

Бланк відповідей. 10 клас**Завдання 1-8.**

№ завдання	А	Б	В	Г
1.		X		
2.				X
3.			X	
4.			X	
5.	X			
6.			X	
7.			X	
8.			X	
9.				X
10.			X	

Завдання 11

	А	Б	В	Г	Д
1	X				
2				X	
3					X
4		X			

Завдання 12

	А	Б	В	Г	Д
1			X		
2		X			
3	X				
4					X

Завдання 13

	А	Б	В	Г
1		X		
2				X
3			X	
4	X			

Завдання 14

	А	Б	В	Г
1				X
2			X	
3	X			
4		X		

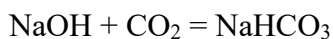
Завдання 15

Рівняння реакції прожарювання кальцій карбонату $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$

Маса твердого залишку 2,8 г

Кількість речовини натрій гідроксиду 0,05 моль

Рівняння реакцій газу, що утворився з натрій гідроксидом



Маса утвореної солі 4,2 г

Завдання 16

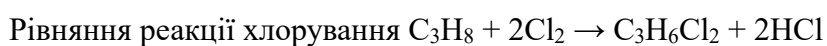
Кількість речовини насиченого вуглеводню 0,044 моль

Кількість речовини хлороводню 0,088 моль

Відносна молекулярна маса хлоропохідного 113 г/моль

Формула хлоропохідного $\text{C}_3\text{H}_6\text{Cl}_2$

Формула вуглеводню C_3H_8



Завдання 17.

Кількість речовини кисню 0,005 моль

Кількість речовини водню 0,03 моль

Назва та формула металу, що залишився в осаді мідь, Cu

Рівняння реакції цинку з кислотою $\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2$

Рівняння реакції заліза з кислотою $\text{Fe} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{H}_2$

Маса цинку 1,3 г

Масова частка цинку 52 %

Масова частка заліза 22,4 %

Масова частка невідомого металу 25,6 %

Завдання 18

Об'єм вуглекислого газу 12 мл

Об'єм кисню, що прореагував 18 мл

Формула вуглеводню C_4H_8

Рівняння реакції горіння $\text{C}_4\text{H}_8 + 6\text{O}_2 = 4\text{CO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$

Завдання 19.

Рівняння реакцій, що відбуваються (підкресліть формулу солі, що утворилася)

$2\text{Al}(\text{OH})_3 = \text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$

$\text{Al}_2\text{O}_3 + 2\text{NaOH} = \underline{\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]}$

Кількість речовини алюміній гідроксиду 0,8 моль

Кількість речовини алюміній оксиду 0,4 моль його маса 40,8 г

Маса утвореної солі 94,4 г Масова частка солі 21,4 %

Завдання 20.

Об'єм етану 1,12 л

Об'ємна частка етану 17 %

Об'єм етилену 2,24 л

Об'ємна частка етилену 33 %

Об'єм ацетилену 3,36 л

Об'ємна частка ацетилену 50 %

Кількість речовини бром, що прореагувала 0,4 моль

Початкова кількість речовини бром в розчині 0,44 моль