسطية -C(=O)-	R-C(=O)-R	كيتونه	ألك-ون
طرفية -C(=O)-OH	R-C(=O)-OH	حمض كربوكسيلي	ألك-ويل
وسطية -C(=O)-O-	R-C(=O)-O-R	إستر	ألك-وات + الأسيل



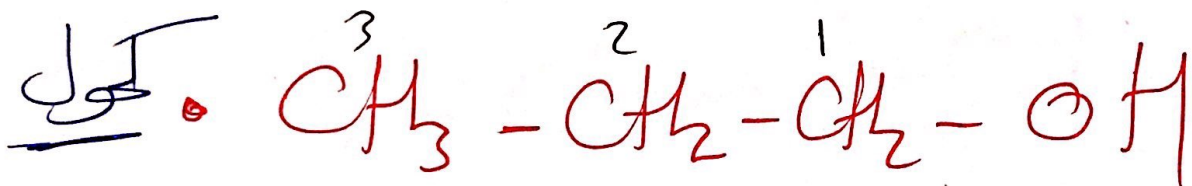
5



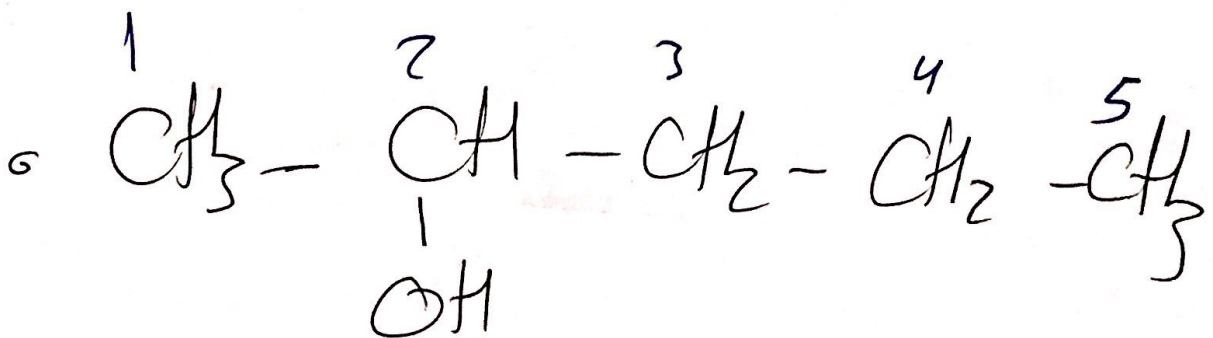
1- کلورو پروپانہ



2- برومو بیوتانہ



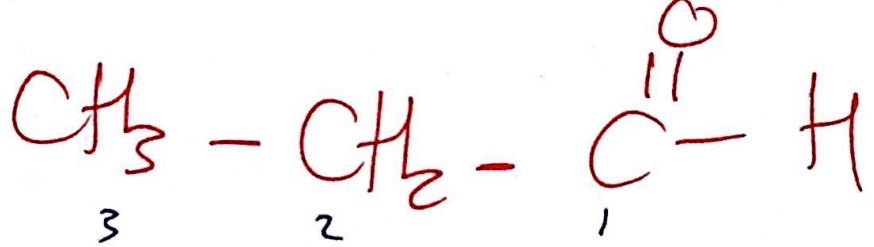
1- پروپانول



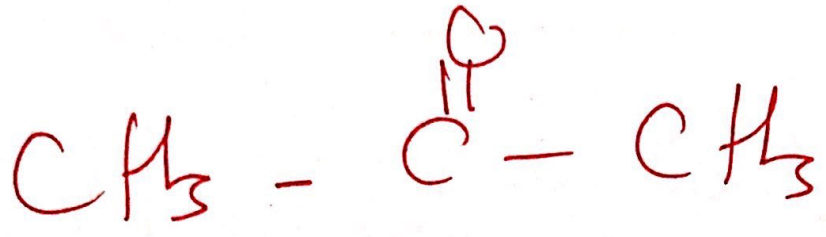
2- پینانول

5

البرص



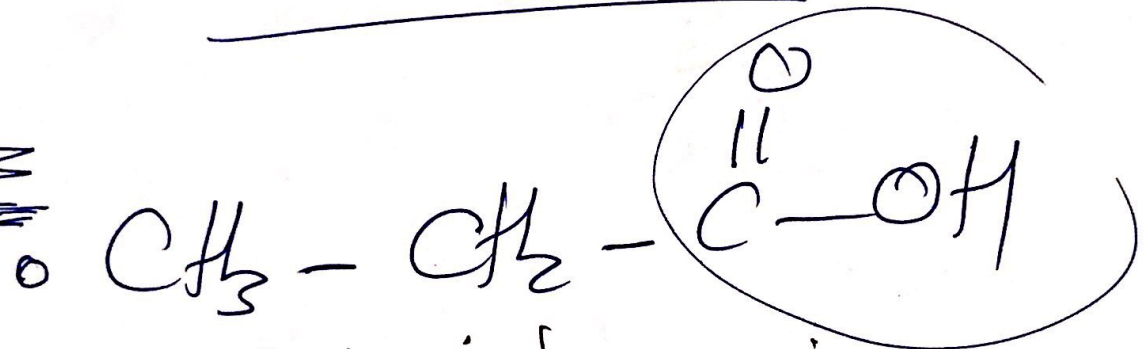
بروبانال



الكتون

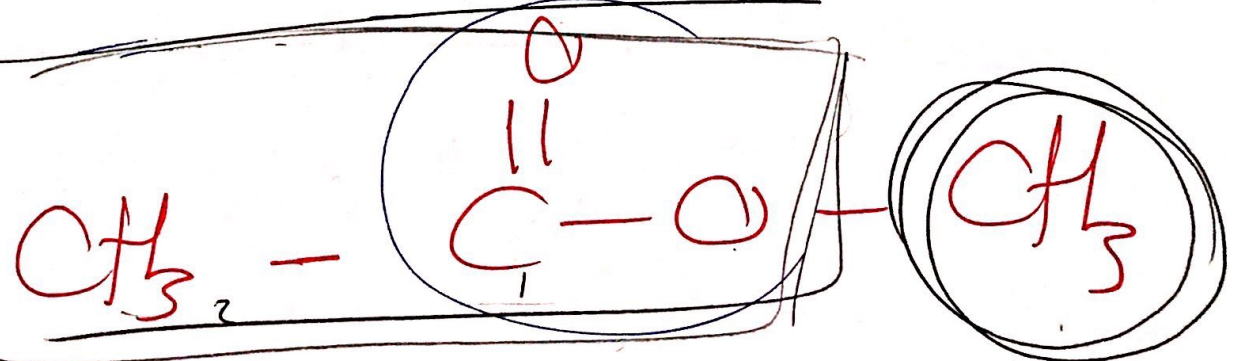
بربانون

حمض

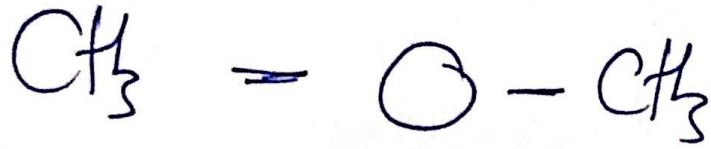


حمض بروبانويك

استر



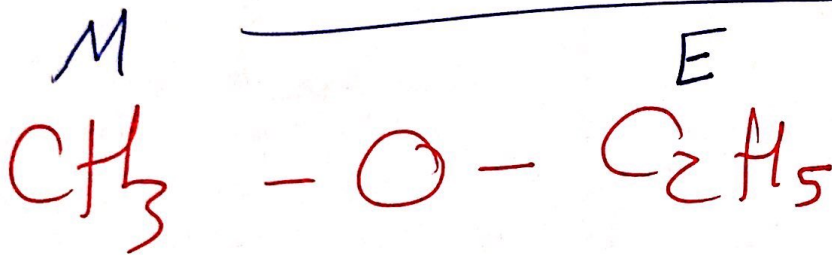
