



ЧПГ „АК-АРКУС“ ЕООД
cognitio libertas perfectio



ecis

ETS AUTHORIZED
TOEFL iBT CENTER

Утвърждавам:
Петър Иванов – директор на

ЧПГ „АК-Аркус“ ЕООД

**УЧЕБНА ПРОГРАМА
ПО ХИМИЯ И ОПАЗВАНЕ НА ОКОЛНАТА СРЕДА
ЗА IX КЛАС
ОБЩООБРАЗОВАТЕЛНА ПОДГОТОВКА**

Настоящата учебна програма съответства напълно на изискванията на ЗПУО, на Наредба №5 от 30 ноември 2015 г. за общеобразователна подготовка и на Наредба №7 от 11 август 2016 г. за профилирана подготовка. В нея са интегрирани методически препоръки от Middle Years Programme (MYP) – междинната степен на Програмата на Международния Бакалауреат. Програмата е разработка на специалисти от ЧПГ „АК-Аркус“ ЕООД, гр. Велико Търново и е част от документацията, свързана с кандидатстването на гимназията за иновативно училище през 2018 г.

УЧЕБНА ПРОГРАМА ПО ХИМИЯ И ОПАЗВАНЕ НА ОКОЛНАТА СРЕДА ЗА ІХ КЛАС

ОБЩОБРАЗОВАТЕЛНА ПОДГОТОВКА

Кратко представяне на учебната програма:

Учебната програма по химия и опазване на околната среда в 9. клас е насочена към овладяване на основни знания за органичните вещества. Предвиденото учебно съдържание е структурирано в четири основни теми: „Бъглеводороди“, „Производни на въглеводородите“, „Органични вещества в живата природа и практиката“ и „Величини и зависимости“.

Обучението по химия и опазване на околната среда в 9. клас е насочено към:

- овладяване на знания, свързани с: класификацията, строежа и свойствата на основни видове органични вещества; значение и приложение на органичните вещества, взаействието им върху здравето и околната среда;
- усъвършенстване на специфични химически умения за: работа с вещества и лабораторна апаратура; планиране и провеждане на експерименти; представяне на процедури и резултати от изследователска дейност в различна форма; решаване на стехиометрични задачи;
- развиване и усъвършенстване на интелектуални умения, свързани със: сравнение на обекти по качествени и количествени признаки, представени в различна форма – графична, таблична, словесна; разбиране на причинно-следствени връзки при обяснение на свойствата на веществата чрез вида на химичните връзки; анализ и систематизиране на информация от експерименти, приемане на решения за изследване;
- развиване на умения за самостоятелно учене, свързани със: самостоятелно проучване на информация от различни информационни източници (текст, таблици, графики, медийни продукти); систематизиране на данни в графична и таблична форма; планиране на дейности и формулиране на решения; решаване на задачи в реален контекст;

- формиране на отношения на учениците към: значението на органичната химия за развитието на съвременното общество и за влиянието ѝ върху някои глобални екологични проблеми; ролята и отговорността на всеки към собственото здраве, към околната среда и нейното опазване.

ОЧАКВАНИ РЕЗУЛТАТИ В КРАЯ НА ОБУЧЕНИЕТО

Области на компетентности	Знания, умения и компетентности <i>В резултат на обучението си ученикът</i>
Класификация на веществата и номенклатура	<ul style="list-style-type: none"> • Разпознава по структурна формула въглеводороди (алкани, алкени, алкини, бензен) и техните производни (хидроксилни, карбонилни, карбоксилни). • Разграничава верижни и позиционни изомери на алканни, алкени и алкини, съдържащи до пет въглеродни атома в молекулата. • Наименува по структурна формула алканни, алкени, алкини с до пет въглеродни атома в молекулата на съединението и обратно. • Наименува по структурна формула производни на въглеводородите (етанол, метанол, глицерол, фенол, метанал, пропанон, етанова киселина, бензоена киселина, салицилова киселина).
Строеж и свойства на веществата	<ul style="list-style-type: none"> • Разпознава проста и сложна връзка в структурни формули на органични съединения. • Обяснява характерни свойства на насытени, ненаситени и ароматни въглеводороди с вида на химичните връзки в тях (прости и сложни). • Свързва общи свойства на производни на въглеводородите с функционалната група. • Представя словесно физични свойства на органични съединения. • Изброява химични свойства на органични съединения. • Разпознава химични реакции: заместване при алкан и бенzen, присъединяване при алкени и алкини, горене, полимеризация, етерификация, означени с химично уравнение. • Изразява с химични уравнения характерни свойства на органични съединения.

