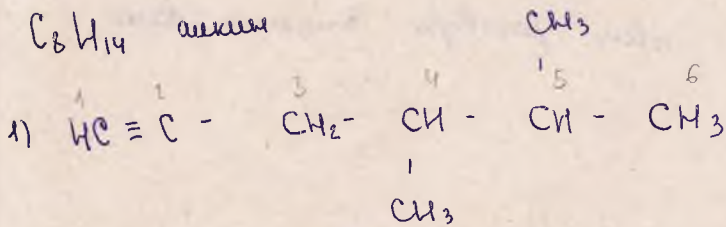


- 1. В -
- 2. Б +
- 3. А +
- 4. В +
- 5. Б +

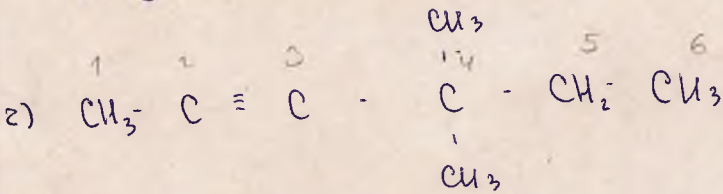
- 6. В +
- 7. А -
- 8. Б -
- 9. Б +
- 10. А -

Вопрос 1

C_8H_{14} алкены

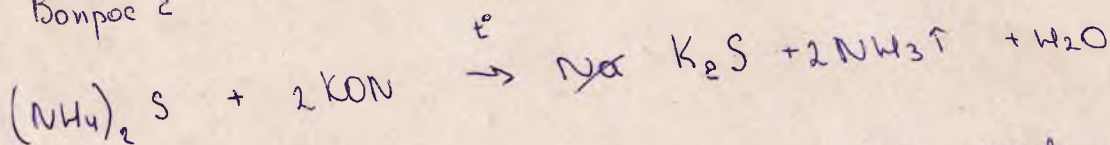


4, 5 диметилгексин - 1



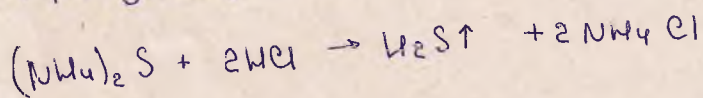
4, 4 диметилгексин - 2

Вопрос 2



При взаимодействии сульфид аммония при нагревании с щелочью происходит образование газа. **3б**

При взаимодействии с кислотой также выделяется газ:



Вопрос 3

Дано:
 $n(C_6H_6) = 1 \text{ моль}$
 $m(C_6H_6Cl_6) = ?$

Решение:

$M(C_6H_6) = 12 \cdot 6 + 1 \cdot 6 = 78 \text{ г/моль}$

$m(C_6H_6) = M \cdot n$

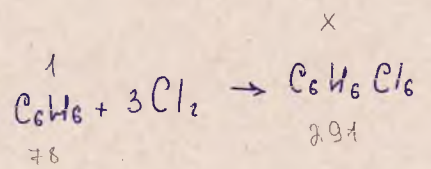
$m(C_6H_6) = 78 \cdot 1 = 78 \text{ г}$

$M(C_6H_6Cl_6) = 12 \cdot 6 + 1 \cdot 6 + 35,5 \cdot 6 = 291 \text{ г/моль}$

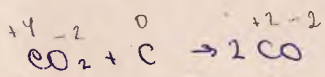
$m(C_6H_6Cl_6) = 291 \cdot 1 = 291 \text{ г}$

$x = 78 \cdot \frac{291}{78} = 291 \text{ г}$

Ответ: $m(C_6H_6Cl_6) = 291 \text{ г}$



Вопрос 4



при повышении температуры степени окисления углерода повышается,

т.к. ему будет проще забрать больше электронов.

Химическое равновесие сместится в правую сторону. **25**

Вопрос 5

При сливании кислоты и щелочи цвет раствора станет более красным из-за кислоты.

118