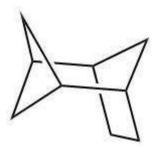
1. Задача 1

Сколько отличающихся циклов в приведенном на рисунке углеводороде?



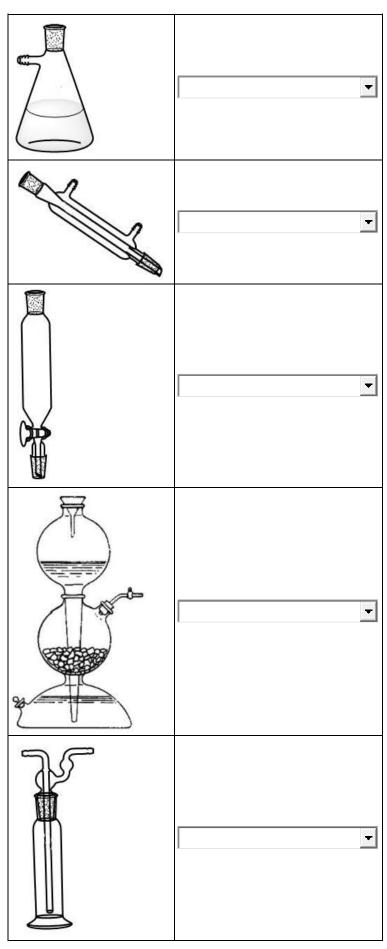
1	2
2	3
3	4
4	5
5	6

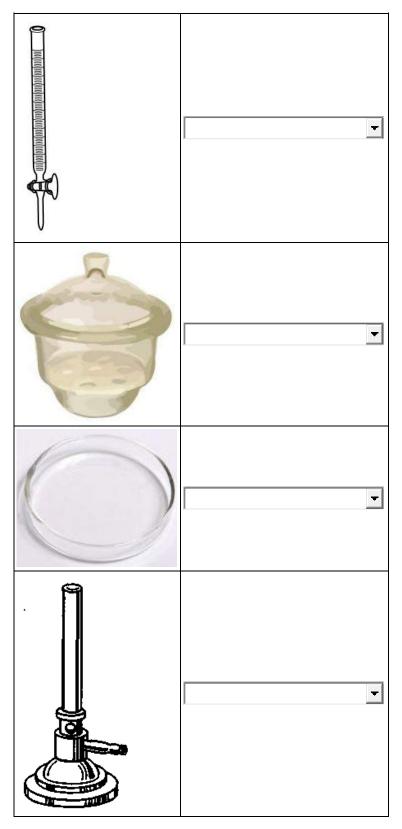
2. Задача 2

Две пластинки одинаковой массы изготовлены из одного и того же металла. Пластинки опустили в растворы солей меди и серебра одинаковой молярной концентрации; через некоторое время вынули, высушили и взвесили (при этом весь выделенный металл осел на пластинках). Масса первой пластинки увеличилась на 0,8%, второй — на 16%. Из какого металла изготовлены пластинки (известно, что степень окисления его в данных реакциях равна двум)? В ответе приведите химический символ элемента.

3. Задача 3

Попробуйте сопоставить изображения приборов и их названия (часто по имени ученого, который изобрел этот прибор). Для каждой ячейки в левом столбце таблицы выберите подходящее значение в правом столбце.



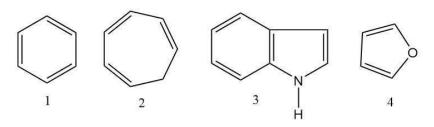


Возможные ответы

1	Чашка Петри
2	Промывная склянка Дрекселя
3	Эксикатор
4	Холодильник Либиха
5	Бюретка титровальная
6	Горелка Бунзена
7	Аппарат Киппа
8	Воронка капельная
9	Колба Бунзена

4. Задача 4

Укажите неароматическое соединение из ряда предложенных



5. Задача 5

Полный балл 12

Кристаллическое вещество A * B * имеет элементарную ячейку, изображённую на рисунке:



Незакрашен атом А; закрашен атом В.

Формула такого соединения будет:

1	A ₈ B
2	A4B
3	AB4
4	AB

6. Задача 6

Энергия, которая указана в уравнении: $\mathrm{Cl}^{\,0}\left(\Gamma\right) \to \mathrm{Cl}^{\,+}(\Gamma) + \mathrm{e}^{\,-} - 1254$ кДж является:

1	энергией связи
2	энергией ионизации
3	электроотрицательностью
4	тепловым эффектом перехода жидкость-газ

7. Задача 7

Какие изменения температуры (Т) и давления (Р) приводят к максимальному снижению выхода в реакции:

$$2H_2(\Gamma) + CO(\Gamma) \stackrel{\rightharpoonup}{\leftarrow} CH_3OH(\Gamma) + 91кДж$$

1	повышение Т и повышение Р
2	повышение Т и понижение Р
3	понижение Т и повышение Р
4	понижение Т и понижение Р

8. Задача 8

Какой изотоп какого элемента получается в результате ядерной реакции:

$$_{13}^{27}$$
Al $+_{1}^{2}$ H $=_{2}^{4}$ He+?

1	$^{25}_{12}{\rm Mg}$
2	²⁹ ₁₄ Si
3	$^{33}_{16}S$
4	25 13 A1

9. Задача 9

Сколько разных монохлорпроизводных может получиться при хлорировании 2-метилбутана?

1	1
2	2
3	3
4	4
5	5

10. Задача 10

Какая из приведенных ниже кислот самая сильная?

1	бензойная
2	4-фторбензойная
3	4-метилбензойная
4	2,4-диметилбензойная
5	4-хлорбензойная
6	4-этилбензойная