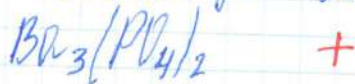


Тема №1

Наибольшую молекулярную массу имеет

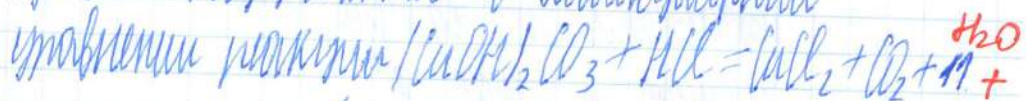


№2

Триэтилметил бензол - это серая кристалл. +

№3

Сумма коэффициентов в молекулярном



№4

Раствора бензола (масс), содержащаяся в

6,2552 килограмма раствора (V)

3/0,03 +

№5

число протонов и нейтронов в ядре изотопа ^{40}K

3/p=19, n=21 +

№7

В 250 мл воды растворили 150 г хлорида кальция.

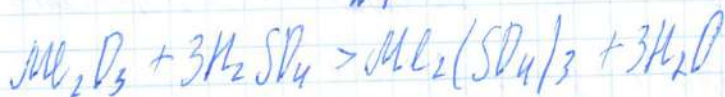
Каждая голь сам в растворе (в массе)

равна

3/75 +

30g/mu

n/1



масса Mg = x

$$\frac{9,6}{48} + 2x = \frac{24}{288} + 2x$$

$$9,6(288 + 2x) = 24(48 + 2x)$$

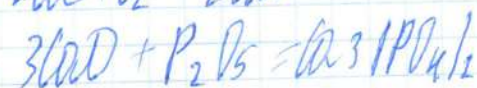
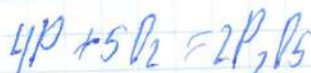
$$2764,8 + 18,2x = 1152 + 48x$$

$$28,8x = 1612,8$$

$$x = 5$$

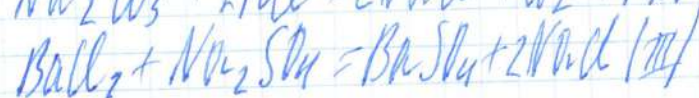
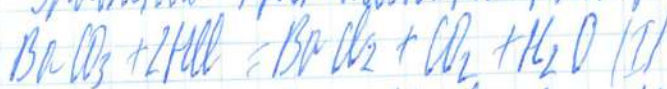
Fe(масса) масса.

n/2



n/3

уравнение промывочных реакций:



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

$$w(\text{BaCO}_3) = \frac{39,4}{50} = 0,788 - \text{массовая доля карбоната}$$

$$w(\text{BaCO}_3) = 100 - 78,8 = 21,2\% \quad 15$$

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

35