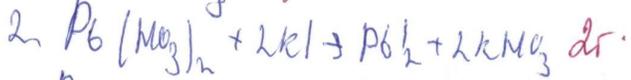


Задача 4. Дайте названия.

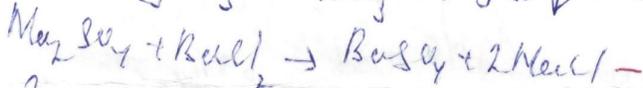
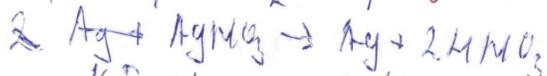
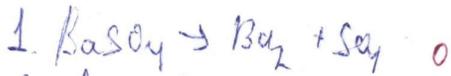
10X-2



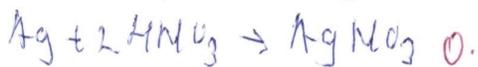
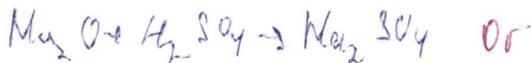
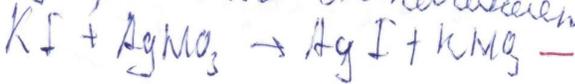
3. Если смешать горячие растворы $Pb(NO_3)_2$ и KI , осадок не выпадает, но по мере охлаждения растворы будут образовываться крупные кристаллы PbI_2 в форме блестящих золотых пластинок, которые будут постепенно увеличиваться и оседают. dr $8r$

4. ?

Задача 5. Кратковременный анализ солей.



2. Проверка идет образование зернистого осадка, а когда он превращается в порошок при убитии



$3r$

150

Задача 1. Древний металл

1. А - медь 10. 2. 3. 3. ?
 А - железо 12.
 А - магний 12 $Mg + HNO_3 \rightarrow Mg(NO_3)_2 + H_2Mg(NO_3)_2 + H_2O$
 Б - цинк 3.
 В -
 Б - 4
 Г -
 Г -
 Д -
 А -
 А

10

Задача 2. Реакции азота и его соединений

1. ?
 2. 1) $6Li + N_2 \rightarrow 2Li_3N$ 10. 3. $MgO + 2H_2O + O_2 \rightarrow 4HNO_3$ 05
 2) $3Mg + N_2 \rightarrow Mg_3N_2$ $NH_3 + H_2SO_4 \rightarrow NH_4HSO_4$ 10.
 3) $2B + 2H_2 \rightarrow 2BH_3$ $Mg(NO_3)_2 \xrightarrow{k} MgO + 2H_2O$ 10.
 4) $3Ca + N_2 \xrightarrow{k} Ca_3N_2$ $AgNO_3 + 2NH_3 \rightarrow AgNO_3 + N_2 + H_2O$ 05
 Азот способен реагировать с
 - литием
 - железом
 - кальцием
 - калием
 - натрием

30

Задача 3. Углеводород углеводородного ряда?

1.
 2. 1.
 2.
 3.
 4.

05

Задача 1

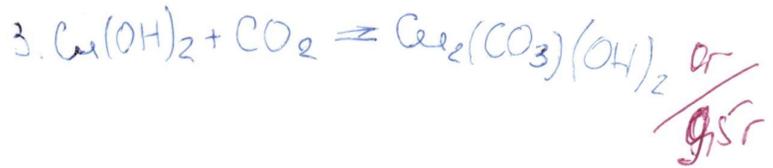
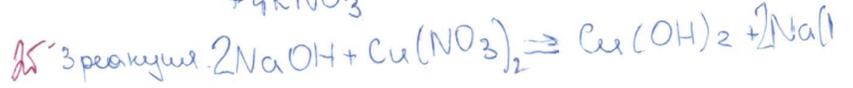
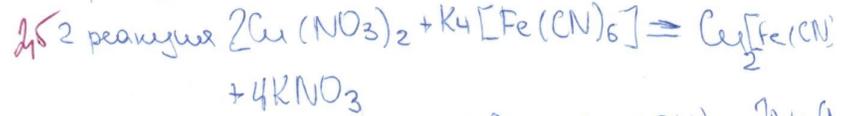
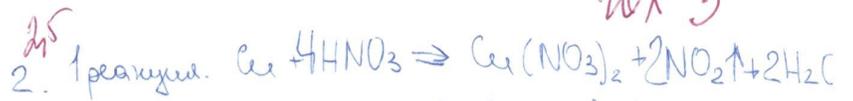
1. А - медь (Cu) 1р

