

Муниципальное бюджетное учреждение культуры
Музей-заповедник «Троицкий парк»
Музей-заповедник «Троицкий парк»
Музей-заповедник «Троицкий парк»
Музей-заповедник «Троицкий парк»

X-570

Дипломная работа
по истории
ученицы 9 класса Б
МБОУ музей №104
Торжешной Любови Александровны.

Тр. истории: Михайлова И. А.
Имени истории: Замочная Т. И.
Соловьева В. М. Клеп

Учитель: Соловьева В. М.

24 сентября 2018г.

№3.

X-50

Краски выветриваются, тускнеют, теряют свой цвет, окисляются. Предотвратить это можно, покрыв картину лаком. Т.к. в воздухе находится сера и серо-водород, которые дают осадок темнее, чем цвет краски.

85

№4.

1) CO_2 , 4) NaBr (темно), $\text{NaBO} + \text{H}_2\text{O}$,
5) Al , 6) NO_2 , 7) H_2O .

№2.

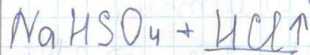
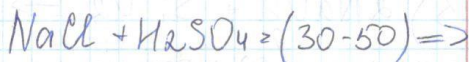
Дано:

$$m(\text{NaCl}) = 234 \text{ г}$$

$$w(\text{HCl}) = 20\%$$

$V(\text{H}_2\text{O}) = ?$

Решение:



$$n(\text{NaCl}) = \frac{m(\text{NaCl})}{M_r(\text{NaCl})} =$$

$$= \frac{234 \text{ г}}{23 + 35,5} = \frac{234}{58,5} = 4 \text{ моль} \quad 20$$

$$m(\text{HCl}) = n(\text{HCl}) \cdot M_r(\text{HCl}) =$$

$$= 4 \cdot 36,6 = 146,4 \quad 20$$

$$m(\text{Cl}) \cdot 100\% = \frac{146 \cdot 100}{20} =$$

$$730 - 146 = 584 \text{ г.}$$

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

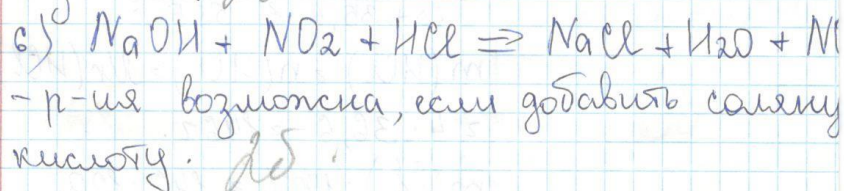
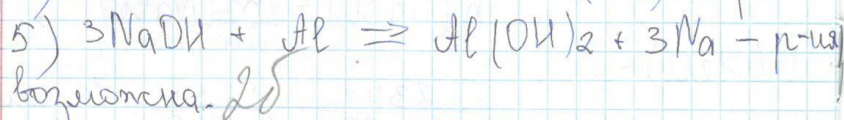
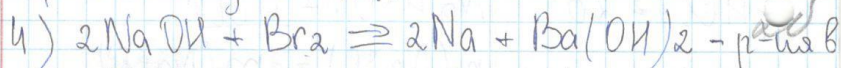
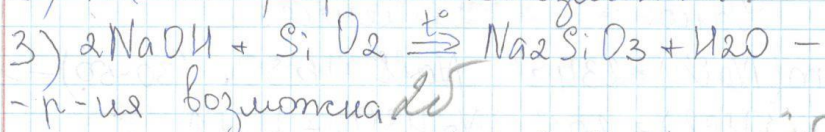
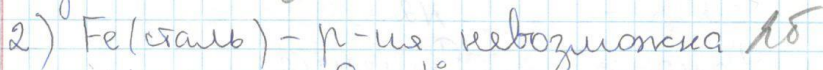
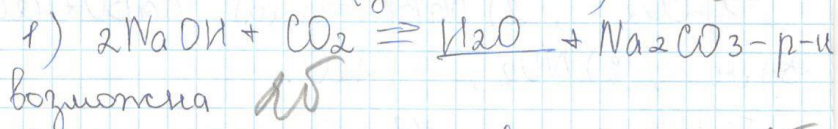
$$m(\text{HCl}) = m(\text{HCl})$$

$$V(\text{H}_2\text{O}) = \frac{m(\text{H}_2\text{O})}{\rho(\text{H}_2\text{O})} =$$

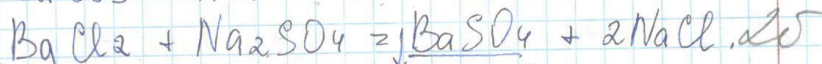
$$= 584 \text{ мл.}$$

Ответ: $V(\text{H}_2\text{O}) = 584 \text{ мл.}$

нч (допоминие)



7) $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{O}$ - р-ия возможна, раство-
рятся NaOH , но не взаимодействуют. H_2O



$n(\text{BaSO}_4) = 46,6 \text{ г}$ H_2O

$w(\text{Ba}) - ?$ | $M_r(\text{BaSO}_4) = 137 + 32 +$

$w(\text{S}) - ?$ | $+ 16 \cdot 4 = 233$ H_2O

$w(\text{O}) - ?$ | $w(\text{Ba}) = \frac{m}{M_r} = \frac{137 \cdot 100\%}{233}$

$\approx 59\% \text{ O}$

$w(\text{S}) = \frac{m}{M_r} = \frac{32 \cdot 100\%}{233}$

$\approx 14\% \text{ O}$

$w(\text{O}) = \frac{m}{M_r} = \frac{64 \cdot 100\%}{233}$

$\approx 27\% \text{ O}$

озможн.

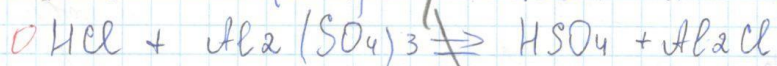
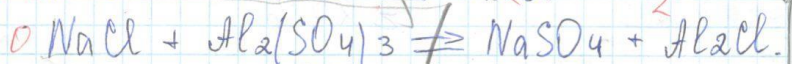
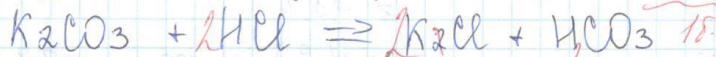
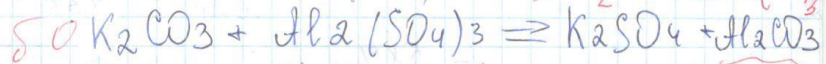
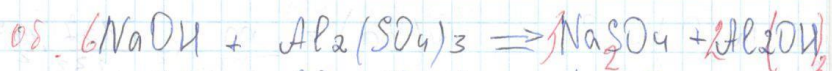
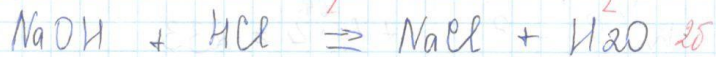
2-

10

16.

85

	NaOH	K ₂ CO ₃	HCl	Al ₂ (SO ₄) ₃	NaCl
NaOH	-	+	+	+	-
K ₂ CO ₃	-	-	+	+	+
HCl	+	+	-	+	-
Al ₂ (SO ₄) ₃	+	+	+	-	+
NaCl	-	+	-	+	-



388

66