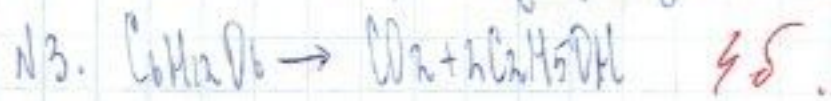


Все реакции надписаны правильно, потому что каждый соединяется с окислителями и проходит вогрелыми металлами, окислителями.



Дано:

$$n(C_6H_6O) = 12$$

$$E(C_6H_6O) = 3,9 \text{ ккал}$$

$$n(C_2H_5OH) = 12$$

$$E(C_2H_5OH) = 4,1 \text{ ккал}$$

E-?

Решение:

$$n = \frac{m}{M}; M = \frac{m}{n}$$

$$M(C_6H_6O) = 4 \cdot 6 + 1 \cdot 6 + 16 \cdot 6 = 102 \text{ г/моль} \quad 65$$

$$M(C_2H_5OH) = 12 \cdot 2 + 1 \cdot 5 + 16 \cdot 1 = 46 \text{ г/моль}$$

$$E = 3,9 \text{ ккал} - 2 \left( \frac{41}{102} \right) \cdot 46 \text{ г/моль} \cdot 4,1 \text{ ккал} = 0,21 \text{ ккал} = 2,1 \text{ ккал}$$

Решение:

$$1) n(N_2) = \frac{22,4 \text{ л}}{22,4 \text{ л/моль}} = 1 \text{ моль} \quad 15$$

2)  $O_2$  (I)

$Cr_2O_3$

$$x = 0,3158 = x \cdot 16 (2 \cdot 52 + x \cdot 16) = 3$$

$Cr_2O_3 \quad 58$

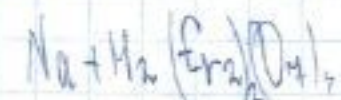
N4 дано:

$$V(N_2) = 22,4 \text{ л}$$

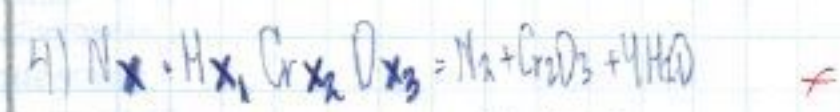
$$n(Cr_2O_3) = 1 \text{ моль}$$

$$m(O_2) = 31,58 \text{ г}$$

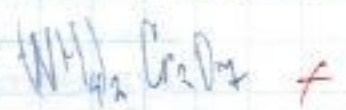
$$m(H_2O) = 42 \text{ г}$$



$$3) n(\text{H}_2\text{O}) = 42 \cdot \frac{1}{18} = 2,33 \text{ mol} \quad \times$$



$$x=2, y=8, z=6, w=4 = \text{N}_2 \cdot 8\text{H}_2 \cdot \text{Cr}_2\text{O}_3$$



45

ураок : 258 -