

Бағалау парағы

Өткен күні 16.11.2022

Пәні Химия

Сыныбы 9

№	Шифр	ФИО	Балл
1	X-9-1	Құспантай Динара	24 өтті
2	X-9-2	Ас Нұрғұлы	27 өтті
3	X-9-3	Сәберхан Аманжол	26 өтті
4	X-9-4	Қуаншарқұлы Айнара	23 өтпеді
5			
6			
7			
8			
9			
10			
11			
12			
13			
14			
15			
16			
17			
18			
19			
20			
21			
22			
23			
24			
25			
26			
27			
28			
29			
30			

Қазылар алқасының қолы:
 төрағасы:

қазылар алқасының
 мүшелері:



Бағаева Ж.С.

БЕР Еңсеғенова Б.Т
 Ақыл Ақылбаева А.С
 Мағда Мағрашева А.О
 А.А. Мағзамыс Ж.А.

Жалпы білім беретін пәндер бойынша республикалық олимпиаданың
үшінші (облыстық) кезеңі

Третий этап (областной) Республиканской олимпиады
по общеобразовательным предметам

Жауап парағы

Бланк ответов

Қатысушылардың жұмысын шифрлау парағы
Титульный лист для шифрования работ участников

Қатысушының жұмысы
Работа участника

Толтырылған беттер саны: _
(Количество заполненных листов)

Шифр: X-9-1

№ 9. 2022. 9 унаи.

проблема:

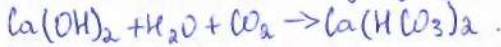
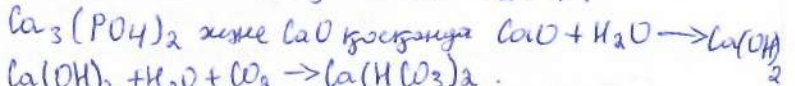
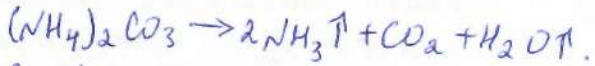
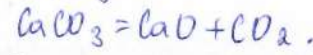
$$m(\text{CaCO}_3, \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2, (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3) = 50 \text{ г.}$$

$$m(\text{кальций}) = 25,2.$$

$$m(\text{примеси кальция кальция}) = 14,02.$$

$$m/\kappa \quad m((\text{NH}_4)_2\text{CO}_3) = ?$$

решение:



$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ примесити түндө.

$$m(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2) = 14,2.$$

$$m(\text{CaO}) = 25,2 - 14 = 11,22.$$

$$n(\text{CaO}) = 11,22 : 56 = 0,2 \text{ моль.}$$

$$n(\text{CaCO}_3) = n(\text{CaO}) = 0,2 \text{ моль.}$$

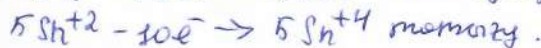
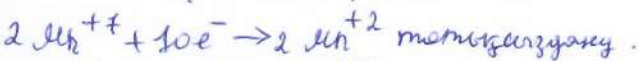
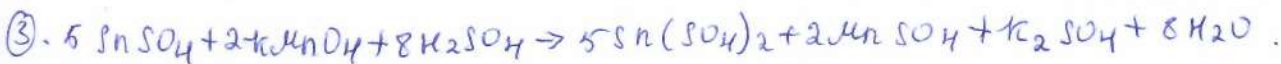
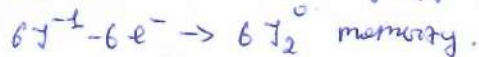
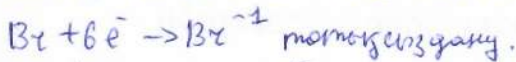
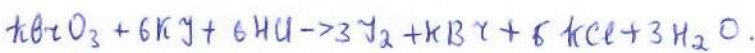
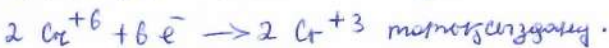
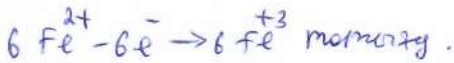
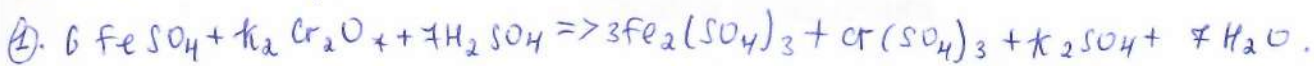
$$m(\text{CaCO}_3) = 0,2 \cdot 100 = 20 \text{ г.}$$