استانوات ميثيل



تغیاتی حاصل اثر / دای حاصل اثر



دای حاصل اثر



تغیاتی - حاصل اثر

برای ترتیب  
انجبری  
حب

[

C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>O

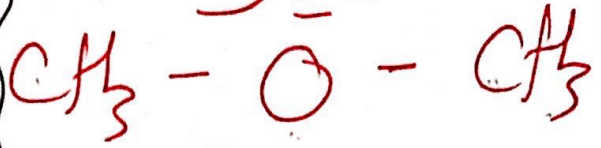
تدريبات على تسمية المركبات العضوية

كحول



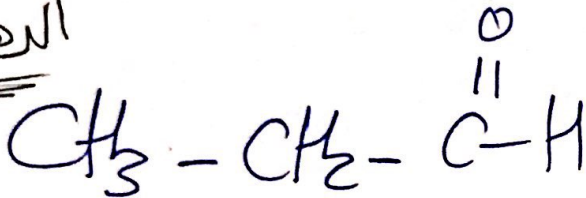
إيثانول

إيثر



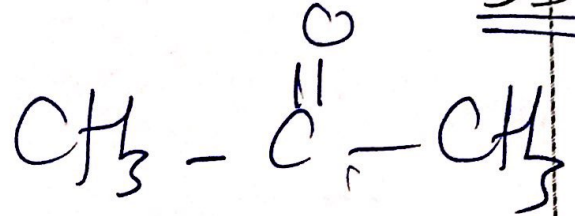
داي ميثيل إيثر

ألدهيد



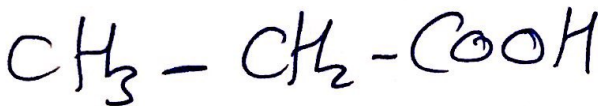
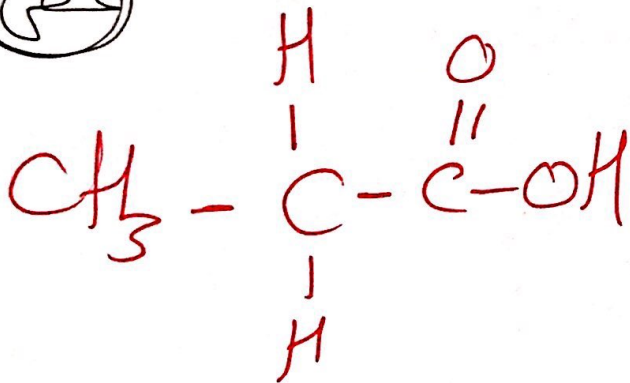
بروبانال

كيتون

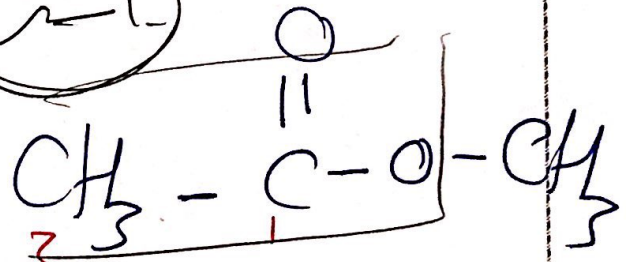


بروبانون

حمض



إيستر



إيثانوات ميثيل

حمض بروبانويك