

X-42

Анимагдағы радио
но жүмыс
жемінде ГР күнін
МБОУ музей № 104
Симбакко Наты Серкебиев.

Күнінде: Сараббекова Б.Н.

Гл. нөхөн: Мансурова Н.А. А
Жене нөхөн: Зарменова Т.Н. А
Сараббекова Б.Н. А

24.09.18

n.3.

В данном краекан содержится вещество X-42
среди которых которого в наибольшем количестве
содержатся бикарбонаты солей и оксалаты.

Приготовлено Это можно использовать как
для закрепления губки.

n.1.

Дано: Решение:



$$w(\text{Na}_2\text{CO}_3) - ? \quad n(\text{BaCl}_2) = n(\text{BaSO}_4) = \frac{44,6}{233} = 0,2 \text{ моль}$$

$$n(\text{BaCO}_3) = n(\text{BaCl}_2) = 0,2 \text{ моль.}$$

$$m(\text{BaCO}_3) = \frac{0,2}{197} = 39,1$$

$$w(\text{BaCO}_3) = \frac{39,1}{50} \cdot 100\% = 78,8\%$$

$$w(\text{Na}_2\text{CO}_3) = 100\% - 78,8\% = 21,2\%$$

Ответ: $w(\text{BaCO}_3) = 78,8\%$, $w(\text{Na}_2\text{CO}_3) = 21,2\%$.

n.4

155



25

д) по гидроксиду:



н2

68

дано

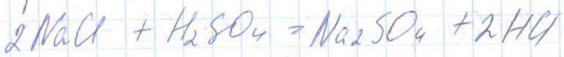
$$m(\text{NaCl}) = 234\text{г}$$

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

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

решение:

Составим и решим уравнение
реакции:



$$\frac{234}{114} = \frac{n}{73}$$

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

$$n = \frac{234 \cdot 73}{114} = 146\text{моль}$$

$$m(\text{HCl}) = \frac{m(6 \cdot 60)}{w} = \frac{146}{0,2} = 730\text{г}$$

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

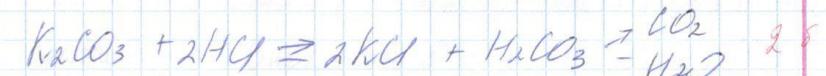
$$V(\text{H}_2\text{O}) = \frac{584}{1\text{г/мл}} = 584\text{мл.}$$

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

10 б.

н5

	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 -

Учено 34 δ.