

ТАБЛИЦЫ И ПЛАКАТЫ

№	Название
1.	Форма перекрывания электронных облаков.
2.	Строение молекулы метана.
3.	Строение молекулы этана и бутана.
4.	Строение молекулы этилена.
5.	Строение молекулы ацетилен.
6.	Строение молекулы бензола.
7.	Пространственная изомерия бутилена
8.	Строение молекул спиртов и альдегидов.
9.	Схема трубчатой установки для непрерывной перегонки нефти.
10.	Номенклатура: бинарные соединения.
11.	Номенклатура: номенклатура солей.
12.	Номенклатура: номенклатура органических соединений.
13.	Номенклатура: предельные углеводороды.
14.	Номенклатура: непредельные углеводороды.
15.	Номенклатура: функциональные производные углеводородов.
16.	Белки и нуклеиновые кислоты: первичная структура белка
17.	Белки и нуклеиновые кислоты: вторичная структура белка
18.	Белки и нуклеиновые кислоты: третичная структура белка
19.	Белки и нуклеиновые кислоты: четвертичная структура белка
20.	Белки и нуклеиновые кислоты: денатурация белков
21.	Белки и нуклеиновые кислоты: гетероциклы с атомом азота
22.	Белки и нуклеиновые кислоты: принцип комплементарности
23.	Белки и нуклеиновые кислоты: нуклеиновые кислоты
24.	Основное сырьё для синтеза полимеров
25.	Сравнение понятий «изомер» и «гомолог».
26.	Обобщение сведений о группах углеводородов.
27.	Превращение альдегидной формы глюкозы в циклическую форму.
28.	Процесс образования макромолекул крахмала.
29.	Процесс образования макромолекул целлюлозы.
30.	Циклические формы глюкозы.
31.	Соотношение между различными типами химической связи.
32.	Строение вещества: строение атома.
33.	Строение вещества: электронная орбиталь.
34.	Строение вещества: модели атомов некоторых элементов.
35.	Строение вещества: кристаллы.
36.	Строение вещества: химическая связь.
37.	Строение вещества: гомология.
38.	Строение вещества: валентность.
39.	Строение вещества: степень окисления.
40.	Строение вещества: изомерия (часть 1).
41.	Строение вещества: изомерия (часть 2).
42.	Химические реакции: физические явления и химические реакции.
43.	Химические реакции: тепловой эффект химической реакции.
44.	Химические реакции: закон сохранения массы веществ.
45.	Химические реакции: классификация химических реакций.
46.	Химические реакции: окислительно-восстановительные реакции.
47.	Химические реакции: электролиз.
48.	Химические реакции: генетическая связь классов неорганических веществ.
49.	Химические реакции: генетическая связь классов органических веществ.
50.	Химические знаки и атомные массы важнейших элементов.

51.	Растворимость солей, кислот и оснований в воде.
52.	Растворимость оснований, кислот и солей в воде.
53.	Электролиз раствора CuCl_2 (с угольным анодом).
54.	Схема гальванического элемента.
55.	Производство серной кислоты. Печь для обжига «в кипящем слое».
56.	Распределение электронов в оболочке по уровням и подуровням.
57.	<p>Классификация и номенклатура органических соединений</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) Классификация органических соединений по типу углеродного скелета 2) Окончания в названиях органических соединений 3) Заместительная номенклатура органических соединений (Женевская) (1) 4) Заместительная номенклатура органических соединений (Женевская) (2) 5) Углеводородные радикалы 6) Классификация и номенклатура углеводородов 7) Классификация кислородсодержащих производных углеводородов 8) Классификация азотсодержащих органических соединений 9) Классификация и применение галогенсодержащих органических соединений 10) Классификация природных органических соединений (1) 11) Классификация природных органических соединений (2) 12) Нуклеиновые кислоты 13) Генетическая связь органических соединений 14) Виды структурной изомерии органических соединений 15) Виды пространственной изомерии органических соединений 16) Природные жирные кислоты и их источники
58.	<p>Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) Периодический закон, его формулировка и физический смысл 2) Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева 3) Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева (длиннопериодный вариант) 4) Периодическая зависимость атомных радиусов элементов от заряда ядра 5) Зависимость энергии ионизации атомов от атомного номера элемента 6) Степени окисления
59.	<p>Строение атома</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) Исторические модели строения атома 2) Структура атома 3) Энергетические уровни и подуровни электрона в атоме 4) Квантовые числа 5) Электронная конфигурация элемента 6) Распределение электронов по электронным уровням 7) Квантовые характеристики электронов в атоме 8) Строение атомов элементов II периода и свойства их высших оксидов
60.	<p>Виды и формы электронных орбиталей</p> <ol style="list-style-type: none"> 1) Формы s-, p- и d-орбиталей 2) Сравнительная таблица формы электронных орбиталей 3) Изменение форм и пространственной ориентации орбиталей (гибридные s- и p-орбитали) 4) Схема перекрывания s-, p- и d-орбиталей с образованием σ- и π-связей 5) Объяснение валентных углов в соединениях с помощью гибридных орбиталей 6) Пространственная ориентация гибридных орбиталей