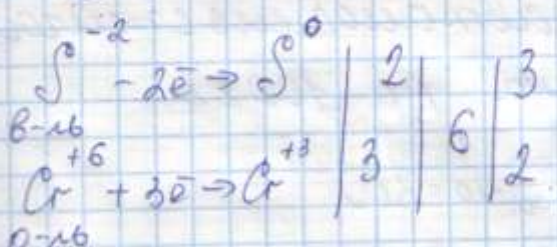
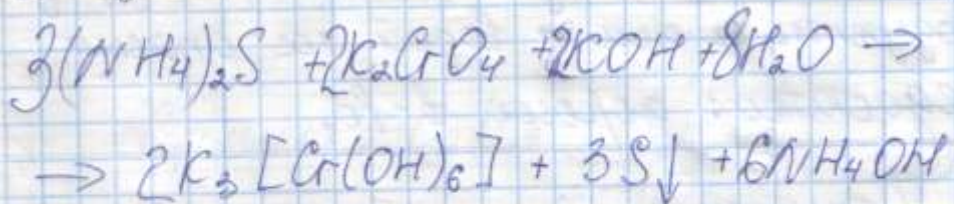


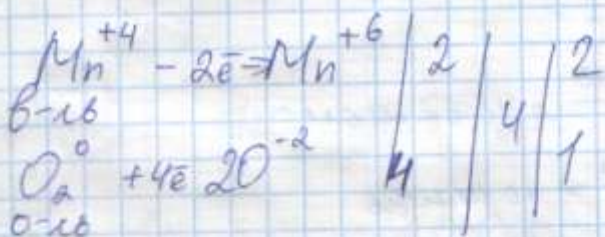
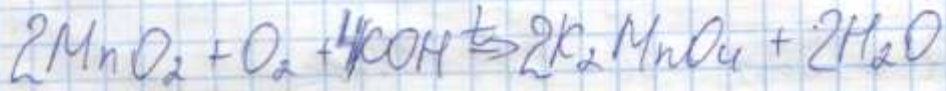
Задача №1

Кининес
Анастасия

28.15-11
минусови 5 2
Нина



105.

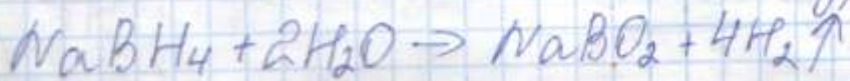


106.

Задача №2

Формула: NaBH_4

класс соединений: комплексное гидрид



48.

→ Расчеты: Выходит много бензола, поэтому реакция будет не полная.
Недостатки: горение в-во.

Возвращаясь к автомобилю с массой 10 шпак бензина на 100 км

$$V(\text{бензина}) = \frac{300}{100} \cdot 10 = 300$$

$$m(\text{бензина}) = 30 \cdot 0,7 = 21 \text{ кг}$$

$$Q = 32,7 \cdot 30 = 981 \text{ МДж}$$



$$n(\text{H}_2) = \frac{981 \cdot 1000}{2418} = 4057 \text{ моль}$$

$$n(\text{NaBH}_4) = \frac{4057}{4} = 1014 \text{ моль}$$

$$n(\text{H}_2\text{O}) = \frac{4057}{2} = 2028,5 \text{ моль}$$

$$m(\text{NaBH}_4) = 1014 \cdot 38 = 38532 \text{ г} = 38,5 \text{ кг}$$

$$m(\text{H}_2\text{O}) = 2028,5 \cdot 18 = 36513 \text{ г} = 36,5 \text{ кг}$$

Задача 2/3

$$M = 3,66 \cdot 29 = 106,2 \text{ г/моль}$$

$$n(\text{C}) : n(\text{H}) = \frac{90,57}{12} : \frac{9,43}{1} = 7,55 : 0,783 = 1 :$$

$$= 8 : 10$$

Формула: C_8H_{10}



$$\frac{n(\text{бензол})}{n(\text{пропилен})} = \frac{n(\text{бензол})}{n(\text{пропилен})} = \frac{59,51}{18,8}$$

$$\frac{40,49}{166}$$



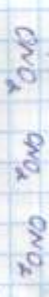
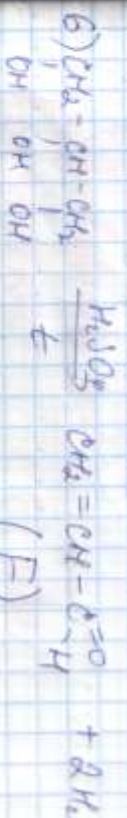
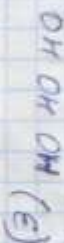
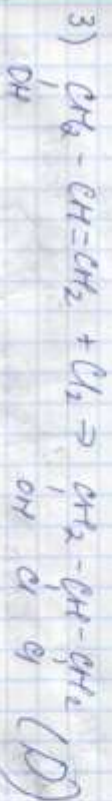
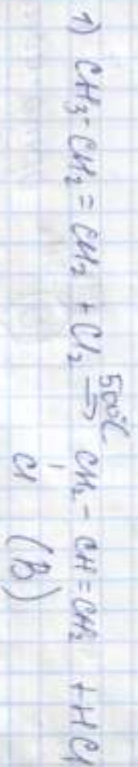
$$n(\text{C}_8\text{H}_{10}) = \frac{3,18}{106} = 3 \text{ моль}$$

$$n(\text{KMnO}_4) = 2 \cdot \frac{12}{5} + 1 \cdot \frac{12}{5} = \frac{36}{5} = 7,2 \text{ моль}$$

Задача 4

$$n(C) : n(H) = \frac{80,71}{12} : \frac{14,29}{1} = 4,144 : 14,29 = 1:2$$

$$= 3:6$$



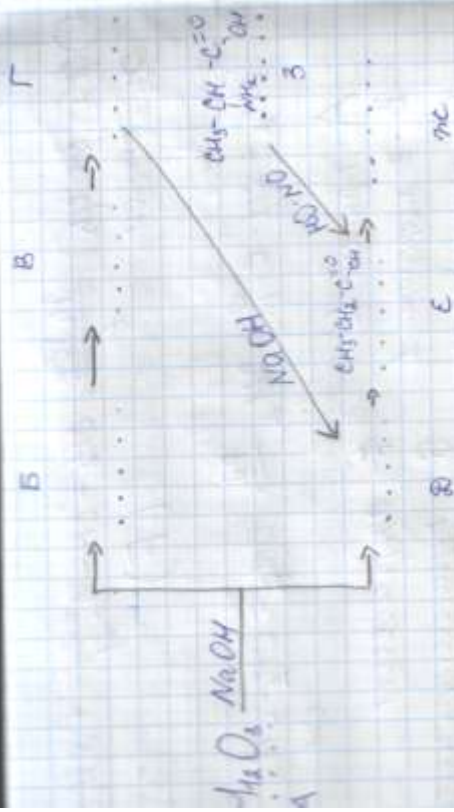
$$n(\text{моль}) = \frac{100 \cdot 1000}{222} = 440,53 \text{ моль}$$

$$V(\text{газ}) = 440,53 \cdot \frac{29}{4} \cdot 22,4 = 11542,4$$

у амми 8-8 не суга. не суга.

Задача 5





где n — количество в в. е. Σ :

$$n(\text{C}) : n(\text{H}) : n(\text{O}) = \frac{40}{12} : \frac{6.66}{1} : \frac{5.33}{16} = 3.33 : 6.66 : 0.33$$



Проверка
конфигураций
мугурова

- N1 - 205
- N2 - 195
- N3 - 95
- N4 - 125
- N5 - 15

615

