**СКЛАД І ВЛАСТИВОСТІ АЛЬДЕГІДІВ**

1. Позначте загальну формулу альдегідів:

 А CnH2n+2CHO; В CnH2n+2O;

 Б CnH2n+1CHO; Г CnH2nCHO.

1. Позначте тип реакції, за допомогою якого добувають альдегіди:

 А окиснення спиртів;

 Б дегідратація спиртів;

 В гідроліз спиртів;

 Г гідратація алкенів.

1. Позначте речовину, що може взаємодіяти з оцтовим альдегідом:

 А етаналь;

 Б пропіонова кислота;

 В аргентум оксид;

 Г фенол.

1. Позначте правильне твердження щодо альдегідів:

 А у розчині виявляються кислотні властивості;

 Б кожен альдегід має характерний колір;

 В усі альдегіди добре розчиняються у воді;

 Г перший представник гомологічного ряду альдегідів за

 звичайних умов газуватий.

1. Позначте речовину, за допомогою якої можна виявити формальдегід у розчині:

 А калій гідроксид;

 Б аргентум(I) оксид;

 В ферум(II) хлорид;

 Г нітратна кислота.

1. Установіть відповідність між традиційною назвою альдегідів і

 їхньою назвою за номенклатурою IUPAC:

 **Назва за нуменклатурою IUPAC**

 **Традиційна назва** 1. метаналь;

А оцтовий альдегід; 2. етаналь;

Б мурашиний альдгід; 3. пропаналь;

В масляний альдегід; 4. бутаналь;

Г пропіоновий альдегід. 5. пентаналь.

1. Укажіть суфікс, яким за номенклатурою IUPAC у назві сполук позначається наявність альдегідної групи:

 А -ан; В -ол;

 Б -ен; Г -аль.

1. Укажіть пару речовин, при взаємодії яких утворюється оцтовий альдегід:

 А етанол та купрум(II) оксид;

 Б етанол та натрій гідроксид;

 В етанол та натрій;

 Г етанол та водень.

1. Позначте реакцію, характерну для альдегідів:

 А зміна забарвлення індикатору;

 Б відновлення;

 В дегідратація;

 Г гідроліз.

1. Позначте спільну ознаку між альдегідами та спиртами:

 А взаємодіють із натрієм;

 Б їхні молекули містять карбоксильну групу;

 В їхні молекули містять гідроксильну групу;

 Г містять атоми Оксигену.

1. Позначте реактив, за допомогою якого можна відрізнити етаналь від етанолу:

 А бромна вода;

 Б амоніачний розчин аргентум(I) оксиду;

 В натрій гідроксид;

 Г ферум(II) гідроксид.

1. Установіть відповідність між реакцією, характерною для альдегідів, та необхідним для неї реактивом:

 **Реакція**  **Реактив**

А “срібного зеркала”; 1. Ag(NH3)2OH;

 Б відновлення до спиртів; 2. Н2О;

 В окиснення калій перманганатом; 3. Н2;

 Г горіння. 4. KMnO4;

1. О2.