9 клас. Урок \_\_\_\_ Дата проведення\_\_\_

**Тема:** Контрольна робота з теми «Вуглеводні»

**Мета:** Визначити рівень навчальних досягнень учнів з теми, розуміння основних понять, уміння використовувати їх на практиці.

**Тип уроку:** Урок контролю знань.

**1**.**Організація класу**.

Завдання на роздатковому матеріалі ( картки ). Час виконання 40 хв.

**2.Зміст контрольної роботи з теми «Вуглеводні».**

І варіант

1. Яка хімічна формула болотного газу?

а) СО ; б) СО2; в) СН4; г) С2Н6;.

2. Яка речовина належить до ненасичених вуглеводнів ряду ацетилену?

а) С3Н4 ; б) С3Н6; в) С5Н10; г) С4Н8;

3. У молекулі етилену на відміну від ацетилену, є:

а) один подвійний зв’язок між атомами Карбону;

б) два подвійні зв’язки між атомами Карбону;

в) потрійний зв’язок між атомами Карбону;

г) два потрійні зв’язки між атомами Карбону.

4. Яка валентність Карбону в органічних сполуках?

а) два ; б) три; в) чотири; г) п’ять

5. Яка загальна формула гомологів метану:

а) СnH2n+2 б) СnH2n-2

в ) СnH2n+4 г ) СnH2n .

6. При нагріванні метану до 1000 С він розкладається на :

а) СО і Н2; б) С і Н2; в) СО2 і Н2; г) С2Н2 і Н2;

7. Яка речовина належить до ненасичених вуглеводнів ряду етилену?

а) С2Н2 ; б) С4Н10; в) С2Н6; г) С3Н6;

8. Яка формула дихлоретану?

а) СН2Сl2; б ) С2Н2Сl2; в) С2Н3Сl2; г) С2Н4Сl2;

9. Визначити молекулярну формулу насиченого вуглеводню, відносна молекулярна маса якого 86?

10. Здійсніть перетворення, називаючи речовини:

C2 H4 → C2H2 → CО2

↓

C2 H4

Контрольна робота по темі «Вуглеводні»

ІІ варіант

1. Основним компонентом природного газу є:

а) етан ; б) бутан; в) метан; г) пропан.

2. Молекулярна формула пропану:

а) С3Н6; б) С3Н8 ; в) С2Н6; г) СН4.

3. До якого типу реакцій відноситься реакція хлору з метаном?

а) обміну; б) заміщення; в) приєднання; г) розкладу.

4. У молекулі ацетилену між атомами Карбону є:

а)одинарний зв’язок ; б) подвійний зв’язок ;

в) два подвійні зв’язки ; г) потрійний зв’язок.

5. На першій стадії приєднання водню до ацетилену утворюється :

а) етан ; б) етилен ; в) пропен ; г)пропан.

6. Хімічна речовина, назва якої 2- пентен, належить до :

а) насичених вуглеводнів;

б) ненасичених вуглеводнів ряду ацетилену ;

в) ненасичених вуглеводнів ряду етилену ;

г)циклічних вуглеводнів.

7. Який мономер використовується для добування поліетилену:

а) пропен ; б) метан ; в) етан ; г) етен.

8. Яка загальна формула ненасичених вуглеводнів ряду етилену?

а) СnH2n+2 б) СnH2n-2 в ) СnH2n+4 г ) СnH2n .

9. Визначити молекулярну формулу насиченого вуглеводню, відносна молекулярна маса якого 142?

10. Здійсніть перетворення, називаючи речовини:

CH4 → C2H2 → C2 H4

↓

CО2

**3**. **Домашне завдання. Повторити вивчене. Виконати завдання сусіднього варіанту**