

ТЕМА: ПІДСУМКОВА КОНТРОЛЬНА РОБОТА

Варіант № 1

Початковий рівень

1. Дайте правильне визначення: «Хімія – це наука ...»

- а) про хімічні елементи; б) про будову атома;
- в) про хімічні речовини та їх перетворення.

2. Озоновий шар утворений:

- а) киснем; б) озоном; в) азотом.

3. Визначте агрегатний стан нафти:

- а) газоподібний; б) рідкий; в) твердий.

4. Вкажіть, який ряд формул складається лише з формул органічних речовин:

- а) CO , H_2 , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, NH_3 ; б) HCl , O_2 , H_2O , CH_3COOH ;
- в) CH_4 , C_2H_6 , $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, CH_3OH .

5. Вкажіть формулу хлоридної кислоти:

- а) H_2O ; б) HCl ; в) HNO_3 ;

6. Вкажіть, з яких хімічних елементів складаються молекули вуглеводнів:

- а) C , H б) C , O в) C , H , O

Середній рівень

7. Для насичених вуглеводнів характерні реакції:

- а) приєднання; б) заміщення; в) обміну.

8. Визначте кількість нейтронів, яку має хімічний елемент № 13:

- а) 14; б) 11; в) 13.

9. Скільки моль становить 2,24 л метану:

- а) 1 моль; б) 0,1 моль; в) 0,05 моль.

Достатній рівень

10. Допишіть рівняння реакції, назвіть речовини. Рівняння запишіть у молекулярній, повній та скороченій іонних формах:

$\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4$

11. Визначте формулу та назву насиченого вуглеводню, молярна маса якого

дорівнює 72 г/моль.

Високий рівень

12. Здійсніть перетворення, назвіть речовини:

N_2 NO NO_2 HNO_3