

Бланк відповідей. 9 клас

Завдання 1-8.

№ завдання	А	Б	В	Г
1.			X	
2.			X	
3.			X	
4.		X		
5.		X		
6.	X			
7.	Б, В, Д, Є			
8.	А, В, Е, Є			

Завдання 9

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

Завдання 10

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

Завдання 11

	А	Б	В	Г
1	X			
2			X	
3				X
4		X		

Завдання 12

	А	Б	В	Г
1		X		
2			X	
3				X
4	X			

Завдання 13

Кількість речовини Карбон(II) оксиду у вихідній суміші 25 моль

Рівняння реакції $2\text{CO} + \text{O}_2 = 2\text{CO}_2$

Кількість речовини продукту реакції 12,5 моль

Тиск у посудині після реакції 112,5 атм

Завдання 14

Склад другого продукту Fe, O

Кількості речовини атомів у цьому продукті $n(\text{Fe})=0,18$ моль, $n(\text{O})=0,24$ моль

Формула другого продукту Fe_3O_4

Рівняння реакції $3\text{Fe} + 4\text{H}_2\text{O} = \text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{H}_2$

Завдання 15.

Маса металу, що прореагував з кислотою 0,84г
Кількість речовини водню 0,015моль
Молярна маса металу 56г/моль
Назва та формула металу залізо, Fe

Завдання 16

Загальна схема реакції горіння $2\text{Me} + \text{O}_2 = 2\text{MeO}$
Загальна схема взаємодії з хлоридною кислотою
 $\text{Me} + 2\text{HCl} = \text{MeCl}_2 + \text{H}_2$
Назва металу (1 елемент), який розчинився у кислоті цинк
Маса оксиду 1 елемента 1,62 г та 2 елемента 1,6 г
Назва металу (2 елемент) мідь

Завдання 17.

Рівняння реакцій, що відбуваються $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 = \text{BaSO}_4\downarrow + 2\text{NaNO}_3$

Кількість речовини та маса натрій сульфату у вихідній суміші 0,15 моль, 21,3г
Кількість речовини та маса натрій карбонату 0,1 моль, 10,6г
Масова частка натрій нітрату 36,2%

Завдання 18.

Кількість речовини нітратної кислоти 0,2 моль
Кількість речовини кристалогідрату 0,07 моль
Формули та масові частки речовин в утвореному розчині
Речовина 1 NaNO_3 9,6%
Речовина 2 HNO_3 3%
Речовина 3 _____
(речовин 2 та 3 може не бути)