

**Предметтін аты:** химия  
**Сабактын темасы:** Чексиз карбон кислоталары.

Сабактын максаты:	Көрсөткүчтер:
➤ <b>Билим берудүүлүк:</b> Чексиз карбон кислоталары боюнча маальмад алышат.	<ul style="list-style-type: none"><li>• Күрәмьында кычкылтеги бар органикалык бирикмөлөр жөнүндө билсе;</li><li>• Карбон кислоталарын билсе;</li><li>• Карбон кислоталарын болупнуштерүн билсе;</li><li>• Чексиз карбон кислотасы эмне экенин билсе;</li></ul>
➤ <b>Онуктуруучулук:</b> Чексиз карбон кислоталарынын турмуш-тиричиликтө колдонулуштары боюнча маалыматы өнүгтөт.	<ul style="list-style-type: none"><li>• Чексиз жана чектүү карбон кислоталарын айырмалай алса;</li><li>• Чексиз карбон кислоталарынын болунуштерүн билсе;</li></ul>
➤ <b>Тарбия берудүүлүк:</b> Окуучулар бири-бирин сыйлоого үйрөнүштөт.	<ul style="list-style-type: none"><li>• Бири-бирин уга билсе;</li><li>• Топто иштей алса;</li></ul>
Моенөгү:	

#### Моенөгү:

**Сабактын тиби:** Жаны билимдерди өздөңштүү

**Сабактын мильтегтери:** Окуучулар алган химиялык билимдерин калыптандырууга көмектөшүү

**Окуутунун үюштүрүү формалары:** Оз алдынча жана толто иштөө.

**Сабактын жабдыльши:** Менделеевдин мэзгилдик системасы, слайд, доска, сүрөттөр

**Предметтің аралық байланышы:** биология, география

#### Негизги компетенттүүлүктөр:

1. Маалыматтык (НК1)
2. Социалдык-коммуникациялык (НК2)
3. Оз ишин үюштүрүү жана койгөйлөрдү чечүү (НК3)

#### Предметтік компетенттүүлүктөр:

1. Химиялык кубулуштардын манзызын ачып көрсөтүү (ПК1)
2. Кубулуштарды илимий негизде түшүндүрүү (ПК2)
3. Илимий дашилдерди көлдөнүү (ПК3)

#### Сабактын жүргүшү:

Сабактын этаптары

Мугалимдин иш-аракети

Компетенттүүлүктөр

НК ПК

<p><b>Лууруу чуруу</b></p> <p>Окуучулардын тизмесин такгоо, клаассын санитардык-гигиеналык абалына көз жүгүртүү.  <b>Жагымдуу мааний түзүү:</b> Саламатсынарбы балдар! Күтман күнүнөр менен!  <b>Разминка:</b> Мээгэ көнүүү жасоо.Көнүүүнүү видеодогудай кылыш жасайбыз.(Презентация, видео №1)</p>	<p>Бул оюн окуучуларга жакшы түшүнүүтө, маалыматты жакшы сактоого жана бир нерсеге көнүл бурууга жардам берет.</p>	<p>1,2</p>	<p>1,2</p>
<p><b>Үй тапшырма-сын текшерүү</b></p>	<p>Үй тапшырма-сын текшерүү</p> <p>Окуучуларга логикалык бир нече суроолор берилет, етулгөн теманы камтыган.</p> <p><b>Окуучулардын билимдерин актуалдаштыруу</b></p>	<p>Үйтөлгөн тапшырма даярданат. Суроолорго так жооп бергенге аракеттенет.</p> <p>Кол көтөрүп жооп беришет.</p> <p>Берилген суроолорго ойлонушуп жооп беришет. Ар бир туура жоопко балл берилет.</p> <p>Карбон кислоталарына тиешелүү болгон функционалдык тоо?</p> <p>Көмүртектин саны беке барабар болгон карбон кислотасынын тривиддых атальышы?</p> <p><math>\text{CH}_3\text{COOH} + \text{KOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOK} + \text{H}_2\text{O}</math></p> <p><b>Пайды болгон заттын атагыла.</b></p> <p>Карбон кислоталарынын эң жөнөкөй өкүлүү кандалай аталаат?</p>	<p>1,2,3</p> <p>1,2,3</p> <p>1,2</p>
<p><b>Сабактын темасын жана максатын</b></p>	<p>Күмүрска кислотасы</p> <p>Тема: Чексиз карбон кислоталары .</p>	<p>Дептерге бууңкүч чи-жоо, тема жазылаг.</p>	<p>Окуучулар сабактын максатын өздөрүү көнүгө</p>

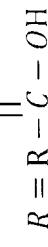
## былдирүү.

### Жаңы теманы түшүндүрүү

#### Карбон кислотасы-

Молекуласынын курамында бир же бир нече карбоксил тобу – COOH бар органикалык бирикмелер.

