

**14.05.2020**

**1. Повторення та узагальнення вивченого матеріалу. Підготовка до контрольної роботи.**

Шановні десятикласники! Добігає до кінця навчальний рік, з чим я вас вітаю. 28.05.20 р. вам буде запропонована семестрова контрольна робота. Текст контрольної роботи буде повідомлено вам через Viber та вашу електронну адресу о 11 год (за розкладом уроків на II семестр). 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](mailto:sokrat958@ukr.net).

Пропоную вам виконати сьогодні завдання, подібні до тих, які будуть у контрольній роботі.

1. Вкажіть характеристики гомологів: а) мають однаковий кількісний склад; б) мають однаковий якісний склад; в) мають різний кількісний склад; г) подібні за хімічною будовою.

2. Вкажіть органічну сполуку, яка не знебарвлює бромну воду:  
а) етен, б) етин, в) етан, г) олеїнова кислота.

3. Напишіть рівняння реакції горіння зазначених речовин:  
а) метану; б) етену; в) етанолу; г) гептану.

4. Вкажіть молекулярну формулу продукту реакції заміщення між метаном і хлором, якщо масова частка Хлору в цій сполуці дорівнює 89,1%.

5. Гомолог метану масою 11 г за нормальних умов займає об'єм 5,5 л. Встановіть формулу сполуки.

6. В чому полягають амфотерні властивості амінокислот? Доведіть на прикладі амінооцтвовой кислоти.

7. Напишіть рівняння утворення трипептиду з двох молекул аланіну і однієї молекули валіну ((CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>CH – CH(NH<sub>2</sub>) – COOH).

8. Вкажіть речовину, з якою не реагує етанова, але реагує олеїнова кислота:  
а) магній; б) магній оксид; в) калій гідроксид;  
г) водень.

9. Об'єм води, якою розбавляють 200 г розчину з масовою часткою сахарози 50% та одержують новий розчин з масовою часткою цієї сполуки 20 %, дорівнює...

4. Фото сторінок робочого зошита скинути в Viber за номером 0975315344 або на електронну пошту [sokrat958@ukr.net](mailto:sokrat958@ukr.net) до 19.05.2020 р.

