**Контрольна робота за ІІ семестр. Для всіх один варіант. Результатів виконання чекаю до 19.05. Тестові завдання з 1-14 –0,5б, 15 -1б., 16,17—2б. Успіхів!**

* 1. Для глюкози не характерна реакція:   
     а) спиртового [бродіння](http://ua-referat.com/%D0%91%D1%80%D0%BE%D0%B4%D1%96%D0%BD%D0%BD%D1%8F), б) гідролізу, в) окиснення, г) відновлення

2. Познач назву сполуки за систематичною номенклатурою:

CH3─CH─CH─CH3  а) 3,4 – диметилпропан – 2 – амін,

           │      │ б) 3 – метилбутан – 2 – амін,

          NH2  CH3              в) 2 – метилбутан – 2-амін

         г) ізопентанамін

3. Властивості, що характеризують крохмаль:

а) білий порошок без запаху, б)моносахариди, в)гідролізує, г)не розчиняється у воді

**4. Полімерний матеріал, нагрівання якого супроводжується оборотною хімічною реакцією: а)**термореактивний; б)термопластичний; в)вулканізований; г)гідрогенізований

5. Виберіть речовини , що проявляють подвійну природу:

а) етанова кислота, б) аміноетанова кислота, в) етанол; д) глюкоза

6.Вкажіть формули естерів у наведеному переліку речовин: а)СН3СООН, б)НСООСН3, в)С3Н7СООСН3, г)СН3ОН

7. Укажіть ознаки, що характеризують білок:

а) велика молекулярна маса; б) мала молекулярна маса;

в) утворюється з амінокислот; г) утворюється з нуклеїнових кислот;

д) належить до спиртів; е) при високій температурі – денатурує.

8.Вітамін Д міститься в таких продуктах: а) яєчні жовтки; б) м’ясо; в)капуста; г)риб’ячий жир

9. Яким набором реактивів можна визначити етаналь і глюкозу:

а) Сu(ОН)2 і Вr2, б) Сu(ОН)2 і Аg2О,в) Аg2О і Na2CO3

10. Денатурація білків — це руйнування:

а) первинної структури, б) вторинної структури,

в) третинної структури, г) вторинної та третинної структур.

11. З якою метою проводять гідрування жирів:

а) добування карбонових кислот, б)виготовлення маргарину, в)виготовлення мила

12. Укажіть вуглеводи, що належать до полісахаридів: а) глюкоза, фруктоза, б) сахароза,мальтоза, в) крохмаль, целюлоза, г) рибоза, дезоксирибоза

13. Первинна структура білка визначається зв’язком: а) пептидним,  б) водневим, в) іонним,  г) металічними

14. Позначте послідовність розміщення речовин у порядку зменшення молекулярних мас:

а) аміноетанова кислота; б) пропанова кислота;

в) крохмаль; г) сахароза.

15. Встановіть відповідність між типом реакції і продуктами реакції:

*Тип реакції: Продукти реакції:*

А) реакція гідролізу крохмалю; 1. CH3–CH2OH+ CO2;

Б) горіння целюлози; 2. C6H12O6 + 6O2;

В) фотосинтез; 3. CH2OH–(CHOH)4–CH2–OH;

Г) спиртове бродіння глюкози; 4. CH2OH–(CHOH)4–COH;

5. CO2 + H2O.

16. До складу органічної речовини входять: 48,65% Карбону, 8,1 % - Гідрогену і Оксиген. Відносна густина парів за киснем 2,31. Визначте молекулярну формулу речовини, складіть структурну формулу і назвіть її.

17. Обчислити об’єм кисню, який необхідний при спалюванні 138г етанолу.