

1) Берілгені:

$$D(C_xH_{2x+2}) = 33,5$$

Шешуі:

$$M(\text{қоспа}) = D_{H_2} M(H_2) = 33,5 \cdot 2 = 67 \text{ г/моль}$$

$$M(C_xH_{2x+2}) = y(14x+2) \quad m(C_xH_{2x+2})$$

$$m(C_xH_{2x+2}) = y(14x+2) \quad m(C_{x+1}H_{2x+2}) = (1-y)(14x+14)$$

$$67y = y(14x+2) + (1-y)(14x+14)$$

$$x=1 \quad y=3,25; \quad x=2 \quad y=-2,08;$$

$$x=3 \quad y=0,92; \quad x=4 \quad y=0,25;$$

2) Берілгені:

$$\omega(N) = 13,4\%$$

$$\omega(HCl) = 0,95$$

$$m(HBr) = 3202 \text{ г}$$

Шешуі:

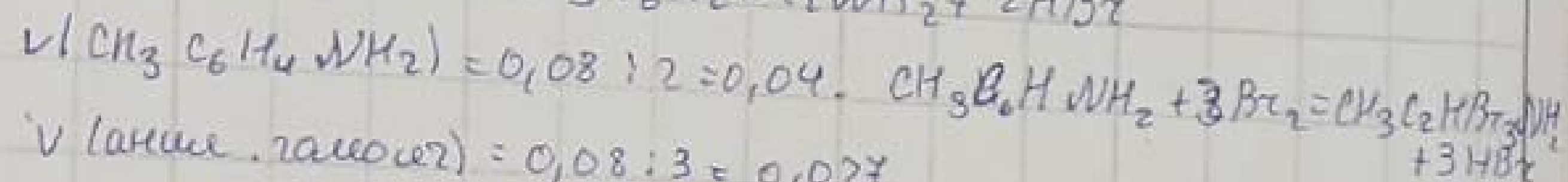
$$C_nH_{2n-5}N \quad 0,131 = 14/(14n+9) \quad n=7$$



$$V(HBr) = PV/RT = (101,3 \cdot 0,95) : (8,314 \cdot 298,15) = 0,04$$

$$\sum V(C_7H_9N) = V(HBr) = 0,04$$

$$V(Br_2) = 320 \cdot 0,04 : 160 = 0,08 \text{ моль}$$



$$V(\text{анил. гомолар}) = 0,08 : 3 = 0,027$$

$$V(\text{приг. гомолар}) = 0,04 - 0,027 = 0,013$$

$$\omega(\text{анил. гомолар}) = 0,027 : 0,04 = 0,67 \quad 67\%$$

$$\omega(\text{приг. гомолар}) = 0,013 : 0,04 = 0,33 \quad 33\%$$

Т/к; қоспа - ?

$\omega(\text{қоспа}) = ?$