$$m((\text{NH}_4)_2\text{CO}_3) = m(\text{кальций}) - m(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2) = 50 - 14 - 20 = 16 \text{ г.}$$

Жагандо: 16 г.

9 унаи

№ 4. 9-2022. 8 унаи.



8 унаи

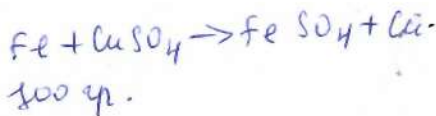
№ 2. 8 унаи

$$m(\text{Fe}) = 100 \text{ г.}$$

$$m(\text{CuSO}_4) = 250 \text{ г.}$$

$$\omega(\text{CuSO}_4) = 20\%.$$

$$m(\text{Fe}) = 102 \text{ г.}$$



100 г.

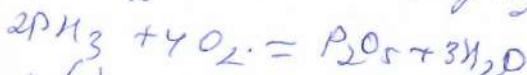
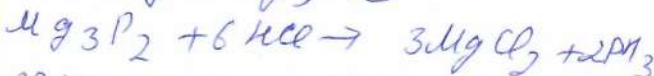
m/\kappa: $\omega(\text{примесити})$

№ 3. 9-2022. 7 унаи.

$$m(\text{зам}) = 312.$$

$$m(\text{Mg}_3\text{P}_2) = 572.$$

$$m(\text{H}_2\text{O}) = 1002.$$



$$n(\text{P}) = 31 : 31 = 1$$

$$n(\text{Mg}_3\text{P}_2) = 57 : 134 = 0,43$$

$$n(\text{PH}_3) = 0,9 ; n(\text{P}_2\text{O}_5) = 0,43$$

$$m(\text{P}_2\text{O}_5) = 0,9 \cdot 142 = 127,8 ; \omega(\text{P}_2\text{O}_5) = 127,8 : 227,8 = 56\%$$

7 унаи

дүңдөй

Башкар алкагынын төрагасы:

лектор директор: ~~Саят~~ Банаева Ж.С

Башкар алкагынын мүчөлөрү:

Б.Т. Сулейманова Б.Т
А.Э. Акшибаева А.Э
М.О. Молдашова А.О
А.Э. Маушта А.Э

Жалпы білім беретін пәндер бойынша республикалық олимпиаданың
үшінші (облыстық) кезеңі
Третий этап (областной) Республиканской олимпиады
по общеобразовательным предметам
Жауап парағы
Бланк ответов

Қатысушылардың жұмысын шифрлау парағы
Титульный лист для шифрования работ участников

Қатысушының жұмысы
Работа участника

Толтырылған беттер саны: _
(Количество заполненных листов)

Шифр: X-9-2

22.

$\text{CO}_2, \text{CO}_3 (\text{PO}_4)_2 ; (\text{NH}_4)_2 \text{CO}_3 = 50 \text{ g}$
 $\text{CaCO}_3 = 25,2$
 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ epinayim qanun qanun = 14,02

m/k $m((\text{NH}_4)_2 \text{CO}_3) = ?$
 $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$
 $(\text{NH}_4)_2 \text{CO}_3 \rightarrow 2\text{NH}_3 \uparrow + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \uparrow$

$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ neshe CaO qanun qanun
 $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2$
 $\text{Ca}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
 $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ epinayim qanun qanun

$m(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2) = 14,2$
 $m(\text{CaO}) = 25,2 - 14 = 11,2$
 $\nu(\text{CaO}) = 11,2 : 56 = 0,2 \text{ mol}$
 $\nu(\text{CaCO}_3) = \nu(\text{CaO}) = 0,2 \text{ mol}$
 $m(\text{CaCO}_3) = 0,2 \cdot 100 = 20$

$m(\text{NH}_4)_2 \text{CO}_3 = m(\text{qanun}) - m(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2) = 50 - 14 - 20 = 16$
 $\text{CaCO}_3 = 16$

7 ynaui

23. 9-2022.