Значение на веществата и опазване на околната среда	<ul style="list-style-type: none"> • Описва приложението на различни класове органични съединения в практиката: горива, разтворители, полупродукти за химичните производства и продукти за бита. • Свързва въглехидрати, мазнини и белтъци с биологичните им функции. • Определя изучавани съединения като замърсители на околната среда. • Обсъжда проблеми, свързани с въздействието на органични съединения върху околната среда и здравето на човека. <p>Коментира екологични проблеми, свързани с употребата на някои вещества.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Определя групи органични съединения като опасни за здравето на човека (алкохол и вещества с наркотично действие). • Коментира възможности за решаване на екологични проблеми, свързани с използването на органични съединения в практиката.
Експеримент, изследване и изчисление	<ul style="list-style-type: none"> • Прилага правила за безопасна работа с газообразни въглеводороди. • Провежда химични експерименти при спазване на правила за безопасна работа. • Планира и провежда химичен експеримент за разпознаване на въглеводороди, многовалентни алкохоли, фенол, алдехиди, органични киселини, белтъци, глюкоза, ненаситени мазнини, като подбира подходяща апаратурата. • Представя устно и писмено резултати от химичен експеримент и прави изводи и заключения. • Използва зависимости между величините маса, обем, количество вещество, молна концентрация и масова част при решаване на задачи. • Търси и извлича информация за вещества и процеси, представена чрез текст, схеми, диаграми, графики, таблици. • Сравнява информация, представена чрез текст, схеми, диаграми, графики, таблици.

УЧЕБНО СЪДЪРЖАНИЕ:

Теми	Компетентности като очаквани резултати от обучението	Нови понятия/знания
1. Величини и зависимости		
1.1. Молна маса и молен обем	<ul style="list-style-type: none"> • Свързва величините маса, обем, количество вещество, молна маса, молен обем с техните мерни единици. 	<ul style="list-style-type: none"> • молна маса • молен обем

	<p>1.2. Молна концентрация</p> <ul style="list-style-type: none"> • Решава задачи за пресмятане на молна маса, молен обем, маса, обем, количество вещества и масова част. <p>1.3. Молни отношения в химични уравнения</p> <ul style="list-style-type: none"> • Изчислява молна концентрация на вещества в разтвор. • Съставя молни отношения в химични уравнения. 	<ul style="list-style-type: none"> • молни отношения • молна концентрация
2. Въглеводороди		
	<p>2.1. Състав и строеж на органичните съединения</p> <ul style="list-style-type: none"> • Проучва информация, свързана с историята, предмета и значението на органичната химия. <p>2.2. Наситени въглеводороди - алканни</p> <ul style="list-style-type: none"> • Описва особеностите на въглеродния атом в органичните съединения: образува винати четири химични връзки, въглеродни вериги и цикли. <p>2.3. Ненаситени въглеводороди – алкени, алкини</p> <ul style="list-style-type: none"> • Разпознава видове въглеродни вериги (прави и разклонени). • Представя със структурни формули верижни и позиционни изомери на алканни, алкени и алкини по зададена обща формула (до пет въглеродни атома). <p>2.4. Ароматни въглеводороди – бензен</p> <ul style="list-style-type: none"> • Групира въглеводороди въз основа на молекулната им формула в хомологни редове: алканни, алкени, алкини. <p>2.5. Природни източници на въглеводороди</p> <ul style="list-style-type: none"> • Означава с общи формули алканни, алкени и алкини. • Определя вида на химичните връзки (прости и сложни) в алканни, алкени, алкини. • Разграничава по дадена структурна формула верижни и позиционни изомери на алканни, алкени и алкини с до пет въглеродни атома в молекулата. • Прилага правила за наименуване на алканни, алкени и алкини с прави и разклонена верига, съдържащи до пет въглеродни атома, по дадена структурна формула. • Съставя формула на алканни, алкени и алкини с прави верига и с до пет въглеродни атома по дадено наименование. 	<ul style="list-style-type: none"> • органични съединения • въглеродна верига • права въглеродна верига • разклонена въглеродна верига • обща формула • структурна формула • алканни