Б - нитрат меди (Cu(NO₃)) 0р

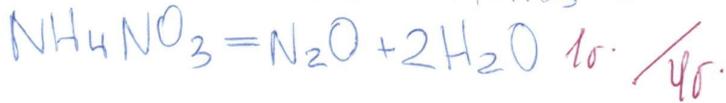
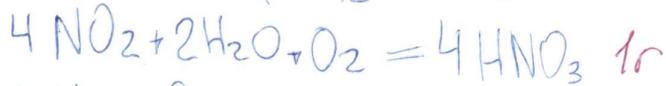
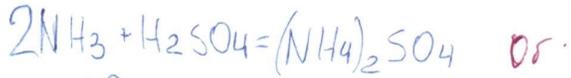
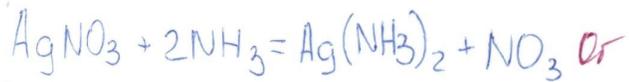
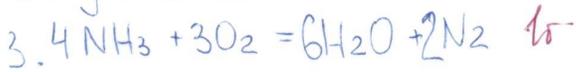
В - нитрат калия (KNO₃) 0р

Г - гидроксид меди (Cu(OH)₂) 1р

А -



Задача 2



Задача 4

1. Свинец 2р

15р

- A - мегъс Cu 1р
 Б CuNO₃ - митрам мегъс 0.
 В Cu₂[Fe(CN)₆] 1р
 Г Cu(OH)₂ - митрам мегъс (II) 1р.
 Д - 3р.

10X-1

v2

- $Cu + 4HNO_3 \Rightarrow Cu(NO_3)_2 + 2H_2O + 2NO_2 \uparrow$ 2р.
- $2Cu(NO_3)_2 + K_4[Fe(CN)_6] \Rightarrow Cu_2[Fe(CN)_6] + 4KNO_3$ 2р
- $2NaOH + Cu(NO_3)_2 \Rightarrow Cu(OH)_2 \downarrow + 2NaNO_3$ 2р.
-

v3



Задача 2

- $6Li + N_2 \xrightarrow{t^0} 2Li_3N$ 1р.
- $N_2 + 3F_2 \xrightarrow{2000^0C} 2NF_3$ 1р
- $N_2 + O_2 \xrightleftharpoons{2000^0C} 2NO$ 1р.
- $N_2 + 3LiH \xrightarrow{t^0} Li_3N + NH_3 \uparrow$ or

v3

- $4NO_2 + 2H_2O + O_2 \Rightarrow 4HNO_3$ 1р.
- $2NH_3 + H_2SO_4 \Rightarrow (NH_4)_2SO_4$ 0.
- $NH_4NO_3 \Rightarrow N_2O + 2H_2O$ 1р
- $AgNO_3 + 2NH_3 \Rightarrow Ag(NH_3)_2 + NO_3$ or
- $3CuO + 2NH_3 \Rightarrow 3Cu + N_2 + 3H_2O$ 1р
- $4NH_3 + 3O_2 \Rightarrow 4NO + 6H_2O$ or

6р.