**Чексиз карбон кислоталары -карбоксил (COOH)**  
тобундагы радикалдар чексиз болгон углеводороддор.



**Чексиз карбон кислоталары.**

1) Төмөнкү молекулалуу чексиз карбон кислоталары

2) Жогорку молекулалуу чексиз карбон кислоталары болуп болуноят.

**Төмөнкү молекулалуу чексиз карбон кислоталарынын гомологиялык катары**

Формулаласы	Июпак боянча аталышы	Тривизиалык атапшыны
CH <sub>2</sub> =CH-COOH	пропен кислотасы	акрил кислотасы
CH <sub>3</sub> -CH=CH-COOH	бутен-2 кислотасы	кортон кислотасы
CH <sub>3</sub> -CH=CH-CH=CH-COOH	тексадиен-2,4 кислотасы	сорбон кислотасы

**Жогорку молекулалуу чексиз карбон кислоталарынын гомологиялык катары.**

аракет жасашат.

Окуучулар түшүнбөгөн суроолорун беришет. Керектүү болгон түшүнүктөрдү, алардын түшүндүрмөлөрүн жазып отурушат.

1.2 1.2

1.2 1.2

Фонулык атасы	Английский
$C_{17}H_{33}COOH$ (=)	Олеин кислотасы
$C_{17}H_{31}COOH$ (=) (=)	Линол кислотасы
$C_{17}H_{29}COOH$ (=) (=) (=)	Линолен кислотасы
$C_{19}H_{31}COOH$ (=) (=) (=)	Арахидон кислотасы

Чексиз карбон кислоталарына төмөндөгү изомерлер мүнәздөв:

1.Коп байланыштың жайланышы жайлансышы болонча

2.Комуртек чынжырынын бутактанышы болонча

Чексиз карбон кислоталары күнүмдүк турмушта кенири колдонулат.

Лактарды жана краскаларды ондуруудо, айнек ондуруудо, пластмасса ондуруудо, синтетикалык чайыр ондуруудо, жогорку сапаттагы жылулоочу айнек кездемелерди, пластмасса ондуруудо кенири колдонулат.

Чексиз жогорку молекулалуу карбон кислотасынын окулуу болгон арахидон кислотасына токтололу:



## **Омега-6 май кислоталары деген әмнө?**

Омега-3 сыйятуу элс, омега-6 май кислоталары коп каныкпаган май кислоталары. Бирок акыркы коп байланыш май кислотасы молекуласынын омега үчүнан чыккан алты көмүртек.

Омега-6 май кислоталары да абдан маанилүү, андыктан аларды диетадан алуу керек.

Алар негизинен энергия менен камсыз кылышат. Эн кенири тараган омега-6 майы - линол кислотасы.

Омега-6 менен Омега-3 май кислоталарынын ден-соолукка болгон катышы 1ден 1ге чейин жана 4тен 1ге чейин ортосунда болот.

## **Омега-6 пайдалуу болупу мүмкүнбү?**

Күэ бир омега-6 май кислоталары еңекот ооруунун беңгилерин дарылоодо артыкчылыктарын корсеттү.

Гамма-линоолен кислотасы - бул айрым майдарда камтылган омега-6 май кислотасы, мисалы:

- кечки примулла майы
- бор майы

Колдонулганды, анын коп болугү диагомо-гамма-линоолен кислотасы леп аталаң башка май кислотасына айланат.

Изилдеөлөр GLA(гамма линолен) жана DCiLA(диогомо линолен) ден-соолукка кандайдай бир пайдалуу болупу мүмкүн деп болжомолдоодо. Мисалы, GLA(гамма линолен) сезгенүү шарттарынын белгилерин азайтууга жардам берет. Бирок, дагы изилдөө керек.

<p><b>Кысқа маалымат</b></p> <p>Омега-б майлары организмди энергия менен камсыз кылуучу майлар. Бирок, адамдар омега-бга караганда көбүрөөк омета-3 женин керек.</p>	<p><b>Сабакты башыңызгоо.</b></p> <p>Сабакты башыңызгоо “Поле Чудес” оюну ойнотулат.</p> <p>1.Линолен 2.Акрил</p>	<p>Ар бир окуучу өз адьынча ойлонуулук жашырылган созду табышат.</p>	<p>1.2.3</p>	<p>1.2.3</p>
<p><b>Жыйын-тыктoo</b> <b>(Рефлексия)</b></p>	<p>★ Баштар бүгүнкү сабакта кандай түшүнүктөрдү алдынар ?</p>	<p>Окуучулар бүгүнкү сабакта кандай билим алгандарын даилдилдейт.</p>	<p>1.2.3</p>	<p>1.2.3</p>
<p><b>Үйлө тапшырма берүү</b></p>	<p>Үйлө тапшырма: &lt; Чексиз карбон кислоталары&gt;</p>	<p>Тапшырманы күндөлүккө жазышият</p>		
<p><b>Баалоо</b></p>	<p>1. Конспект(слайд) 2. Сорбии кислотасына изомер жазуу. 3.Көлдөнүлүшү</p>	<p>Бири-бирин баалашат.</p>		