

Бланк відповідей. 8 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

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	Д
1					X
2	X				
3				X	
4			X		
5		X			

Завдання 12

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

Завдання 13Відповідь 112 л**Завдання 14.**Відносна молекулярна маса вихідної сполуки 198 г /мольФормула вихідної сполуки MnCl₂·4H₂O**Завдання 15**

O...>...Si

Al...<...H

Fe...<...Ca

Ca...<...H

Атомів Кальцію більше у 1,01 разів або варіант однакове число

Завдання 16.

Масова частка кислоти у 1 розчині 28%

Об'єм води 150 мл

Завдання 17.

Відносна формульна маса мінералу 378

Формула мінералу у вигляді $\text{Mg}_x\text{H}_y\text{Si}_n\text{O}_m$ $\text{Mg}_3\text{H}_2\text{Si}_4\text{O}_{12}$

Формула мінералу у вигляді оксидів (наприклад, $\text{FeO} \cdot \text{Fe}_2\text{O}_3$)

$3\text{MgO} \cdot 4\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$

Завдання 18.

Співвідношення числа атомів $n(\text{N}) : n(\text{H}) =$ 1:2

Масова частка Нітрогену 87,5%

Відносна молекулярна маса сполуки 32

Формула сполуки N_2H_4

Рівняння реакції $\text{N}_2\text{H}_4 + \text{O}_2 = \text{N}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$