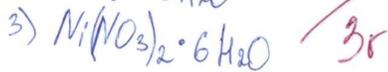
Задача 4

v1 Свинец. Pb 2р

18,50

Задача №1

9X-1



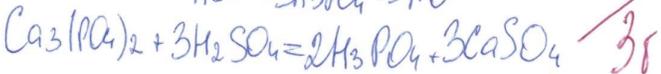
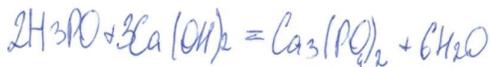
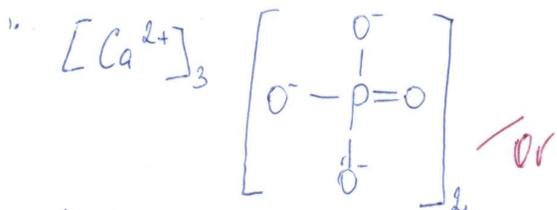
1. Приставку "нано" используют для обозначения размера предмета, а именно, что он крошечный.

Наночастицы - мельчайшие частицы, которые невозможно увидеть невооружённым глазом. 0r

Задача №2.

∴ Ca 0r

• фосфат кальция 1r.



Задача №4

Mg

$n(p^+) = n(e^-) = 12$ 3r

$n(n^0) = 24 - 12 = 12$



13.

- 1) 1. $\text{NiSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$ - семигидрат сульфата никеля(II)
 $\text{NiCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ - шестигидрат хлорида никеля(II)
 $\text{Ni}(\text{NO}_3)_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ - шестигидрат нитрата никеля(II). 3r

1. Приставка "нано" - умножение исходной единицы на 10^{-9} . Наночастицы - частицы размером от 1 до 100 нанометров. 3r

- 2) 1. Элемент M - кальций (Ca). 1r.
 2. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ - фосфат кальция (II) 1r.

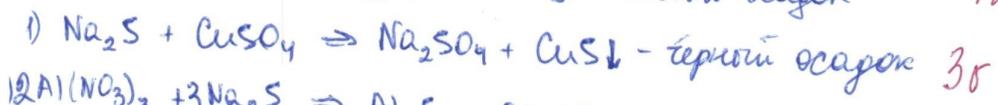
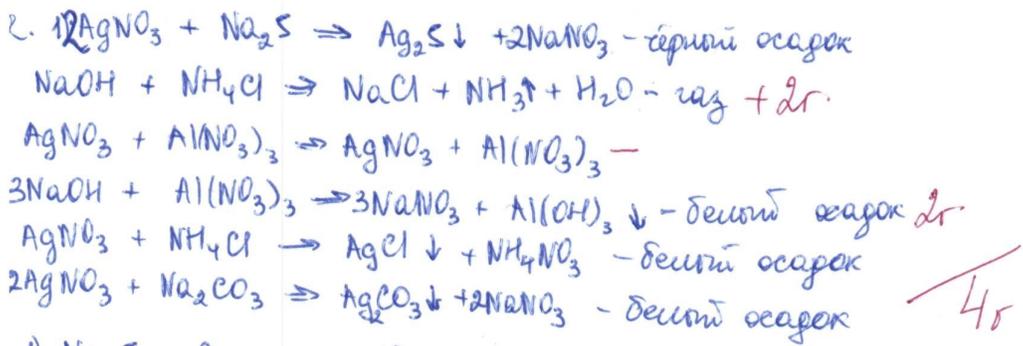
1) 1. Элемент X - магний (Mg). $n(p^+) = n(e^-) = 12$
 $n(n^0) = 24 - 12 = 12$ 3r.

2. В основном состоянии - $3s^2$ 1r

3. Бериллий, кальций, стронций, барий, радий. 2r.

1)

Номер продукта	1	2	3	4	5	6	
Формула сали	NiCl_2	$\text{Al}(\text{NO}_3)_3$	NH_4Cl	Na_2CO_3	Na_2S	CuSO_4	9r.



31r.