$\text{FeSO}_4 + \text{K}_2 \text{Cr}_2 \text{O}_7 + 7 \text{H}_2 \text{SO}_4 \Rightarrow 3 \text{Fe}_2 (\text{SO}_4)_3 + \text{Cr}_2 (\text{SO}_4)_3 + \text{K}_2 \text{SO}_4 + 7 \text{H}_2 \text{O}$

$6 \text{Fe}^{2+} - 6e^- \rightarrow 6 \text{Fe}^{3+}$ memoz
 $2 \text{Cr}^{6+} + 6e^- \rightarrow 2 \text{Cr}^{3+}$ memoz
 $\text{Br}_2 + 6e^- \rightarrow 2 \text{Br}^-$ memoz
 $6 \text{I}^- - 6e^- \rightarrow 3 \text{I}_2$ memoz

$5 \text{SnSO}_4 + 2 \text{KMnO}_4 + 8 \text{H}_2 \text{SO}_4 \rightarrow$
 $5 \text{Sn} (\text{SO}_4)_2 + 2 \text{MnSO}_4 + \text{K}_2 \text{SO}_4 +$
 $8 \text{H}_2 \text{O}$
 $2 \text{Mn}^{7+} + 10e^- \rightarrow 2 \text{Mn}^{2+}$ memoz
 $5 \text{Sn}^{2+} - 10e^- \rightarrow 5 \text{Sn}^{4+}$ memoz

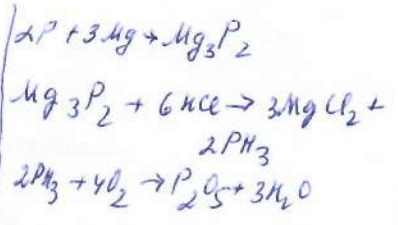
8 ynaui

$m(\text{Fe}) = 100$
 $m(\text{CuSO}_4) = 25$
 $m(\text{CuSO}_4) = 20\%$
 $m(\text{Fe}) = 10$

3 ynaui

№3.

$m(\text{zamin}) = 312$
 $m(\text{Mg}_3 \text{X}_2) = 572$
 $m(\text{H}_2\text{O}) = 1002$
 $m/k m(\text{Mg}_3 \text{P}_2) = ?$
 $n(\text{Mg}_3 \text{P}_2) = 57 : 134 = 0,43$



7 ynaui

27 ynaui

$\text{CuSO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$

28.

Ғауһиар аиқасиһиуу мора+аси:
лектеп директори: ~~Ордин~~ Ғанаева Ғ.С

Ғауһиар аиқасиһиуу мүшедери:

БЭҒ Еусеенова Б.Т
Жуһиш Акишбаева А.Э
Майһи Молдашева А.О
КҒИҒ Мауһаити А.Ә

Жалпы білім беретін пәндер бойынша республикалық олимпиаданың
үшінші (облыстық) кезеңі
Третий этап (областной) Республиканской олимпиады
по общеобразовательным предметам
Жауап парағы
Бланк ответов

Қатысушылардың жұмысын шифрлау парағы
Титульный лист для шифрования работ участников

Қатысушының жұмысы
Работа участника

Толтырылған беттер саны: _
(Количество заполненных листов)

Шифр: X-9-3

№ 2
Берилени

$$m(\text{Fe}) = 100 \text{ г.}$$

$$m(\text{CuSO}_4) = 250 \text{ г.}$$

$$\omega(\text{CuSO}_4) = 20\%$$

м/к: ω (епиминги
жері зом-
маң)



$$m_{\text{мүс}} = 100 - 56x - 64x$$

$$x = 0,25 \text{ моль}$$

$$m(\text{Fe}) = 56 \cdot 0,25 = 14$$

$$m(\text{Cu}) = 64 \cdot 0,25 = 16 \text{ г}$$

$$m_{\text{еп. г.}} = 250 + 14 - 16 = 248 \text{ г}$$

Бұндай

№ 1.

