

## Пробный ОГЭ 2018 по химии №003

Выполнила: Сахрова Ляйсан Альбертовна

«ОГЭ 100 БАЛЛОВ» Гимназия №12

1. Ответ: 3
2. Ответ: 2
3. Ответ: 2
4. Ответ: 4
5. Ответ: 2
6. Ответ: 1
7. Ответ: 1
8. Ответ: 1
9. Ответ: 3
10. Ответ: 3
11. Ответ: 4
12. Ответ: 2
13. Ответ: 3
14. Ответ: 2
15. Решение:  $M = 23 \cdot 2 + 32 + 16 \cdot 3 = 126$

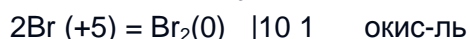
$$w(\text{Na}) = \frac{46}{126} \cdot 100 = 36,5\%$$

$$w(\text{S}) = \frac{32}{126} \cdot 100 = 24,5\%$$

$$w(\text{O}) = \frac{48}{126} \cdot 100 = 38,1\%$$

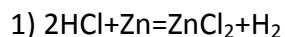
Ответ: 3

16. Ответ: 35
17. Ответ: 24
18. Ответ: 113
19. Ответ: 423
20. Решение:  $2\text{HBrO}_3 + 5\text{H}_2\text{S} \rightarrow 5\text{S} + \text{Br}_2 + 6\text{H}_2\text{O}$



Ответ: Br является окислителем, а S является восстановителем.

21. Решение:



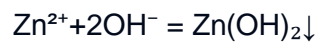
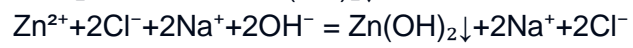
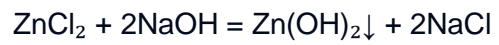
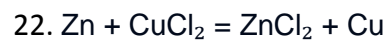
$$2) m(\text{HCl}) = m_{(\text{р-ра})} \cdot \frac{w}{100} = 73 \cdot 0,05 = 3,65 \text{ г}$$

$$3) n(\text{HCl}) = \frac{m(\text{HCl})}{M(\text{HCl})} = \frac{3,65}{36,5} = 0,1 \text{ моль}$$

$$4) n(\text{H}_2) = 0,5 n(\text{HCl}) = 0,05 \text{ моль}$$

$$5) V(\text{H}_2) = n(\text{H}_2) \cdot V_m = 0,05 \cdot 22,4 = 1,12 \text{ л}$$

Ответ: 1,12л



Белый студенистый осадок