

2004-05-01 00:00:00

30.02.2020

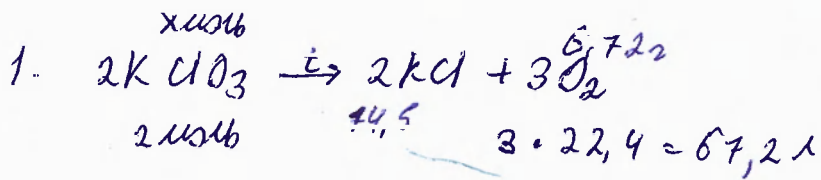
Олимпиадная работа

по химии

ученика 9 класса

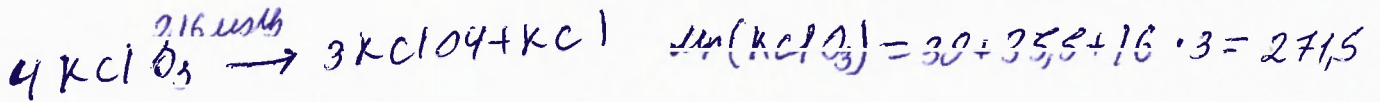
МБОУСОШ г. Бирюково

Titulus Ancas



$$\begin{array}{l} 2 \text{ моль} - 67,2 \text{ л} \\ x \text{ моль} - 67,2 \text{ л} \end{array}$$

$$x = \frac{2 \cdot 67,2}{67,2} = 0,2 \text{ моль}$$



$$n = \frac{m}{M} = \frac{44,1}{271,5} = 0,16 \text{ моль}$$

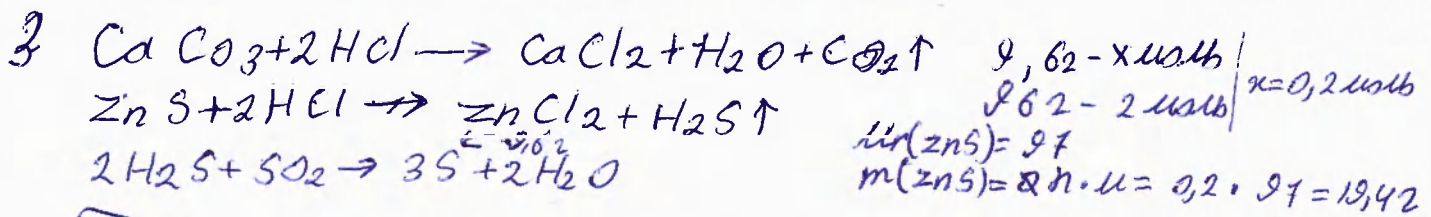
$$M(\text{KCl}) = 39 + 35,5 = 74,5$$

$$2 \text{ моль} - 149$$

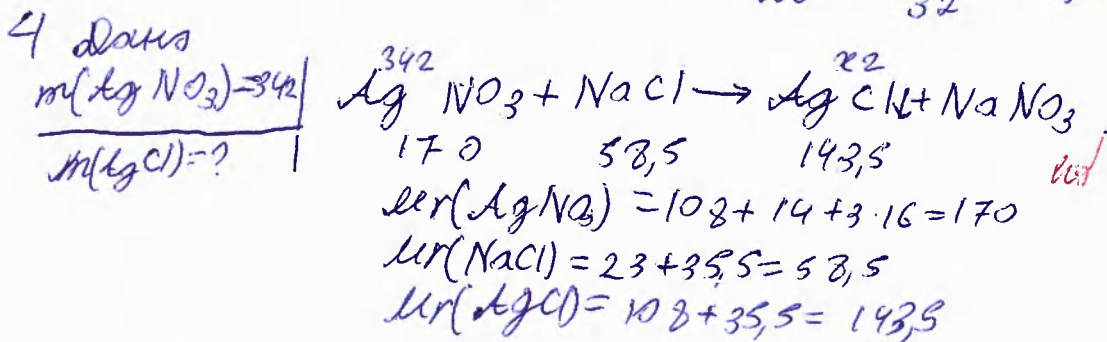
$$0,2 \text{ моль} - x$$

$$x = \frac{0,2 \cdot 149}{2} = 14,9$$

$$n = \frac{m}{M} = \frac{14,9}{74,5} = 0,2 \text{ моль}$$



Полверный продукт - сера. $n = \frac{m}{M} = \frac{9,6}{32} = 0,3 \text{ моль}$



$$\begin{array}{l} 170 - 58,5 \\ 342 - x2 \end{array} \quad x = \frac{34 \cdot 58,5}{170} = 11,7 \text{ NaCl}$$

342 - 11,72 = 22,32 NaCl останется в растворе.

$$170 - 143,5$$

$$34 - x$$

$$x = \frac{34 \cdot 143,5}{170} = 28,7$$

$$\text{Ответ: } 28,72$$

Всего:
200