

X - 39

Олимпиадная работа
по химии
ученику 9^А класса
ИДОУ музея №104
Червяковой Ксении

Учителя: Соловьева В. М.
Пр. автори: Мишикова И. А. *М*
Члены автори: Заменякова Т. Н. *З*
Соловьева В. М. *С*

24 сентября 2008

Задание 1.

X-39

Дано

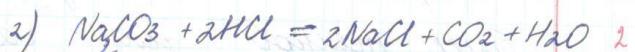
$$m = 502$$

$$\text{осадок} = 46,62$$

$$w(\text{BaCO}_3) - ?$$

$$w(\text{Na}_2\text{CO}_3) - ?$$

Решение



Рассчитаем как-то базу (BaCl_2)

$$n(\text{BaCl}_2) = n(\text{BaSO}_4) = \frac{46,6}{233} = 0,2 \text{ моль}$$

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

$$m(\text{BaCO}_3) = 0,2 \cdot 197 = 39,42$$

$$w(\text{BaCO}_3) = \frac{39,42}{50} \cdot 100\% = 78,8\%$$

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

Ответ: $w(\text{BaCO}_3) = 78,8\%$

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

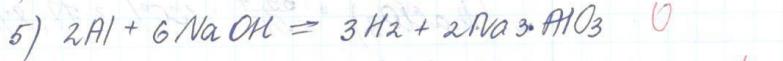
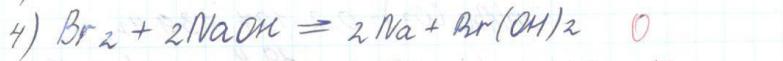
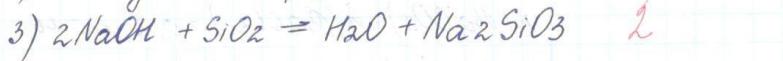
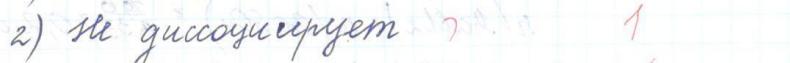
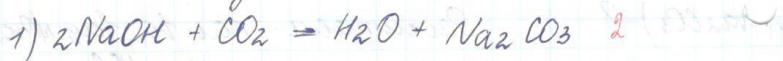
Задание 3.

Чтобы этого не происходило картины нужно обезжелечено покрасить лаком. Очень многое зависит от температуры, погодных условий, а также от состава самой краски. В таких крас-

как обычно содержиться SO_2 и
 H_2S , при взаимодействии с кис-
лородом (O_2) они дают осадок
бесцветной, или сама краска.

Задание 4.

56



68

Задание 2



$$\frac{234}{717} \cdot 2 = \frac{22}{732} \quad 25$$

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

$$x = \frac{234 \cdot 73}{717} = 146 \quad 25$$

$$m(\text{H}_2\text{O}) = \frac{m(8,62)}{w} = \frac{146}{0,2} = 730 \quad 25$$

$$m(\text{H}_2\text{O}) = 730 - 146 - 584 = 25$$

$$V(\text{H}_2\text{O}) = \frac{584}{1 \text{cm}^3} = 584 \text{cm}^3 \quad 108$$

Задание 5.

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

28.
✓ 378