Демонстрационный вариант Химия (стартовая работа) 11 класс

Дополнительные материалы: периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева; таблица растворимости солей, кислот и оснований в воде; электрохимический ряд напряжений металлов; непрограммируемый калькулятор. Продолжительность работы: 30 минут

•	
1 Определите, какой из указанных атомов электронного уровня ns^2np^4 .	в имеет конфигурацию внешнего
1) N	
2) O	
3) C	
4) F	
2 Число π-связей в молекуле бутадиена-1,3 рав	вно
1) 0	
2) 1	
3) 2	
4) 3	
3 Этилбензол и толуол – это	
1) изомеры	
2) пространственные изомеры	
3) гомологи	
4) одно и то же вещество	
установите соответствие между названи	ием органического вещества и
классом/группой, к которому(-ой) оно пр	-
обозначенной буквой, подберите соответствующую	
	2 11
НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА	КЛАСС/ГРУППА
А) 2-метилбутаналь	1) карбоновые кислоты
Б) метилбензол	2) альдегиды
В) этилформиат	3) многоатомные спирты
Г) глицерин	4) ароматические
	углеводороды
	5) сложные эфиры
	б) одноатомные спирты

Запишите в таблицу выбранные цифры под соответствующими буквами.

	A	Б	В	Γ
Ответ:				

5 Из предложенного перечня выберите два вещества, которые при определённых условиях будут реагировать с бутаном.
1) вода
2) водород
3) кислород
4) хлор
5) гидроксид натрия
Из предложенного перечня выберите два вещества, которые при определённых условиях будут реагировать с этаналем.
1) уксусная кислота
2) натрий
3) гидроксид меди(II)
4) метан
5) водород
7 Из предложенного перечня выберите вещество, с которым реагируют и метиламин, и анилин.
1) NaOH
2) CH ₄
3) H_2SO_4
4) CuO
Определите, какие из указанных веществ являются веществами X и Y.
e 1. p o p o 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1. 1.
1) O_2
H_2
3) $KMnO_4$
4) H_2O
5) NaOH
Запишите в таблицу номера выбранных ответов под соответствующими буквами.
$\mathbf{X} = \mathbf{Y}$
Ответ:

9 При помощи бромной воды можно различить
1) этилен и ацетилен
2) этан и пропан
3) этанол и гексан
4) этилен и пропан
10 Верны ли следующие утверждения о способах переработки и использования природного газа?
А. Перед использованием природный газ разделяют на фракции.
Б. Сжигание природного газа используют для получения тепла и электроэнергии.
1) верно только утверждение А
2) верно только утверждение Б
3) верны оба утверждения
4) оба утверждения неверны
·, · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
11 В состав рыбьего жира входят остатки линоленовой ($C_{17}H_{29}COOH$), олеиновой и предельных карбоновых кислот.
Из предложенного перечня выберите два вещества, с которыми может реагировать
рыбий жир.
1) аммиачный раствор оксида серебра (I)
2) щелочь
3) водород 4) этомом
4) этаналь 5) оун фот можи (II)
5) сульфат меди (II)
12 Выведите молекулярную формулу углеводорода относительная плотность паров которого по азоту равна 3, а массовые доли углерода и водорода в нём равны соответственно 85,71% и 14,29%.
Запишите в таблицу числа, соответствующие числу атомов углерода и водорода в
молекуле.
С Н
Ответ:

Ответы

№	Ответ
задания	OIBCI
1	2
2	3
3	3
4	2453
5	34
6	35
7	3
8	42
9	4
10	2
11	23
12	3;6