

Муниципальное бюджетное общеобразовательное
учреждение лицей № 104 г. Минеральные Воды
ИНИ 2630027809 ОГРН 1022001483060
357203, Россия, Ставропольский край,
г. Минеральные Воды, ул. Ленина, 30

X9 - 18

Олимпиадная работа
школьного этапа всероссийской олимпиады школьников

по Химии

обучающегося Пет класса

УБОУ лицей № 104

наименование образовательного учреждения

Пономарук Анастасия

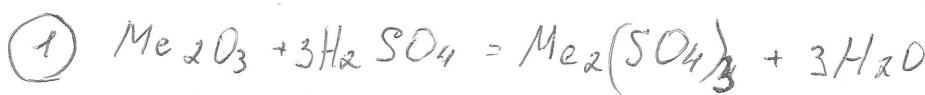
Андроньевец

ФИО участника

Педагог-наставник: Сандъёва
Валентина Михайловна

3 октября 2019 г.

X9-18



согласно выражению кол-во вещества



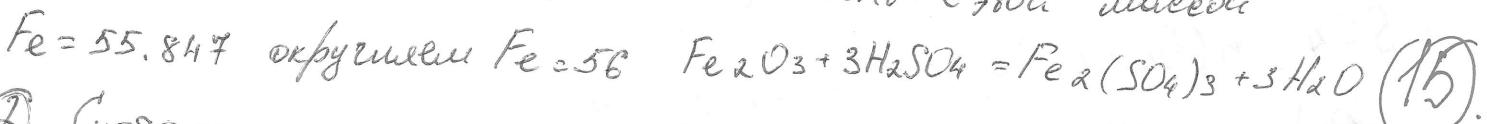
$$9.6(48+2x) = 24(288+2x)$$

$$2764.8 + 19.2x = 1152 + 48x$$

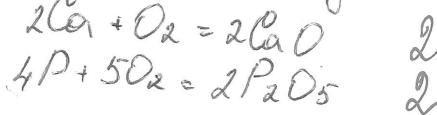
$$28.8x = 1612.8$$

$$x = 56$$

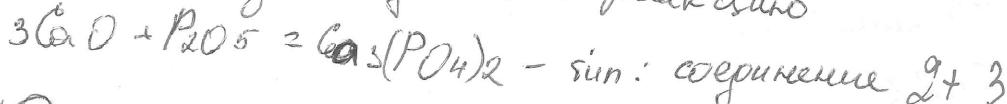
найдём В ф. таблице молярное соотношение элементов с этой массой



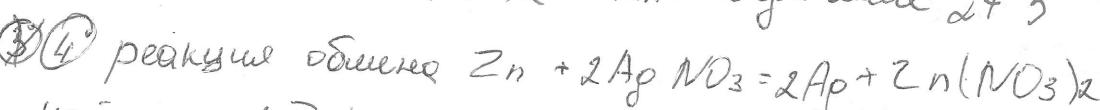
② Согласно выражению оксидов фосфора и хрома



Затем оксиды вступают в реакцию



(95)



$$\text{Найдут } m(\text{Zn}) = \frac{0,65 \cdot 189}{65} = 1.89 \text{ г}$$

$$m(\text{Ag}) = \frac{0,65 \cdot 2 \cdot 170}{65} = 3,4 \text{ г}$$

m раствора

$$\text{тощее раствор} = 100 - 3,4 + 1,89 = 98,49 \text{ г}$$

найдём концентрацию $(\frac{1,89}{98,49} \cdot 100\%) = 1,92\%$

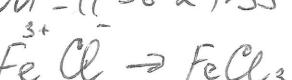
(155)



$$M = (63 + 32) = 94,16 \text{ г/моль}$$



$$M = ((56 \cdot 2) \cdot 35) = 3920 \text{ г/моль}$$

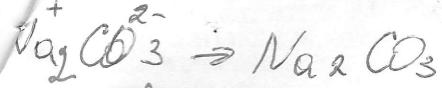


$$= ((56 \cdot 3) \cdot 35) = 5880 \text{ грамм}$$



$$\frac{M}{M_f} \cdot 100\% = 35 \text{ % мон}$$

X9-18



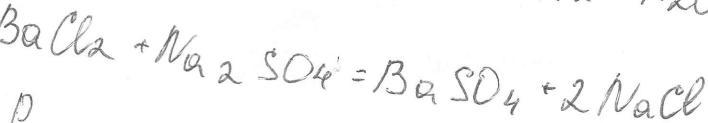
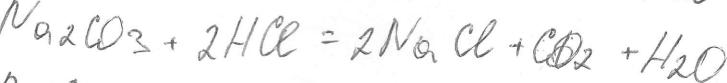
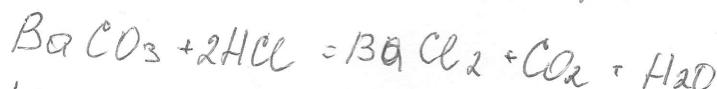
$$M = (23 + 12 + 16 \cdot 3) = 40,96 \text{ грамм}$$



$$M = (39 + 16 \cdot 1) = 62,42 \text{ грамм}$$

(18)

3) Уравнения протекающих реакций



Расчёты кол-во вещества $BaCl_2$

$$n(BaSO_4) = n(BaCl_2) = 46,6 / 233 = 0,2 \text{ моль}$$

$$m(BaCO_3) = 0,2 \cdot 197 = 39,4 \text{ г}$$

Определение массовые доли карбоната.

$$w(BaCO_3) = 39,4 / 50 = 0,788 \text{ или } 78,8\%$$

$$100 - 78,8 = 21,2\%$$

$$\text{Orber: } w(BaCO_3) = 78,8\%$$

$$w(Na_2CO_3) = 21,2\% \quad 158.$$

Умнож. 558

Препр. экспри-химико-химика У. С. П.

Члены экспри: Соловьев В. И. Бор
Затомская Г. И. Задум