Берилени

$$m(\text{C}_4\text{D}) = 12 \text{ г.}$$

$$m(\text{A}) = 1,7 \text{ г.}$$

$$m(\text{Cu}) = 9,0 \text{ г.}$$

$$m(\text{H}_2\text{O}) = 2,7 \text{ г.}$$

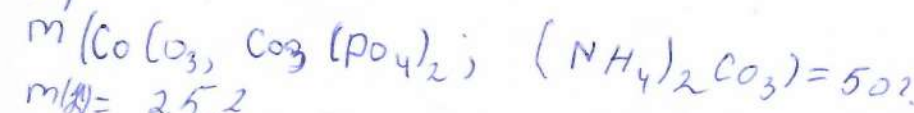
$$m(\text{B}) = 1,4 \text{ г.} \quad (1,12 \text{ м/к})$$

м/к: формула А, Б
үзг.

Бұндай

N^o 1-9

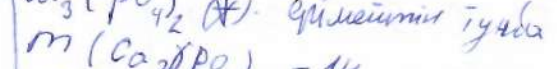
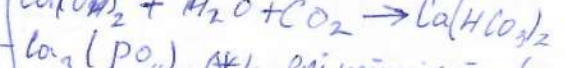
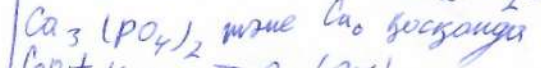
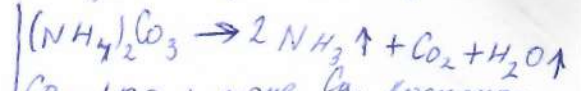
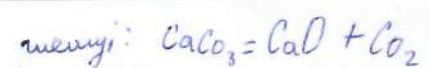
Берилери



