Узагальнення знань з теми «Оксигеновмісні органічні сполуки»

1 Спирти, фенол, альдегіди, карбонові кислоти.

I варіант	II варіант	III варіант
Початковий рівень *за кожну правильну відповідь – 1б*	**Початковий рівень** *за кожну правильну відповідь – 1б*	**Початковий рівень** *за кожну правильну відповідь – 1б*
1. Вкажіть загальну формулу карбонових кислот: а) $C_nH_{2n+1}OH$ б) $C_nH_{2n+1}COOH$ в) $C_nH_{2n+1}COH$	1. Вкажіть загальну формулу альдегідів: а) $C_nH_{2n+1}COOH$ б) $C_nH_{2n+1}OH$ в) $C_nH_{2n+1}COH$	1. Вкажіть загальну формулу насичених одноатомних спиртів: а) $C_nH_{2n+1}COH$ 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_3COH	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_3COH 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 *за кожну правильну відповідь – 1б*	**Середній рівень** *за кожну правильну відповідь – 1б*	**Середній рівень** *за кожну правильну відповідь – 1б*
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 *за правильну відповідь – 3 б*	**Достатній рівень** *за правильну відповідь – 3 б*	**Достатній рівень** *за правильну відповідь – 3 б*
1. Знайдіть відповідність: Речовини Назви 1. CH_3CH_2COOH а) калій ацетат 2. CH_3CHCOH | б) пропанова кислота CH_3 3.CH_3COOK в) 2-метилпропаналь 4.CH_3OH г) метанол	1. Знайдіть відповідність: Речовини Назви 1.CH_3 CH CH_3 а) фенол | OH б) пропан- 2-ол 2.C_6H_5OH 3.CH_3CH_2COOH в) етан-1,2-діол 4.CH_2 CH_2 | | г) пропанова кислота OH OH	1. Знайдіть відповідність: Речовини Назви 1.CH_3COONa а) етаналь 2.CH_3COH б)2-метилпропанова к-та 3.CH_2—CH—CH_2 | | | в) натрій ацетат OH OH OH 4.CH_3 CH COOH г) пропан-1,2,3-триол | CH_3
Високий рівень *за правильну відповідь – 3б*	**Високий рівень** *за правильну відповідь – 3б*	**Високий рівень** *за правильну відповідь – 3б*
1. 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.	1. Масові частки елементів в молекулі спирту становлять: Карбон – 37,5%, Гідроген – 12,5%, Оксиген – 50%, відносна густина за воднем – 16. Виведіть молекулярну формулу сполуки.	1. Масові частки елементів в молекулі кислоти становлять: Карбон – 26,1%, Гідроген - 4,35%, Оксиген – 69,55%, відносна густина за воднем – 23. Виведіть молекулярну формулу сполуки.

LIVEWORKSHEETS