



Съгласувал:

Росица Пеева

ПДУД

Утвърдил:

инж. М. Маджирова

Директор



К О Н С П Е К Т

по Химия и опазване на околната среда 9 клас ЗП,
за оформяне на годишна оценка

1. Атомно ядро. Радиоактивност.
2. Строеж на електронната обвивка на атома.
3. Връзка между ПЗ и строежа на атомите на химичните елементи.
4. Изменение свойствата на химичните елементи и съединенията им по ПС.
5. Ковалентна химична връзка.
6. Йонна химична връзка.
7. Валентност и степен на окисление.
8. VA група на ПС. Азот и съединенията му.
9. IVA група на ПС. Въглерод и съединенията му.
10. Структурна теория – състав, строеж на ОС, основни положения.
11. Метан. Алкани.
12. Етан. Алкани
13. Етин. Алкани.
14. Бензен.
15. Етанол – свойства и получаване. Алдехиди. Метанал – свойства и олучаване.
17. Кетони. Ацетон (Пропанон).
18. Оцетна киселина.
19. Бензоена киселина.
20. Мазнини.
21. Сапуни СМВ.
22. Глюкоза.
23. Дизахариди. Захароза.
24. Нишесте и целулоза.
25. Амнини.
26. Аминокиселини. Белтъци – свойства и значение.
27. Полимери. ВМС.



Учебници и литература:

1. Учебник по химия и опазване на околната среда 9 клас – задължителна подготовка, издателство Булвест 2000

Критерии за оценка:

Среден (3) – Да познава физичните свойства на изучените прости вещества. Да познава видовете връзки, дефинира ги. Определя характера на ХЕ по мястото му в ПС. Наименува органичните вещества. Познава алотропните форми на въглерода. Да разпознава основните класове органични съединения: въглеродороди, алкохоли и феноли, алдехиди и кетони, карбоксилни киселини, амини, функционални групи.

Добър(4) – Химични свойства на изучени вещества. Да разпознава ковалентната и йонната връзка. Определя вида на органичните съединения според функционалната група. Съставя химични формули на хомолози по обща формула и обратно. Знае приложението и значението на въглехидратите, мазнините и белтъците като храна и суровини. Описва здравните проблеми, които пораждаат пластмасите. Записва структурната формула по наименованието на органичното вещество.

Много добър(5) – Да познава слоестия строеж на атома. Да определя степен на окисление. Определя свойствата на органичните съединения според функционалните групи. Описва строежа на функционалните групи, обяснява характерните химични реакции, съответстващи на функционалните групи. Сравнява полезни и вредни вещества, използвани за енергия. Изследва хранителни продукти за съдържание на въглехидрати и белтъци. Аргументира необходимостта от разумно използване на природни ресурси (нефт, газ, въглища).

Отличен(6) – Да изразява окислителното действие на Азотната киселина. Алгоритъм за характеристика на група в ПС – изменение на химичния характер и химичната активност. Да разкриват връзката свойства – употреба. Да определя изомерите на въглеродороди до 5 въглеродни атома. Описва взаимното влияние на функционалните групи. Изразява с химични уравнения свойствата на различни представители на хомоложния ред, определени от функционалните групи и въглеродородния остатък. Съставя химични уравнения на елементарни генетични преходи с въглеродороди и техни производни.

Изготвил:

1. Петранка Петрова

2. Силвия Велчева