

Тематичне
оцінювання.

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 .		
Вкажіть формулу хлоридної кислоти:		
а) H_2O ;	б) HCl ;	в) HNO_3 ;
Вкажіть, з яких хімічних елементів складаються молекули вуглеводнів:		
а) C , H	б) C , O	в) C , H , O

Середній рівень

5. Для насичених вуглеводнів характерні реакції:

а) приєднання;	б) заміщення;	в) обміну.
Визначте кількість нейтронів, яку має хімічний елемент № 13:		
а) 14;	б) 11;	в) 13.
Скільки моль становить 2,24 л метану:		
а) 1 моль;	б) 0,1 моль;	в) 0,05 моль.

6. Для виготовлення різального інструменту (напилки, мітчики, зубила) використовують якісні сталі. Визначте вміст Карбону у сталі марки У12:

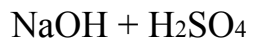
- а) 1,0 %; б) 0,9 %; в) 1,2 %.

7. Полівінілхлорид (ПВХ) є найбільш традиційним ізоляційним матеріалом для кабелів комп'ютерів. Визначте формулу ПВХ:

- а) $(-\text{CH}_2-\text{CH}_2-)_n$ б) $(-\text{CF}_2-\text{CF}_2-)_n$
в) $(-\text{CH}_2-\text{CH}-)_n \text{Cl}$

Достатній рівень

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



9. Визначте формулу та назву насиченого вуглеводню, молярна маса якого дорівнює 72 г/моль.

Високий рівень

10. Здійсніть перетворення, назвіть речовини:

