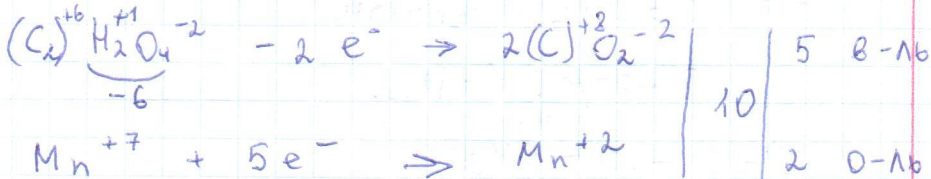


29,50

N1	KOH	HCl	Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>
KOH		нет видимых признаков реакции	—	Al(OH) <sub>3</sub> ↓ белый студенистый и растворяется в избытке OH <sup>-</sup>
HCl	нет видимых признаков реакции		выделяется бесцветный газ без запаха CO <sub>2</sub> ↑	—
Na <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	—	выделяется белый бесцветный газ CO <sub>2</sub> ↑		выделяется бесцветный газ без запаха CO <sub>2</sub> ↑ и выпадает белый студенистый Al(OH) <sub>3</sub> ↓
Al <sub>2</sub> (SO <sub>4</sub> ) <sub>3</sub>	выпадает белый студенистый Al(OH) <sub>3</sub> ↓ и растворяется в избытке OH <sup>-</sup>	—	выпадает белый студенистый Al(OH) <sub>3</sub> ↓ и выделяется бесцветный газ без запаха CO <sub>2</sub> ↑	

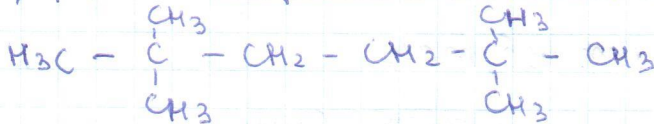
Замечание: делается эксперимент, составившая таблицу, которая соответствует с точки зрения.

35



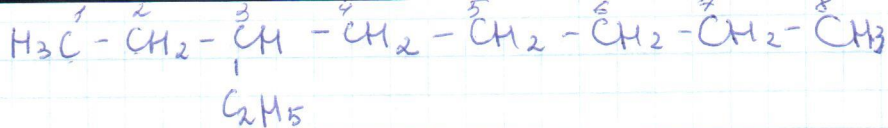
35

N3 2,2,5,5 - тетраметилгексан



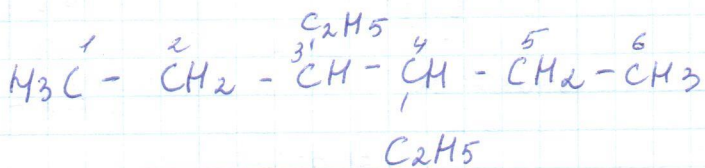
10

25



3-этилгептан

26



3,4-диэтилгексан

N 4

$$\text{алкан} = \text{C}_n\text{H}_{2n+2}$$

$$M(\text{C}) = 12 \text{ г/моль} \quad M(\text{H}) = 1 \text{ г/моль} \quad M(\text{Ar}) = 40 \text{ г/моль}$$

П.к. известно, что паров  $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$  тяжелее воздуха в 2,5 раза, то с-выш у-нш.

$$14n + 2 = 40 \cdot 2,5$$

$$14n = 100 - 2$$

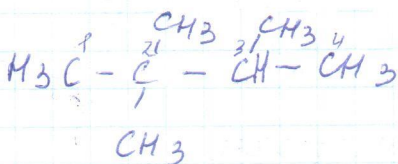
$$14n = 98$$

$$n = \frac{98}{14}$$

$$n = 7$$

$$\Rightarrow \text{C}_7\text{H}_{16}$$

58



2,2,3-триметилбутан

Ответ:  $\text{C}_7\text{H}_{16}$ .

15

Dano:

$$m(\text{BaSO}_3 + \text{BaSO}_4) = 50,2$$

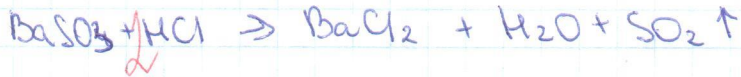
$$m(\text{Ca(OH)}_2) = 6,2$$

Kouřina:

$$w(\text{BaSO}_3) = ?$$

$$w(\text{BaSO}_4) = ?$$

P-e:



$$\nu(\text{CaSO}_3) = \frac{m}{M} = \frac{6,2}{120,2 \text{ g/mol}} = 0,05 \text{ mol}$$

$$V(\text{SO}_2) = \nu \cdot V_m = 0,05 \text{ mol} \cdot 22,4 \frac{\text{m}^3}{\text{mol}} = 1,12 \text{ m}^3$$

$$m(\text{BaSO}_3) = \nu \cdot M = 0,05 \text{ mol} \cdot (32 + 3 \cdot 16 + 137) \frac{\text{g}}{\text{mol}} =$$

$$= 0,05 \text{ mol} \cdot 217 \frac{\text{g}}{\text{mol}} = 10,85 \text{ g}$$

$$m(\text{BaSO}_4) = 50,2 - 10,852 = 39,348$$

$$w(\text{BaSO}_3) = \frac{10,852 \cdot 100\%}{50,2} = 21,7\%$$

$$w(\text{BaSO}_4) = \frac{39,348 \cdot 100\%}{50,2} = 78,3\%$$

$$\text{Odpověď: } w(\text{BaSO}_4) = 78,3\%$$

$$w(\text{BaSO}_3) = 21,7\%$$

5,65

Upraveno:  
21,5 BaSO<sub>3</sub>  
@Bell