## Тест

За правильный ответ на каждое задание части 1 ставится 1 балл.

За неверный ответ или его отсутствие - Обаллов.

За полный правильный ответ В 1, В2 ставится 2 балла, допущена одна ошибка-1 балл,

за неверный ответ (более одной ошибки) или его отсутствие -0баллов.

оценка «5» - 11, 12 баллов; «4» - 9, 10баллов; «3» - 7, 8 баллов; < 7 баллов – «2»

1 вариант	2 вариант
А 1. Вещества с общей формулой C <sub>n</sub> H <sub>2n</sub> относятся к классу:	А 1. Вещества с общей формулой C <sub>n</sub> H <sub>2n-2</sub> относятся к
1)алканов 2) алкенов 3) алкинов 4) аренов	классу:
	1)алканов 2) алкенов 3) алкинов;4)аренов
А 2. Гомологами являются:	А 2 Гомологами являются:
1) метан и хлорметан 2) этен и пропен	1) C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> и C <sub>3</sub> H <sub>4</sub> 2)C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> и C <sub>2</sub> H <sub>4</sub>
3) этилен и ацетилен 4) бензол и гексан	3) $C_6H_6$ и $C_6H_{14}$ 4) $C_5H_{12}$ и $C_5H_{10}$
АЗ Изомерами являются:	АЗ Пропен-1 и пропен-2 являются примерами
1) метан и пропан 2) пропин и пропен	изомерии:
3) пентен и циклопентан 4) пентан и пентин	1) геометрическая 2) углеродного скелета 3)
, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	положения заместителя
	4) положения кратной связи
А 4 Предельные углеводороды вступают в реакции:	А 4 Реакция замещения характерна для:
1) присоединения 2) замещения	1) алкенов 2) алканов
3) гидратации 4) полимеризации	3) алкинов 4) алкадиенов
А 5 Алканы с большим числом атомов углерода можно	А5 Водный раствор перманганата калия
получить в результате реакции:	обесцвечивает:
1) М.Г. Кучерова 2) Н.Д. Зелинского	1) метана 2) циклопентана
3) Н.Н. Семенова 4) В.Ш. Вюрца	3) пентена 4) бензола
у т.т. осменова чув.ш. вюрца	o) nomena 4) ochoona
А6 Число π-связей в молекуле пропина равно	А 6 Ацетилен в лаборатории можно получить при
1) 1 2) 2 3) 4)4	взаимодействии
, , , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	1)углерода с водородом 2)карбида алюминия с водой
	3)карбида кальция с водой 4) хлорметана с водой
А7К реакциям замещения относится взаимодействие	А 7В молекуле какого вещества все атомы углерода
1)этена и воды	находятся в состоянии sp <sup>2</sup> -гибридизации 1) гексана
2)брома и водорода 3)брома и пропана	2)гексена
4) метана и кислорода	3)этана 4)этена
А8 Верны ли суждения о свойствах углеводородов?	А 8 Верны ли суждения о свойствах углеводородов?
А. Алкены вступают в реакции полимеризации	А. Алканы вступают в реакции полимеризации
Б) Метан обесцвечивает раствор перманганата калия	Б) Этилен обесцвечивает раствор перманганата калия
1)верно только А 2) верно только В	1)верно только А 2) верно только В
3)верны оба суждения	3)верны оба суждения
4)оба суждения неверны	4)оба суждения неверны
В1 С водородом взаимодействует каждое из двух веществ:	В1 Этилен получают в результате реакций
1)бензол, пропан	1)дегидратации этанола
2)бутен, этан	2)восстановления этанола
3)дивинил, этен	3)гидрирования этина
4)стирол, бутадиен -1,3	4)термического разложения ацетилена
5)дихлорэтан,бутан	5)дегидрирования этана
6)этин, бутин-1	6)гидролиза этилбензола
В2Установите соответствие между структурной формулой	В2Установите соответствие между структурной
вещества и названием гомологического ряда	формулой вещества и общей формулой его
ФОРМУЛА УГ ГОМОЛОГИЧЕСК РЯД	гомологического ряда
A)C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> −CH <sub>2</sub> −CH <sub>3</sub> 1)алкадиены	ФОРМУЛА УГ ОБЩАЯ ФОРМУЛА
Б)CH <sub>3</sub> -C(CH <sub>3</sub> )-CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub> 2)алканы	A)CH <sub>2</sub> =C(CH <sub>3</sub> )-CH=CH <sub>2</sub> 1)C <sub>n</sub> H <sub>2n</sub> + <sub>2</sub>
B)CH <sub>2</sub> =C=CH-CH <sub>3</sub> 3)арены	Б)CH <sub>3</sub> -C=C-CH <sub>2</sub> -CH <sub>3</sub> 2)C <sub>n</sub> H <sub>2n</sub> - <sub>2</sub>
Г)CH <sub>3</sub> −C≡ C− CH <sub>3</sub> 4)алкены	B) $C_6H_5-CH_2-CH_2-CH_3$ 3) $C_0H_{20}-6$
5)алкины	$\Gamma$ )CH <sub>3</sub> -CH(CH <sub>3</sub> )-CH(CH <sub>3</sub> )-CH <sub>3</sub> 4)C <sub>n</sub> H <sub>2n</sub>