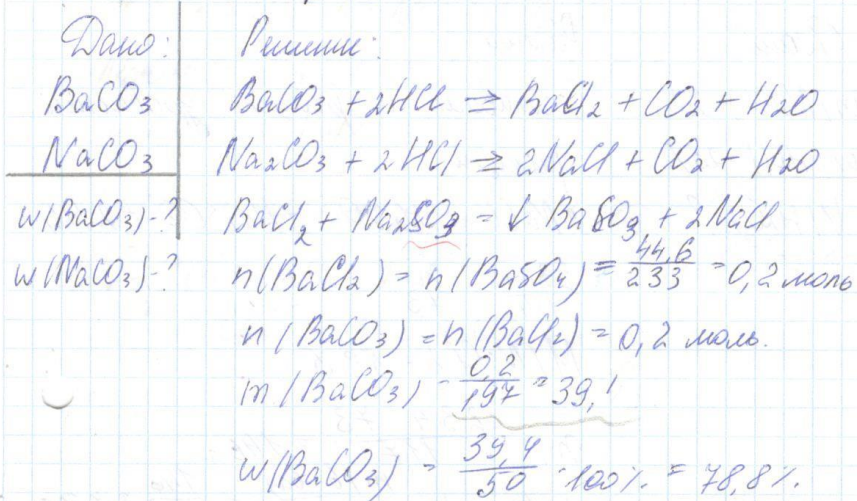


№3

В белой краске содержится вещество X-42 сероводород, которое взаимодействует со свинцовыми белилами со временем окисляется. Предотвратить это можно используя так же закрасочные цвета.

№1.



$$w(Na_2CO_3) = 100\% - 78,2\% = 21,8\%$$

Ответ: $w(BaCO_3) = 78,2\%$, $w(Na_2CO_3) = 21,8\%$

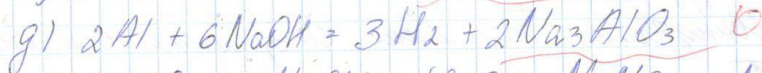
№4



150

20

б) не реагирует



Дано

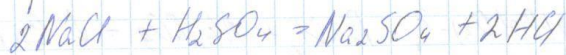
$$m(\text{NaCl}) = 234 \text{ г}$$

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

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

Решение:

Составим и решим уравнение реакции:



$$\frac{234 \text{ г}}{117} = \frac{n}{43}$$

$$M(\text{NaCl}) = 58,5$$

$$n = \frac{234 \cdot 43}{117} = 146 \text{ г}$$

$$m(\text{p-ра}) = \frac{m(\text{в-ва})}{w} = \frac{146}{0,2} = 730 \text{ г}$$

$$m(\text{H}_2\text{O}) = 730 - 146 = 584$$

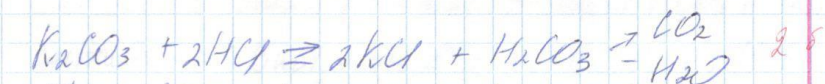
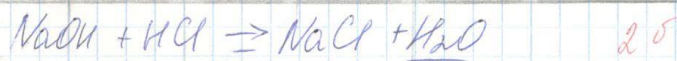
$$V(\text{H}_2\text{O}) = \frac{584 \text{ г}}{1 \text{ г/мл}} = 584 \text{ мл}$$

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

10 5

нб

	NaOH	K ₂ CO ₃	HCl	Al ₂ (SO ₄) ₃	NaCl	
NaOH	-	+	+	+	-	
K ₂ CO ₃	+	-	+	-	+	
HCl	+	+	-	+	-	
Al ₂ (SO ₄) ₃	+	-	+	-	+	58
NaCl	-	+	-	+	-	



98 -

Умножи 348.