

Узагальнення знань з теми «Оксигеновмісні органічні сполуки»

I варіант	II варіант	III варіант
Початковий рівень <i>за кожну правильну відповідь – 1б</i>	Початковий рівень <i>за кожну правильну відповідь – 1б</i>	Початковий рівень <i>за кожну правильну відповідь – 1б</i>
1. Вкажіть загальну формулу карбонових кислот: а) $C_nH_{2n+1}OH$ б) $C_nH_{2n+1}COOH$ в) $C_nH_{2n+1}CON$	1. Вкажіть загальну формулу альдегідів: а) $C_nH_{2n+1}COOH$ б) $C_nH_{2n+1}OH$ в) $C_nH_{2n+1}CON$	1. Вкажіть загальну формулу насичених одноатомних спиртів: а) $C_nH_{2n+1}CON$ б) $C_nH_{2n+1}OH$ в) $C_nH_{2n+1}-COOH$
2. З переліку речовин вкажіть формулу спирту: а) C_4H_9OH б) C_6H_5OH в) CH_3CON	2. Вкажіть формулу фенолу: а) C_6H_5OH б) $C_6H_{13}OH$ в) $C_6H_5CH_2OH$	2. Вкажіть формулу альдегіду: а) C_2H_5OH б) CH_3CON в) C_2H_5COOH
3. Назва функціональної групи альдегідів: а) карбонільна б) гідроксильна в) карбоксильна	3. Назва функціональної групи спиртів: а) карбонільна б) гідроксильна в) карбоксильна	3. Назва функціональної групи карбонових кислот: а) гідроксильна б) карбонільна в) карбоксильна
Середній рівень <i>за кожну правильну відповідь – 1б</i>	Середній рівень <i>за кожну правильну відповідь – 1б</i>	Середній рівень <i>за кожну правильну відповідь – 1б</i>
1. Реактив для виявлення гліцеролу: а) бромна вода б) натрій в) купрум (II) гідроксид	1. Реактив для виявлення етанолу: а) бромна вода б) купрум (II) гідроксид в) натрій	1. Реактив для виявлення фенолу: а) ферум (III) хлорид б) купрум (II) гідроксид в) купрум (II) оксид
2. Які сполуки утворюють альдегіди при відновленні: а) спирти б) алкени в) карбонові кислоти	2. Які сполуки утворюють одноатомні спирти при окисненні: а) альдегіди б) алкени в) феноли	2. Які сполуки утворюють альдегіди при окисненні: а) карбонові кислоти б) спирти в) алкени
3. Скільки з наведених речовин реагує з фенолом: Na, Na_2O , KOH, Br_2 : а) дві б) три в) чотири	3. Газ, що утворюється при взаємодії карбонових кислот з металами: а) вуглекислий газ б) водень в) водяна пара	3. Карбонові кислоти змінюють колір лакмусу на: а) жовтий б) оранжевий в) червоний
Достатній рівень <i>за правильну відповідь – 3 б</i>	Достатній рівень <i>за правильну відповідь – 3 б</i>	Достатній рівень <i>за правильну відповідь – 3 б</i>
1. Знайдіть відповідність: Речовини Назви 1. CH_3CH_2COOH а) калій ацетат 2. CH_3CHCON CH_3 б) пропанова кислота 3. CH_3COOK в) 2-метилпропаналь 4. CH_3OH 5. $C_6H_{12}O_6$ г) метанол д) глюкоза 6. $(C_5H_{10}O_5)_n$ е) крохмаль	1. Знайдіть відповідність: Речовини Назви 1. CH_3CHCH_3 а) фенол ОН б) пропан- 2-ол 2. C_6H_5OH 3. CH_3CH_2COOH в) етан-1,2-діол 4. CH_2CH_2 ОН ОН г) пропанова кислота 5. $C_6H_{12}O_6$ д) глюкоза 6. $(C_5H_{10}O_5)_n$ е) крохмаль	1. Знайдіть відповідність: Речовини Назви 1. CH_3COONa а) етаналь 2. CH_3CON б) 2-метилпропанова к-та 3. $CH_2-CH-CH_2$ ОН ОН ОН в) натрій ацетат 4. $CH_3CHCOOH$ г) пропан-1,2,3-триол CH_3 5. $C_6H_{12}O_6$ д) глюкоза 6. $(C_5H_{10}O_5)_n$ е) крохмаль
Високий рівень <i>за правильну відповідь – 3б</i>	Високий рівень <i>за правильну відповідь – 3б</i>	Високий рівень <i>за правильну відповідь – 3б</i>
Масові частки елементів в молекулі речовини становлять: Карбон – 66,67%, Гідроген 11,11%, Оксиген – 22,22%, відносна густина за киснем – 2,25. Виведіть молекулярну формулу сполуки.	Обчисліть масу гліцерину, яку можна одержати шляхом гідролізу тристеарину масою 356 г	У результаті гідрування рідкого жиру триолеїну одержали 801 кг твердого жиру. Обчисліть об'єм водню (н. у.), необхідні для цієї реакції.