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, C_2H_5OH, NH_3;	**б)** HCl, O_2, H_2O, CH_3COOH;	
в) CH_4, C_2H_6, C_2H_5OH, 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) $(-CH_2-CH_2-)_n$ **б)** $(-CF_2-CF_2-)_n$

в) $(-CH_2-CH-)_n$ Cl

Достатній рівень

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

$NaOH + H_2SO_4$

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

Високий рівень

10. Здійсніть перетворення, назвіть речовини:

N_2 NO NO_2 HNO_3