$m(\text{CO}_2) = 25,2$

$m = 14,0\%$

Ш/к $m((\text{NH}_4)_2\text{CO}_3) = ?$



$m(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2) = 14$

$m(\text{CaO}) = 25,2 - 14 = 11,2\%$

$\nu(\text{CaO}) = 11,2 : 56 = 0,2 \text{ моль}$

$\nu(\text{CaCO}_3) = \nu(\text{CaO}) = 0,2 \text{ моль}$

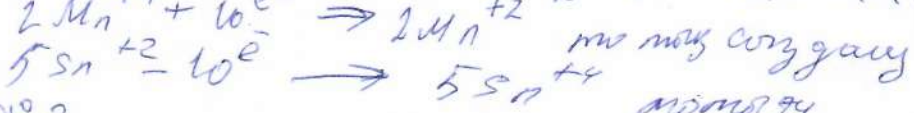
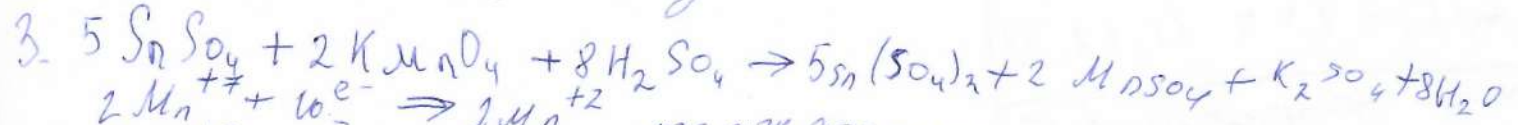
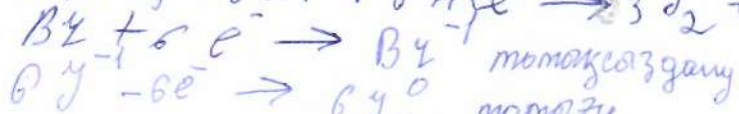
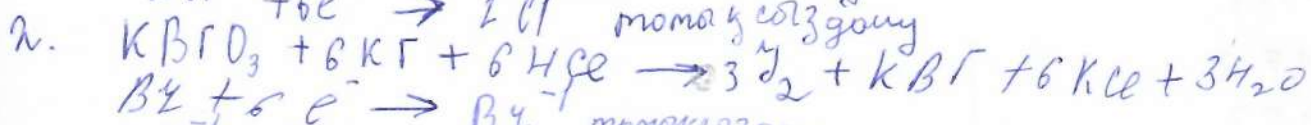
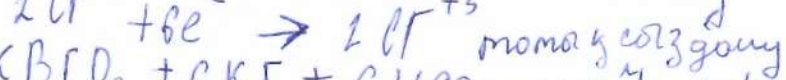
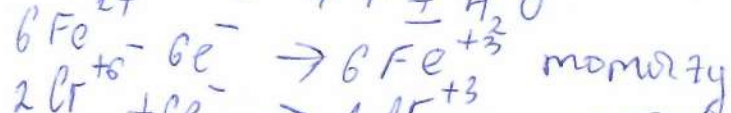
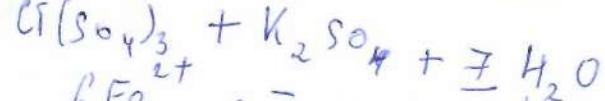
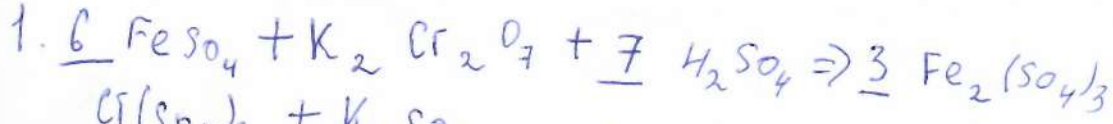
$m(\text{CaCO}_3) = 0,2 \cdot 100 = 20\%$

$m((\text{NH}_4)_2\text{CO}_3) = m(\text{заман}) - m(\text{CaCO}_3)$

$m((\text{NH}_4)_2\text{CO}_3) = 50 - 14 - 20 = 16\%$

9 унаи маябси: 162

N^o 4-9



8 унаи

N^o 3

$m(\text{зам}) = 312$


$m(\text{H}_2\text{SO}_4) = 572$

$m(\text{H}_2\text{O}) = 100\%$





Ш/к $m(\text{басманган зам}) = ?$

26 унаи

2 унаи

Қаулар ақсақалы моруатаси мектеп директори.  Бапаева Ж.С

Қаулар ақсақалы мушмери:

-  Луцегова Б.Т
-  Жаулов Жамбаева А.Э
-  Мағзи Марғашева А.О
-  Мағзи Мағзишова А.Э

Жалпы білім беретін пәндер бойынша республикалық олимпиаданың
үшінші (облыстық) кезеңі
Третий этап (областной) Республиканской олимпиады
по общеобразовательным предметам
Жауап парағы
Бланк ответов

Қатысушылардың жұмысын шифрлау парағы
Титульный лист для шифрования работ участников

Қатысушының жұмысы
Работа участника

Толтырылған беттер саны: _
(Количество заполненных листов)

Шифр: Х-9-4

5-9-2022.

