**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.