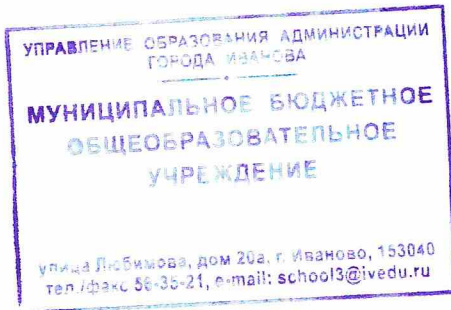
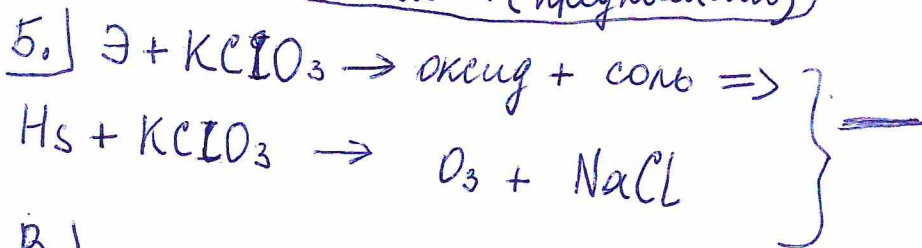


Задание 1



- А.) 1. Хлор
 2. Азот 0,58
 3. Сера 0,58
 4. Магний 4. -
 5. -
 6. =

Ответ: ~~Хлор~~ (предполагаю)
 (Хлор (предполагаю))



В.)

$M_{\text{H}_2} = 277 \text{ г/моль}$

$m_{\text{H}_2} = 277 \cdot 6 \cdot 10^{23} = 1662 \cdot 10^{23} \text{ г}$
 Ответ: $m_{\text{H}_2} = 1662 \cdot 10^{23} \text{ г}$

18

Задание 2

1.) Стоит прожить дыхательные пути выходящей легким, а следовательно тем-то плавать (водой, растворами), дать человеку справиться

18

2.) Конечно же хлор первым делом используется в чистом виде;

В фильтрации водоемов зеленого цвета (бактерии и прочее);

18

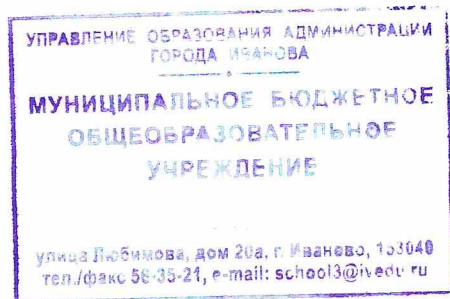
В создании соли (с помощью этого элемента в смеси с натрием образуется вещество пищевое или поваренная соль).

$\omega = \frac{56 \cdot 100}{80} = 70\%$

д) $M_{\text{CoCl}_2} = 12 \cdot 1 + 15 \cdot 1 + 35 \cdot 2 = 97 \text{ г/моль} \Rightarrow$

$m_{\text{CoCl}_2} = 97 \cdot 6 \cdot 10^{23} = 582 \cdot 10^{23} \text{ г}$

25.

Задание 3

1.) Лимонад Васи: $V_{\text{ср}} = (4,5 + 4,7 + 4,3 + 4,5) : 4 = 9 : 4 = 2,25 \text{ мл}$
 Лимонад Тети: $V_{\text{ср}} = (6,4 + 6,3 + 6,4 + 6,3) : 4 = 6,35 \text{ мл}$

• У обоих $K = 1$;

Теперь можем рассчитывать кислотность напитков у Тети и у Васи:

$$T_{\text{и.Васи}} = 2,25 \cdot 1 \cdot 0,0064 \cdot 100 = 1,44 \text{ г/л}$$

$$T_{\text{и.Тети}} = 6,35 \cdot 1 \cdot 0,0064 \cdot 100 = 4,064 \text{ г/л} \quad 15$$

$$T_{\text{и.Васи}} < T_{\text{и.Тети}} \rightarrow 1,44 \text{ г/л} < 4,064 \text{ г/л} \quad 15$$

2.) —

3.) На содержание "большого" количества кислоты (т.к. раствор окрашивается ярким цветом, который якобы указывает на это). Титос, именно ~~на~~ тонизирующие напитки натурального происхождения (без химических компонентов) так окрашиваются (быстро, но потом исчезает). 25.

4.) —

1 — 1
2 — 2
3 — 2

$$\Sigma 45 + 15 = 60$$

А.К. / *А.К.*