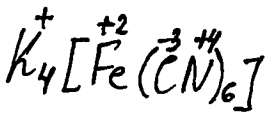
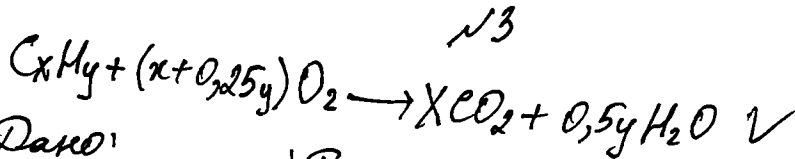


Линия отреза

Бланк ответов



№1 (25)

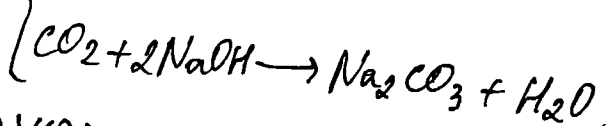


Дано:

- $V(C_xH_y) = 20 \text{ мл}$
- $V(O_2)_{\text{исх}} = 140 \text{ мл}$
- $V_{\text{смеси}} = 100 \text{ мл}$
- $V_2 \text{ смеси} = 40 \text{ мл}$

Решение:

1) $V_{\text{смеси}} = V(CO_2) + V(O_2)_{\text{ост}}$



в газовой смеси остал-ся только кислород

3) $V(O_2)_{\text{ост}} = V_2 \text{ смеси} = 40 \text{ мл}$ ✓

$V(O_2)_{\text{нр}} = V(O_2)_{\text{исх}} - V(O_2)_{\text{ост}} = 140 \text{ мл} - 40 \text{ мл} = 100 \text{ мл}$ ✓

4) $V_{\text{смеси}} = V(CO_2) + V(O_2)_{\text{ост}}$

$V(CO_2) = V_{\text{смеси}} - V(O_2)_{\text{ост}} = 100 \text{ мл} - 40 \text{ мл} = 60 \text{ мл}$ ✓

5) $\frac{V(C_xH_y)}{V(CO_2)} = \frac{1}{x} = \frac{20 \text{ мл}}{60 \text{ мл}} \Rightarrow x = 3$ ✓

6) $\frac{V(C_xH_y)}{V(O_2)_{\text{нр}}} = \frac{1}{x + 0,25y} = \frac{20 \text{ мл}}{100 \text{ мл}}$