Берилгени:

$$m(\text{CaCO}_3, \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2; (\text{NH}_4)_2\text{CO}_3) = 50 \text{ г}$$

$$m(\text{каустон}) = 25,2$$

$$m(\text{еримей каустон каустон}) = 14,0 \text{ г}$$

$$m/\kappa : m((\text{NH}_4)_2\text{CO}_3) = ?$$



$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ және CaO қосықанда



$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ ерімейтін тұнба

$$m(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2) = 14 \text{ г}$$

$$m(\text{CaO}) = 25,2 - 14 = 11,2 \text{ г}$$

$$\nu(\text{CaO}) = 11,2 : 56 = 0,2 \text{ моль}$$

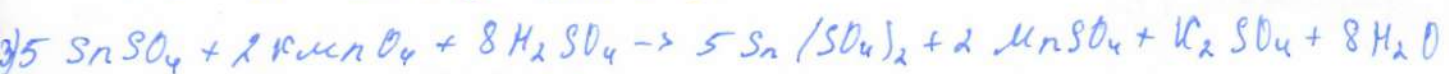
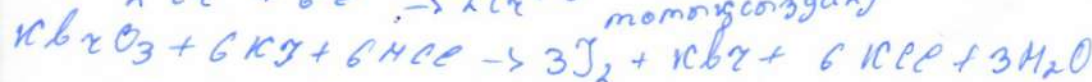
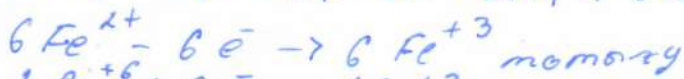
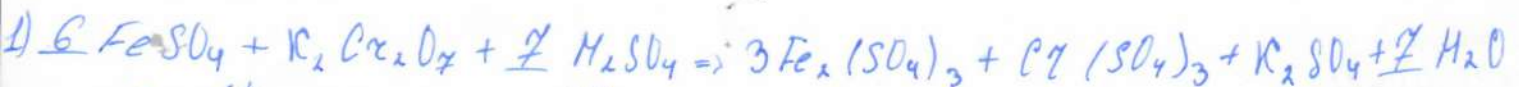
$$\nu(\text{CaCO}_3) = \nu(\text{CaO}) = 0,2 \text{ моль}$$

$$m(\text{CaCO}_3) = 0,2 \cdot 100 = 20 \text{ г}$$

$$m((\text{NH}_4)_2\text{CO}_3) = m(\text{каустон}) - m(\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2) = 50 - 14 - 20 = 16 \text{ г}; \text{каустон: } 16 \text{ г}$$

9 ұпай

№ 4 - 3 - 2022

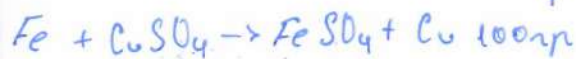


8 ұпай

№ 2 - 9-додд

$m(Fe) = 100г$
 $m(CuSO_4) = 250г$
 $w(CuSO_4) = 20\%$
 $m(Fe) = 10г$

м/к: w (epiminkigeri zammayi)



$m_{mol} = 100 - 56x = 64x \quad x = 0,25 \text{ моль}$

$m(Fe) = 56 \cdot 0,25 = 14$

$m(Cu) = 64 \cdot 0,25 = 16$

$m_{ep-gi} = 250 + 14 - 16 = 248$

$m(CuSO_4) = 250 \cdot 0,2 = 50г$

$m(FeSO_4) = 152 \cdot 0,25 = 38г$

$m(CuSO_4) = 50 - 160 \cdot 0,25 = 10г$

$w(FeSO_4) = \frac{38}{248} = 0,153 \text{ ke } 15,3\%$

$w(CuSO_4) = \frac{10}{248} = 0,04 \text{ ke } 4\%$

бунай

бунай?

№ 3 - 9-додд *Берилени:*

$m(Zam) = 3г$

$m(MgO \cdot x_2) = 5г$

$m(H_2O) = 100г$

м/к: m (бастанган зам) - ?

№ 1 - 9-додд

Берилени:

$m(CuO) = 1г$

$m(A) = 1,7г$

$m(Cu) = 9,6г$

$m(H_2O) = 1,7г$

$m(B) = 1,4г (1,1г)$

м/к: формула А;Б

Вазирак алкасини мухтараси
мектеп директори *Бабаева М.С*
мушенири
Б.Т. Сулейманов
А.Э. Акшадиев
А.О. Молдашев
А.Э. Мауланов