

28.05.2020

Контрольна робота.

Шановні десятикласники! Час на виконання – 1 година. Фото сторінок робочого зошита з виконаними завданнями потрібно буде скинути Viber за номером 0975315344 або на електронну пошту sokrat958@ukr.net до **12.30** 28.05.20. Бажаю успіху!

1. Укажіть тип хімічного зв'язку найбільш характерний для органічних сполук:

- А. Йонний;
- Б. Водневий;
- В. Металічний
- Г. Ковалентний .

2. Укажіть загальну формулу гомологічного ряду алканів:

- А. C_nH_{2n-2}
- Б. C_nH_{2n+2}
- В. C_nH_{2n}
- Г. C_nH_{2n-6}

3. Укажіть назву функціональної груп, наявної у карбонових кислотах:

- А. Гідроксильна;
- Б. Альдегідна ;
- В. Карбоксильна ;
- Г. Карбонільна.

4. Укажіть назву вуглеводу, який належить до полісахаридів:

- А. Глюкоза;
- Б. Сахароза;
- В. Целюлоза;
- Г. Фруктоза

5. Жири належать до:

- А. Альдегідів;
- Б. Естерів
- В. Етерів
- Г. Карбонових кислот

6. Укажіть формулу речовини, яку використовують для виявлення крохмалю:

- А. $KMnO_4$
- Б. $Cu(OH)_2$
- В. $CuSO_4$
- Г. I_2

7. Розмістіть кислоти в порядку зменшення їх розчинності у воді:

- А. Оцтова
- Б. Мурашина
- В. Стеаринова
- Г. Масляна

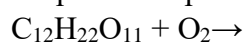
	А	Б	В	Г
1				
2				
3				
4				

8. Установіть відповідність між вуглеводнями та їх густиною за воднем:

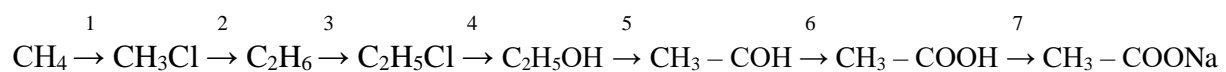
- А. Метан 1. 14
- Б. Пропан 2. 27
- В. Етен 3. 8
- Г. Бутин 4. 22

	А	Б	В	Г
1				
2				
3				
4				

9. Дописати рівняння реакції окиснення сахарози і вказати суму коефіцієнтів



10. Здійснить перетворення за схемою :



11. Який об'єм кисню необхідний для спалювання 40 л етену?

12. Обчислити масу розчину з масовою часткою калій гідроксиду 20% необхідну для нейтралізації 2 моль оцтової кислоти.

1. Розмістіть молекули в порядку збільшення в них атомів карбону:

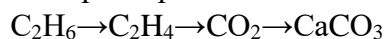
- А. Глюкоза
- Б. Целюлоза
- В. Гліцерол
- Г. Етанол

	А	Б	В	Г
1				
2				
3				
4				

2. Дописати рівняння реакції окиснення глюкози і вказати суму коефіцієнтів

- А. $\text{CH}_4 + \text{Cl}_2 \rightarrow$
- Б. $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 \rightarrow$
- В. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaOH} \rightarrow$

3. Здійснить перетворення за схемою :



4. Який об'єм водню може приєднати 2 моль етену?

5. При дії магнію на 300 г розчину з масовою часткою оцтової кислоти 40%, виділився водень. Обчислити об'єм водню, що виділився.

Фото сторінок робочого зошита скинути в Viber за номером 0975315344 або на електронну пошту sokrat958@ukr.net до 28.05.2020 р.