$100 = 20(3 + 0,25y)$

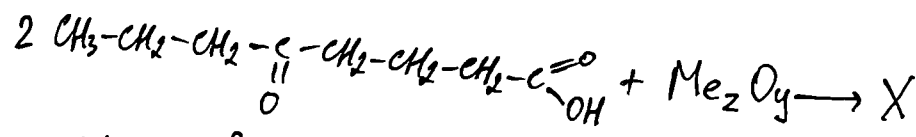
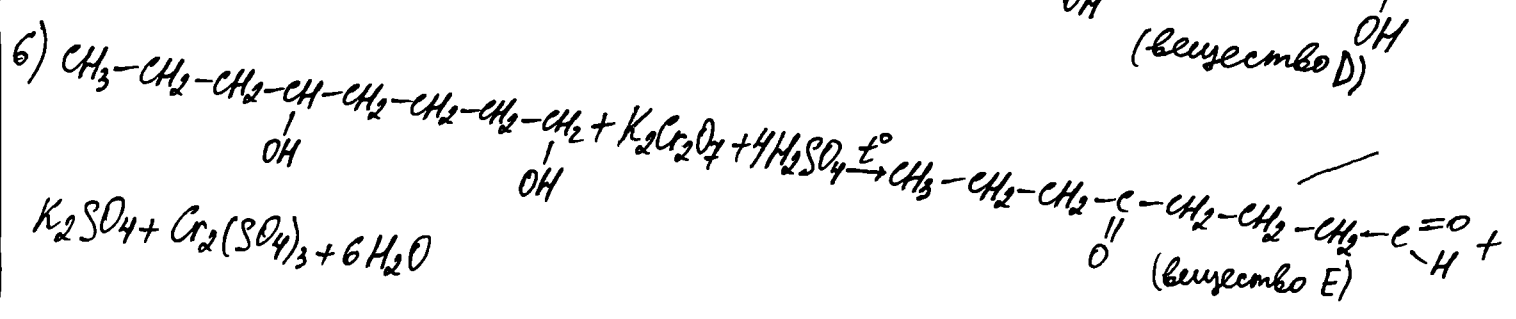
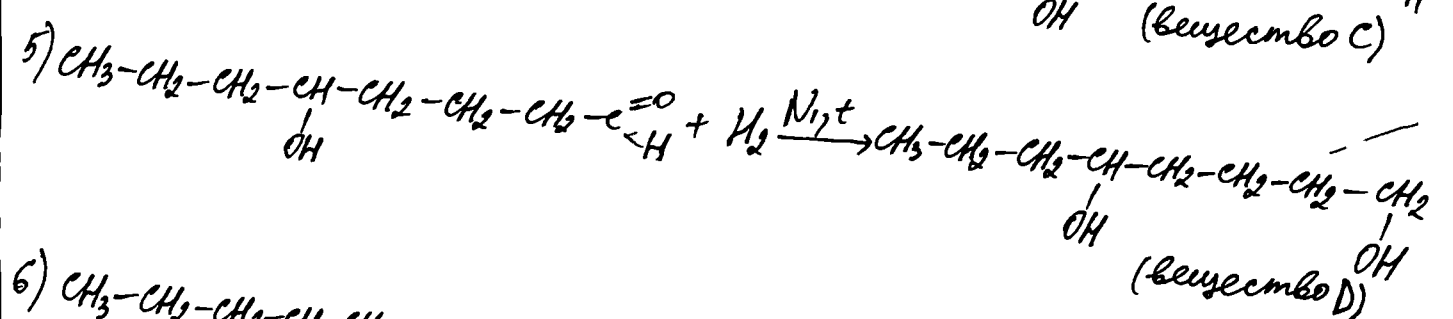
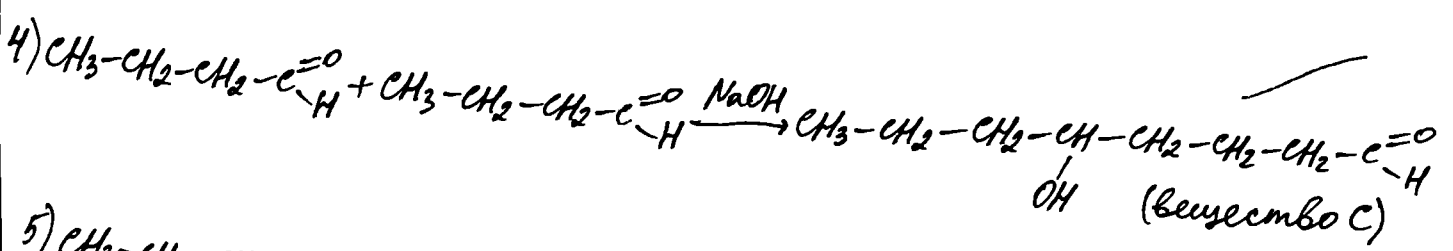
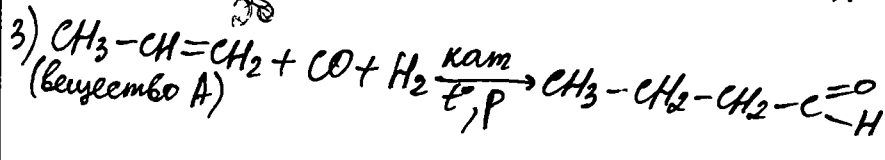
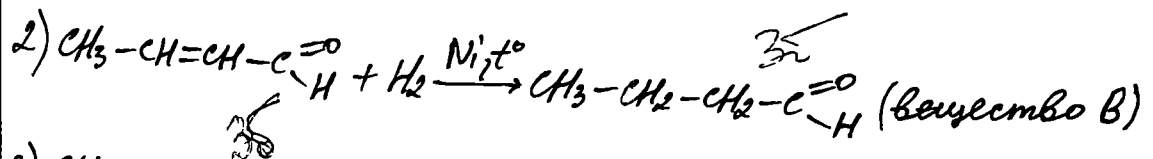
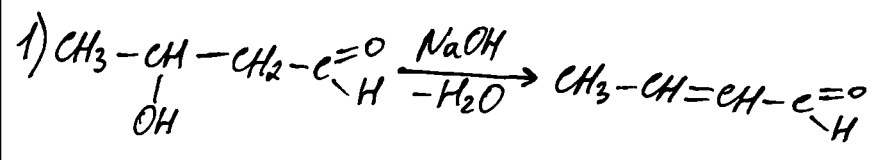
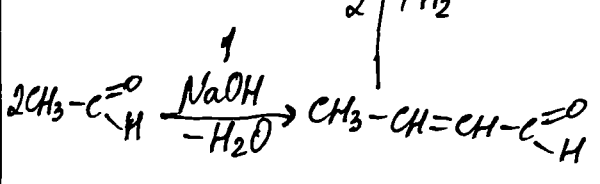
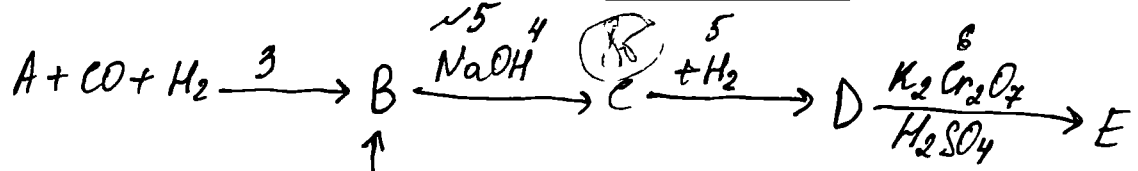
$100 = 60 + 5y$