Задание №1

- 1) X - Водород (Rn) 4.
- 2) VIII A (главная подгруппа) 10

3) По моему мнению название "Водород" элемент таблицы получил из-за связи с водородом, а так же имеет ацимоксидную элем. простую конфигурацию с кислородом, которая возникает в результате удаления из атома Водорода всех валентных электронов.

Задание №2.

1) C₆₃H₈₉O₁₄PCo

$$M_r(C_{63}H_{89}O_{14}PCo) = 12 \cdot 63 + 89 + 16 \cdot 14 + 31 + 59 = 756 + 89 + 224 + 31 + 59 = 1159$$

$$W(C) = \frac{756}{1159} = 0,65$$

$$W(H) = \frac{89}{1159} = 0,08$$

$$W(O) = \frac{224}{1159} = 0,19$$

$$W(P) = \frac{31}{1159} = 0,03$$

$$W(Co) = \frac{59}{1159} = 0,05$$

Задание №5.

- 1) А - мрамор 10.
- В - сера
- С - кремний
- Д - митал. 10.

05

Задание №4.

- | | |
|----------------|------------------|
| 1) Алмаз + | 11) Демакрит. + |
| 2) алмаз + | 12) газ + |
| 3) Менделеев + | 13) ртуть - |
| 4) Химия + | 14) Итаний - |
| 5) Лавуазье + | 15) Золото + |
| 6) Слатков + | 16) Водород. + |
| 7) Ломоносов + | 17) Арифметика + |
| 8) Вульфен + | 18) промь + |
| 9) Колюш + | 19) медь + |
| 10) Копеев + | 20) Элементар + |

240

176

Задача 1.

18-1

1. Другая Рагон 45.

2. 18 группа - шертны (биоморфные) шурк 10.

3. -

4. Протоков - 86; нейтронов - 222 35.

5. Возможно, из-за каких-то реакций с рагуем-

Задача 2.

$$1. MГ(C_{63}H_{89}O_{14}N_{14}P Co) = 63 \cdot Ar(C) + 89 \cdot Ar(H) + 14 \cdot Ar(O) + 14 \cdot Ar(N) + Ar(P) + Ar(Co) = 63 \cdot 12 + 89 \cdot 1 + 14 \cdot 16 + 14 \cdot$$

$$14 + 31 + 59 = 1355$$

$$W(C) = \frac{756}{1355} \approx 56\%$$

$$W(H) = \frac{89}{1355} \approx 7\%$$

$$W(O) = \frac{224}{1355} \approx 17\%$$

$$W(N) = \frac{196}{1355} \approx 14\%$$

$$W(P) = \frac{31}{1355} \approx 2\%$$

$$W(Co) = \frac{59}{1355} \approx 4\%$$

Задача 4.

120

360

1. a. u. d. u. t. u. u. i. +
 2. a. u. x. u. u. u. +
 3. M. e. g. e. e. e. b. +
 4. X. u. u. u. +
 5. M. a. b. y. g. e. +
 6. C. u. x. u. e. +
 7. M. a. u. r. e. e. l. +
 8. y. e. n. e. -
 9. p. y. n. e. e. e. e. +
 0. k. e. t. e. r. n. +
 1. D. e. m. o. n. s. t. r. a. t. -
 2. t. e. n. +
 3. r. e. p. p. o. s. i. t. +
 4. -
 5. ~~T. e. n. s. p. a. r. t. o.~~ +
 6. b. a. g. g. e. r. +
 7. A. p. u. e. t. o. f. e. l. l. +
 8. i. p. s. i. s. e. +
 9. t. e. n. o. +
- 20
-
- 168

1. Радон ^{инертный} 45

2. Радон находится в 18 группе - инертные (благородные) газы 18.

3. 0.

18-2

4. Протонов 86,
Относительная масса в таблице 222
Число нейтронов 136. 65

5.