	<ul style="list-style-type: none"> • Описва физични свойства на метан, пропан, бутан, етен, етин и бензен. • Изброява химични свойства на алкани – горене, взаимодействие с халогени. • Изразява с химични уравнения хлориране на метан и горене на метан и пропан. • Изразява с химични уравнения взаимодействието на етен с вода и полимеризацията му. • Изразява с химични уравнения горене на етин и взаимодействието му с халогени. • Описва качествени реакции за откриване на ненаситени въглеводороди: взаимодействие с бромна вода и с разтвор на калиев перманганат. • Обяснява заместителните и присъединителните реакции при алканни, алкени и алкини с вида на химичните връзки в тях. • Изразява с химично уравнение халогениране на бензен и описва реакцията като заместителна. • Изразява с химични уравнения преходи от вида: етан \rightarrow етен \rightarrow етилов алкохол; етин \rightarrow бенzen \rightarrow хлоробенzen. • Описва първичната преработка на нефта, употребата и значението на основните нефтени фракции (газ пропан-бутан, бензин, газъол, мазут). • Обяснява приложението на въглеводороди в практиката с техни свойства. • Прилага правила за безопасна работа с въглеводороди, използвани в практиката – метан, пропан, бутан, етин. • Разпознава означенията за токсични и върivoопасни органични вещества. • Подбира подходяща апаратура за събиране на метан, етен и етин въз основа на физичните им свойства. 	<ul style="list-style-type: none"> • алкени • алкини • хомологен ред • изомерия • изомери • верижна изомерия • позиционна изомерия • полимеризация • ароматно ядро • арени • заместителна реакция
--	---	--

	<ul style="list-style-type: none"> Планира експерименти за качествено разграничаване на алканите от алкени и алкини. Коментира вредното действие на метана, фреони, нефта и нефтопродуктите върху околната среда. Оценява горивата по влияние върху околната среда въз основа на данни от различни източници. Коментира възможности за намаляване на емисиите от парниковите газове въглероден диоксид и метан. 	<ul style="list-style-type: none"> присъединителна реакция хидриране
3. Производни на въглеводородите		
3.1. Хидроксилни производни на въглеводородите	<ul style="list-style-type: none"> Разграничава производни на въглеводородите: халогенопроизводни, хидроксилни, карбонилни, карбоксилни, амини, аминокиселини въз основа на структурни формули. Наименува хидроксилни производни – етилов алкохол (етанол), метанол, глицерол (пропантриол), фенол по дадена структурна формула и обратно. Описва словесно оцетно-кисела ферментация на етанол и получаване на етанол чрез алкохолна ферментация на въглехидрати. 	<ul style="list-style-type: none"> функционална група хидроксилни производни хидроксилна група
3.2. Алдехиди и кетони		
3.3. Карбоксилни киселини		
3.4. Азотсъдържащи производни	<ul style="list-style-type: none"> Изразява с химични уравнения горене на етанол. Анализира информация от различни източници във връзка с физиологичното действие и употребата на метанол, етанол, етандиол, глицерол, нитроглицерин, фенол. Свързва алкохоли и фенол с тяхното вредно въздействие върху човека. Използва качествени реакции за доказване на етанол и глицерол в различни хранни и препарати. Наименува метанал, етанал, ацетон (пропанон) по структурна 	<ul style="list-style-type: none"> алкохол фенол алдехид алдехидна група кетон

	<ul style="list-style-type: none"> формула и обратно. Описва физични свойства на метанал, етанал и ацетон. Изброява химични свойства на метанал и етанал (взаимодействие с амонячен разтвор на Ag_2O и $\text{Cu}(\text{OH})_2$ и на пропланон с KMnO_4. Изразява с химични уравнения взаимодействие на етанал с водород, с амонячен разтвор на Ag_2O; горене на пропанон. Използва качествени реакции за откриване и доказване на алдехид в различни продукти. Анализира текстове от различни информационни източници във връзка с употребата и физиологичното действие на метанал (формалин) и ацетон. Наименува по структурна формула оцетна (етанова), бензоена и салицилова киселина и обратно. Описва физични свойства на оцетна, бензоена и салицилова киселина. Изброява общи химични свойства на органичните киселини (киселинни свойства, естерификация с алкохол). Изразява с химични уравнения дисоциация на оцетна киселина във воден разтвор, взаимодействие с основи и естерификация с етанол. Означава с уравнения преходи от вида: метанол \rightarrow метанал \rightarrow вещества метанова киселина; етанал \rightarrow оцетна киселина \rightarrow ацетат. Наименува α-аминооцетна киселина (глицин) по структурна формула и обратно. Изразява с химични уравнения образуване на дипептид от 2 молекули α-аминооцетна киселина. Илюстрира с примери значението, приложението и физиологичното действие на оцетната киселина и други карбоксилни киселини (мравчена, салицилова, бензоена, млечна). Търси и извлича информация от различни източници за 	<ul style="list-style-type: none"> кетонна група карбоксилна киселина карбоксилна група естерификация <input type="checkbox"/> ферментация <input type="checkbox"/> аминогрупа <input type="checkbox"/> аминокиселина <input type="checkbox"/> пептид <input type="checkbox"/> белъчни
--	--	---

