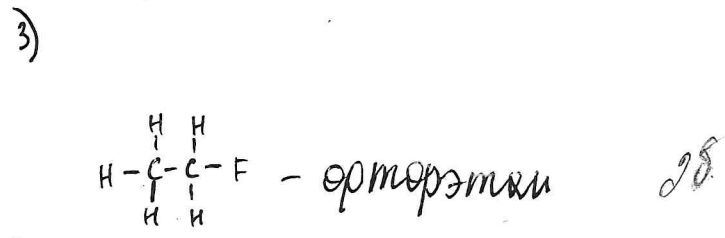
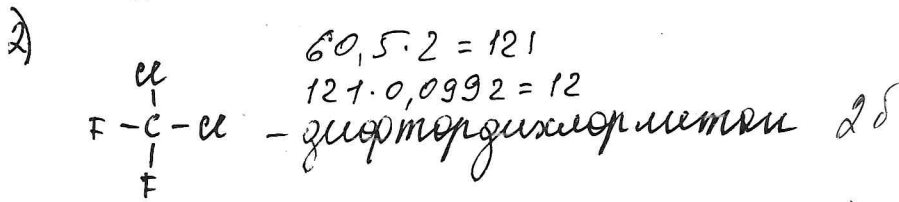


- 1) 3,4,5 10
- 2) 1,2,5 10
- 3) 3,4 0,50
- 4) 1,4 10
- 5) 4,5 10
- 6) 1,2,4 0,50
- 7) $C_{10}H_{22}$ 00
- 8) C_4H_{10} 10
- 9) Аз Вг Вэ Гб об
- 10) CH_2 10

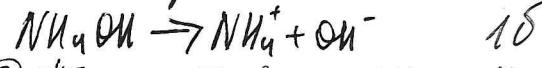
40

10-4
1) $n(C) = 0,1; n(H) = 0,2; n(F) = 0,2$



10-2

1) Раствор аммиака или нашатырный спирт способны диссоциировать на ионы



2) При добавлении H_2O происходит разбавление растворов и при этом увеличивается число диссоциирующих молекул 10

3) NH_4OH - нашатырный спирт
 $NH_3 \cdot H_2O$ - аммиачная вода 20

система ИЮПАК рекомендует формулу $NH_3 \cdot H_2O$

4) 1) $H_3PO_4 + 2NH_3 \rightarrow (NH_4)_2 HPO_4$
2) $N_{NH_3} = \frac{3,36}{22,4} = 0,15$ моль

3) $\omega = \frac{m_{в-в2}}{m_{р-ра}} \cdot 100\% \Rightarrow m_{в-в2} = \frac{9,8\% \cdot 100г}{100\%} = 9,8г$

5) $n(NH_4)_2HPO_4 = nH_3PO_4 = 0,1 \text{ моль}$

4) $nH_3PO_4 = \frac{9,8г}{98г/моль} = 0,1 \text{ моль}$ 10

6) $n = \frac{V}{V_m} = \frac{3,36л}{22,4л/моль} = 0,15 \text{ моль}$

7) $m(NH_4)_2HPO_4 = 132г/моль \cdot 0,1 \text{ моль} = 13,2г$

8) $n(NH_4)_2HPO_4 = \frac{1}{2} nNH_3 = 0,075 \text{ моль}$

9) $m(NH_4)_2HPO_4 = 0,075 \text{ моль} \cdot 132г/моль = 9,9г$

10) $22,4л - 17г$
 $3,36л - x \quad x = 2,35г$ 10

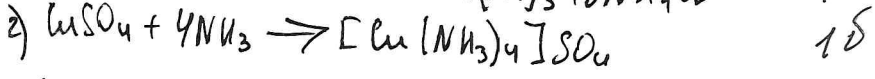
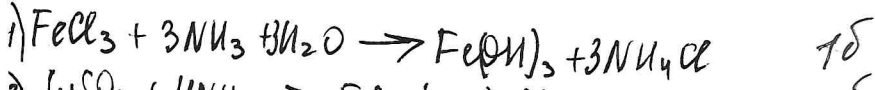
11) $Всего \quad p + pa = 100г + 2,55г = 102,55г$

12) $\omega(NH_4)_2HPO_4 = \frac{9,9г}{102,55г} \cdot 100\% = 9,65\%$

Ответ: 9,65%

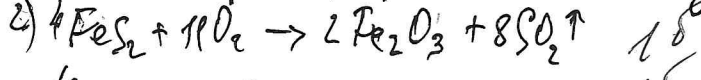
Сам являются сильными электролитами, потому они лучше диссоциируют чем кислоты.

5)



10-5

1) FeS_2 ; пирит; серный колчедан, железный колчедан 10



$\sqrt{V_{CO_2}} \quad 2 \cdot 22,4 \cdot 0,2 \cdot 2,4 = 308л$
итого: 280

Председатель педсовета: Ахмедов С.А. /

Члены педсовета: Луценко В.В. /

Кузнецов Т.Н. /