Задача 2

$M_r(C_{63}H_{89}O_{14}N_{14}P_3Co) = 63 \cdot Ar(C) + 89 \cdot Ar(H) + 14 \cdot Ar(O) + 14 \cdot Ar(N) + Ar(P) +$

$Ar(Co) = 63 \cdot 12 + 89 \cdot 1 + 14 \cdot 16 + 14 \cdot 14 + 3 \cdot 31 + 59 = 1355$

$W(C) = \frac{756}{1355} \approx 56\% +$

$W(H) = \frac{89}{1355} \approx 7\% +$

$W(O) = \frac{224}{1355} \approx 17\% +$

$W(N) = \frac{196}{1355} \approx 14\% +$

$W(P) = \frac{93}{1355} \approx 7\% +$

$W(Co) = \frac{59}{1355} \approx 4\% +$ 125.

Задача 4.

1. Атомный +

2. Ахимия +

3. Менделеев +

4. Химия +

5. Лавуазье +

6. Стокное +

7. Ломоносов +

8. Греки -

9. Румынское +

10. Ксенон +

11. Демократ -

12. Воз +

13. Коррозия +

14. -

15. Золото +

16. Водород +

17. Аристотель +

18. Аргентина +

19. Тело +

20. -

395.

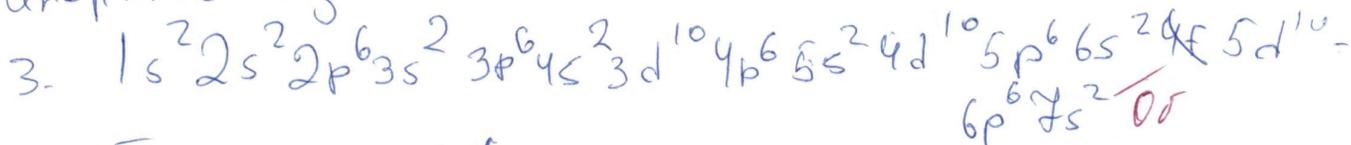
165

Задача №1

X8-6

1. Это Радон 4б

2. В 18-й группе, эта группа называется инертные газы 3б



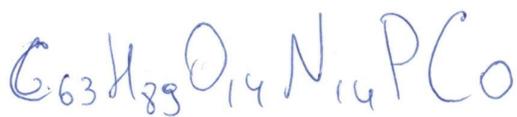
4. Протоков - 8б

Кейпронев = $222 - 86 = 136$ 6б.

5) Возможно так назывался газ или что-то подобное 0б

Задача №2

Дано:



w(C)

w(H)

w(O)

w(N)

w(P)

w(Co)

Решение

$M_r(C_{63}H_{89}O_{14}N_{14}PCo) = Ar 2$

$63 \cdot Ar(C) + 89 \cdot Ar(H) + 14 \cdot Ar(O) +$

$14 \cdot Ar(N) + Ar(P) + Ar(Co) =$

$89 \cdot 1068 + 756 + 89 + 224 + (196 + 31) +$

$59 = 1355$

$w(C) = \frac{756}{1355} = 56\% -$

$w(H) = \frac{89}{1355} = 0,07\% +$

$w(O) = \frac{224}{1355} = 17\% +$

$w(N) = \frac{196}{1355} = 14\% +$

$w(P) = \frac{31}{1355} = 2\% +$

$w(Co) = \frac{59}{1355} = 4\% +$ 12б

№2

Ответ: Это Паридоксаль (Витамины B6)



Задача №4

- 1) алюминий +
- 2) алхимия +
- 3) Менделеев +
- 4) Камидж +
- 5) Лавуазье +
- 6) сложное +
- 7) Ломоносов +
- 8)
- 9) физическое +
- 10) ксекоп +
- 11) Демокрит Демократ -
- 12) Пар -
- 13) коррозия +
- 14) Аюизит
- 15)

16) Водород +

17) Аристотель +

18) простое +

19) тела +

20

140

390