		Участието на α -аминокиселините в изграждането на пептиди и белъчни вещества.
4. Органични вещества в природата и практиката		
4.1. Въглехидрати	<ul style="list-style-type: none"> • Описва биологичната роля на въглехидрати, мазнини и белъчни вещества. 	<ul style="list-style-type: none"> • Въглехидрати
4.2. Мазнини, салуни и синтетични миещи вещества	<ul style="list-style-type: none"> • Класифицира глюкозата и фруктозата като монозахариди, захарозата като дизахарид; нишестето и целулозата като полизахариди. 	<ul style="list-style-type: none"> • монозахариди
4.3. Белъчни вещества	<ul style="list-style-type: none"> • Описва физичните свойства на глюкоза, захароза, нишесте и целулоза. 	<ul style="list-style-type: none"> • дизахариди
4.4. Наркотични вещества	<ul style="list-style-type: none"> • Описва продуктите на хидролиза на захароза и нишесте. • Коментира значението на растенията за получаването на глюкоза чрез фотосинтеза. • Коментира значението на въглехидратите за живите организми и практиката. • Обсъжда екологични проблеми, свързани с получуването на хартия – изсичане на горите (обезлесяване), замърсяване на води. • Оценява значението на разделното събиране на хартия за найната повторна преработка. 	<ul style="list-style-type: none"> • полизахариди • хидролиза • биополимери • мазнини • белтъци
	<ul style="list-style-type: none"> • Доказва експериментално различни функционални групи в молекулата на глюкозата. • Изброява видове мазнини (течни и твърди, наситени и ненаситени) и тяхното значение за организмите. • Описва словесно по-важни химични свойства на мазнините – хидролиза, осапунване (взаимодействие с NaOH), хидриране. 	<ul style="list-style-type: none"> • коагулация • сапуни

	<ul style="list-style-type: none"> • Свързва свойствата на мазнините със значението им за организмите и практиката. • Описва сапуните като соли на висшите мастни киселини. • Различава експериментално сапуни от синтетични миещи вещества по характерни свойства (pH, отнасяне към твърда вода и киселини). • Коментира предимства и недостатъци на сапуните и синтетичните миещи вещества при използването им в бита и по отношение на опазване на околната среда. • Описва белтъчните вещества като природни високомолекулни съединения, изградени от α-аминокиселини. • Изследва експериментално промени в белтъците (коагулация, пресичане) под действие на различни фактори: температура, киселини, основи, етанол, формалин, токсични елементи (оловни йони). • Проучва и анализира информация, свързана с въглехидрати, мазнини и белтъци, за здравословно хранене. • Дефинира наркотични вещества. • Класифицира наркотични вещества по произход – естествени, синтетични. • Анализира и събържа факти и информация за действие на наркотичните вещества върху човешкия организъм. • Изказва мнение и показва отношение към социално-обществени проблеми, свързани с употребата на наркотични вещества. 	<ul style="list-style-type: none"> • наркотично вещество • летална доза
--	--	---

ПРЕПОРЪЧИТЕЛНО ПРОЦЕНТНО РАЗПРЕДЕЛЕНИЕ НА ЗАДЪЛЖИТЕЛНИТЕ УЧЕБНИ ЧАСОВЕ ЗА ГОДИНАТА:

Годишен брой часове за изучаване на предмета в 9. клас – 90 часа.

Препоръчително разпределение на часовете:

<ul style="list-style-type: none"> Свързва свойствата на мазнините със значението им за организмите и практиката. Описва сапуните като соли на висшите мастни киселини. Различава експериментално сапуни от синтетични миеци вещества по характерни свойства (рН, отнасяне към твърда вода и киселини). Коментира предимства и недостатъци на сапуните и синтетичните миеци вещества при използването им в бита и по отношение на опазване на околната среда. Описва белтъчните вещества като природни високомолекулни съединения, изградени от α-аминокиселини. Изследва експериментално промени в белтъците (коагулация, пресичане) под действие на различни фактори: температура, киселини, основи, етанол, формалин, токсични елементи (оловни йони). Проучва и анализира информация, свързана с въглехидрати, мазнини и белтъци, за здравословно хранене. Дефинира наркотични вещества. Класифицира наркотични вещества по произход – естествени, синтетични. Анализира и обобщяда факти и информация за действие на наркотичните вещества върху човешкия организъм. Иказва мнение и показва отношение към социално-обществени проблеми, свързани с употребата на наркотични вещества. 	<ul style="list-style-type: none"> наркотично вещество легална доза
--	---

