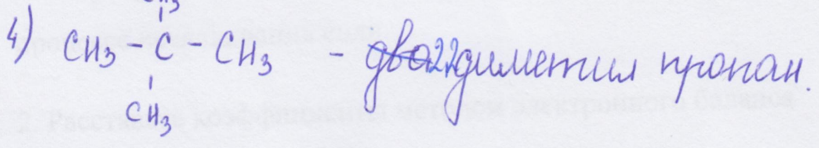
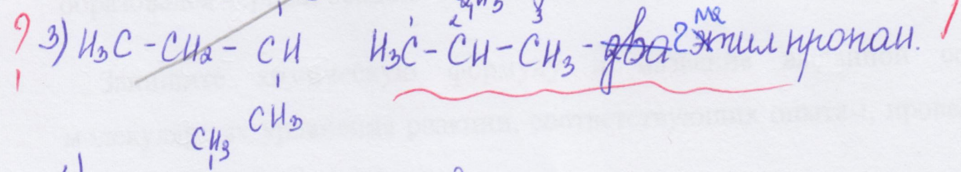
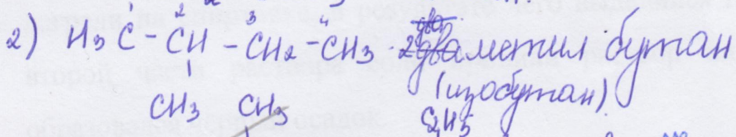
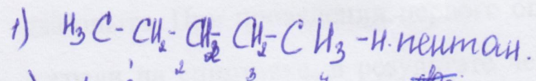


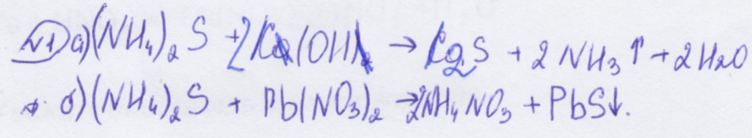
Ответ:  $Cu^0$  является в-лем,  $HNO_3$  за счет  $N^{+5}$  - ок-лем.

38

№3.  $C_5H_{12}$  - пентан



25



$(NH_4)_2S$  - сульфид аммония.

35

№4.

1)  $D_{H_2}(C_xH_y) = 42$

$D_{H_2}(C_xH_y) = \frac{M_r(C_xH_y)}{M_r(H_2)} \Rightarrow M_r(C_xH_y) = M_r(H_2) \cdot D_{H_2} = 2 \cdot 42 = 84$ ;  $M(C_xH_y) = 84$  г/моль.

2) а)  $n(C) = n(CO_2) = \frac{m}{M} = \frac{22g}{44 \text{ г/моль}} = 0,5 \text{ моль}$   
 б)  $m(C) = n \cdot M(C) = 0,5 \text{ моль} \cdot 12 \text{ г/моль} = 6 \text{ г}$

3) а)  $n(H) = 2n(H_2O) = 2 \cdot \frac{m}{M} = 2 \cdot \frac{9g}{18 \text{ г/моль}} = 1 \text{ моль}$   
 б)  $m(H) = n \cdot M(H) = 1 \text{ моль} \cdot 1 \text{ г/моль} = 1 \text{ г}$

4)  $n(O) = 72(6 \cdot 2 + 1 \cdot 2) = 0,2 \Rightarrow 0,2 \text{ моль}$

$h(C) = -\sum p_i \log_2 p_i$   
 $h(C) = -\left( \frac{1}{2} \log_2 \frac{1}{2} + \frac{1}{4} \log_2 \frac{1}{4} + \frac{1}{4} \log_2 \frac{1}{4} \right)$   
 $h(C) = -\left( \frac{1}{2} \cdot (-1) + \frac{1}{4} \cdot (-2) + \frac{1}{4} \cdot (-2) \right)$   
 $h(C) = \frac{1}{2} + \frac{1}{2} = 1$

$h(C) = 1$   
 $h(C) = 1$

$h(C) = 1$   
 $h(C) = 1$   
 $h(C) = 1$

$h(C) = 1.5$   
 $h(C) = 1.5$   
 $h(C) = 1.5$

$h(C) = 1.5$   
 $h(C) = 1.5$