ПРЕПОРЪЧИТЕЛНО ПРОЦЕНТНО РАЗПРЕДЕЛЕНИЕ НА ЗАДЪЛЖИТЕЛНИТЕ УЧЕБНИ ЧАСОВЕ ЗА ГОДИНАТА:

Годишен брой часове за изучаване на предмета в 9. клас – 54 часа.

Препоръчително разпределение на часовете:

За нови знания и упражнения	до 32 часа	~ 60%
За преговор и обобщение	до 4 часа	~ 7%
Практически дейности (лабораторни упражнения, практикуми, дискусии, дебати, семинари, учебни екскурзии, работа по проекти и др.)	не по-малко от 16 часа	~ 29%
За контрол и оценка	до 2 часа	~ 4%

Учебните часове за практически дейности, лабораторни упражнения, учебни екскурзии и др. включват и следните лабораторни работи и практически дейности по химия и опазване на околната среда в 9. клас:

1. Изследване на свойства на алкохоли и доказването им в хранни и препарати (етилов алкохол, глицерол)
2. Изследване на свойства на органични киселини и доказването им в различни продукти
3. Сравнително изследване на свойства на сапуни и синтетични миещи вещества
4. Доказване на въглехидрати в хранителни продукти
5. Изследване на свойства на белтъчни вещества

Практическите дейности, лабораторните упражнения, учебните екскурзии и др. могат да се планират към съответните теми или да се обособят под формата на учебни практикуми в подходящо време от учебната година.

СЪОТНОШЕНИЕ ПРИ ФОРМИРАНЕ НА СРОЧНА И ГОДИШНА ОЦЕНКА:

Оценки от устни и писмени изпитвания	50%
Оценки от контролни и класни работи	20%
Оценки от други участия (работа в час, изпълнение на дипломни работи, работи по проекти	30%

ДЕЙНОСТИ ЗА ПРИДОБИВАНЕ НА КЛЮЧОВИ КОМПЕТЕНТНОСТИ, КАКТО И МЕЖДУПРЕДМЕТНИ ВЪРЗКИ

Практически дейности, които могат да се реализират в класната стая:

- наблюдават, планират и осъществяват химични опити и да ги представлят по подходящ начин в протоколи от експериментална дейност;
- използват, проучват и анализират информация от различни източници и в различна форма (словесна, текстова, графична, таблична и др.);
- моделират чрез различни средства молекули на органични вещества и процеси;
- дискутират, аргументират и защитават мнението си по проблеми на опазване на околната среда, на собственото им здраве и здравето на околните, нарушеното равновесие в природата и др.;
- работят самостоятелно и в екип със съученици в изследователски дейности, разработване на проекти, участие в състезания и др.;
- съставят и разчитат схеми, свързани с физични и химични свойства на органични съединения; описват словесно или схематично приложението на важни органични съединения за практиката;
- анализират текст, графики, видео и други медийни източници на информация за въздействието на органични съединения върху околната среда и здравето на човека;
- създаване на пространствени молекулни модели или макети и действащи модели, свързани с осъществяване на проект, развиват учениците инициативност и предпимчивост.
-

Установяване на между предметни връзки:

- **Химия и опазване на околната среда, 7. и 8. клас** – за химична символика и за свойства на неорганичните вещества;
- **Български език и литература** – във връзка с разработване на есета, доклади, реферати;
- **Информационни технологии** – за изработка и представяне на презентации, търсене на информация, изработване на таблици, графики;
- **Биология и здравно образование** – за основните понятия по екология и биохимия, физиологично действие и биологична роля и значение на органичните вещества;
- **Изобразително изкуство** – за избор и използване на различни материали при моделиране на обекти и процеси, интерпретиране на визуални образи, разчитане на знаци и символи в средствата за визуална информация и комуникация;
- **Математика** – за извършване на елементарни математически изчисления и формиране на основни логически връзки при решаване на изчислителни задачи;
- **Физика и астрономия** – за физични величини и понятия;
- **География и икономика** – за използване на данни, свързани с добива на горива.