$40 = 5y$

$y = 8$

7) Истинная формула углеводорода: C_3H_8

20



$$w(\text{O}) = 11,88\%$$

$$w(\text{O}) = \frac{\text{Ar}(\text{O}) \cdot n}{\text{Me} - \text{ca}} \cdot 100\%$$

$$\Rightarrow 0,1188 = \frac{\text{Ar}(\text{O}) \cdot y}{\text{Ar}(\text{Me}) \cdot z + \text{Ar}(\text{O}) \cdot y}$$

$$0,1188 = \frac{16y}{M(\text{Me}) + 16y} \quad \text{wime pamec?}$$

$$16y = 0,1188(M(\text{Me}) + 16y)$$

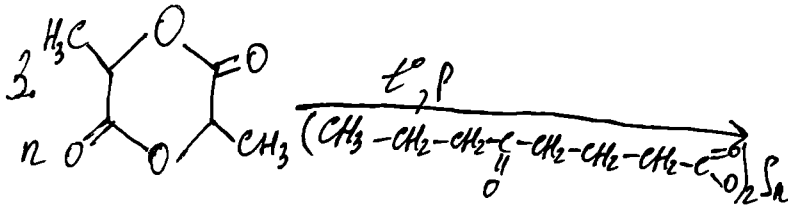
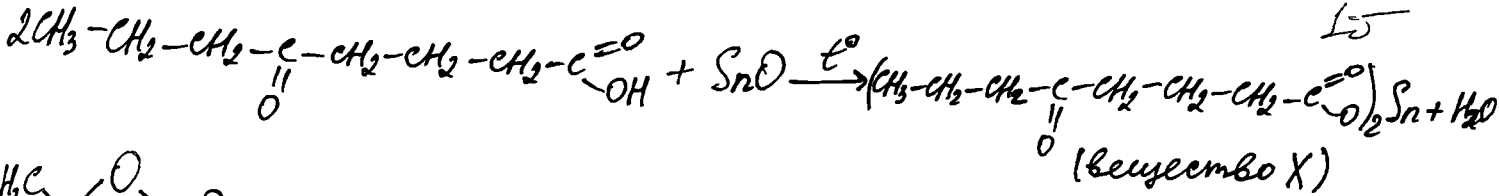
$$14,1y = 0,1188M(\text{Me})$$

$$M(\text{Me}) \approx 118,687 \Rightarrow \text{металл Sn} \quad 15$$

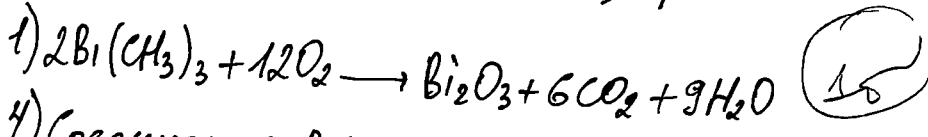
ЛИНИЯ ОТРЕЗА

Бланк ответов №3 (продолжение)

Тогда оксид металла будет иметь формулу: SnO



№4

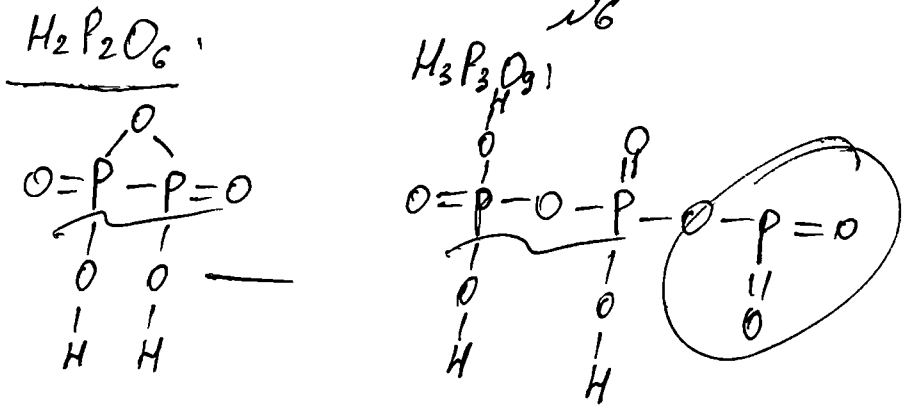


4) Соединения $\text{Bi}(\text{CH}_3)_5$ не существует, так как у висмута нет валентности V

№2

~~$D(\text{возг}) = 0,517 \Rightarrow \text{Медная} = 0,517 \cdot 29,2 \text{ ммоль} \approx 15,2 \text{ ммоль}$~~

№6



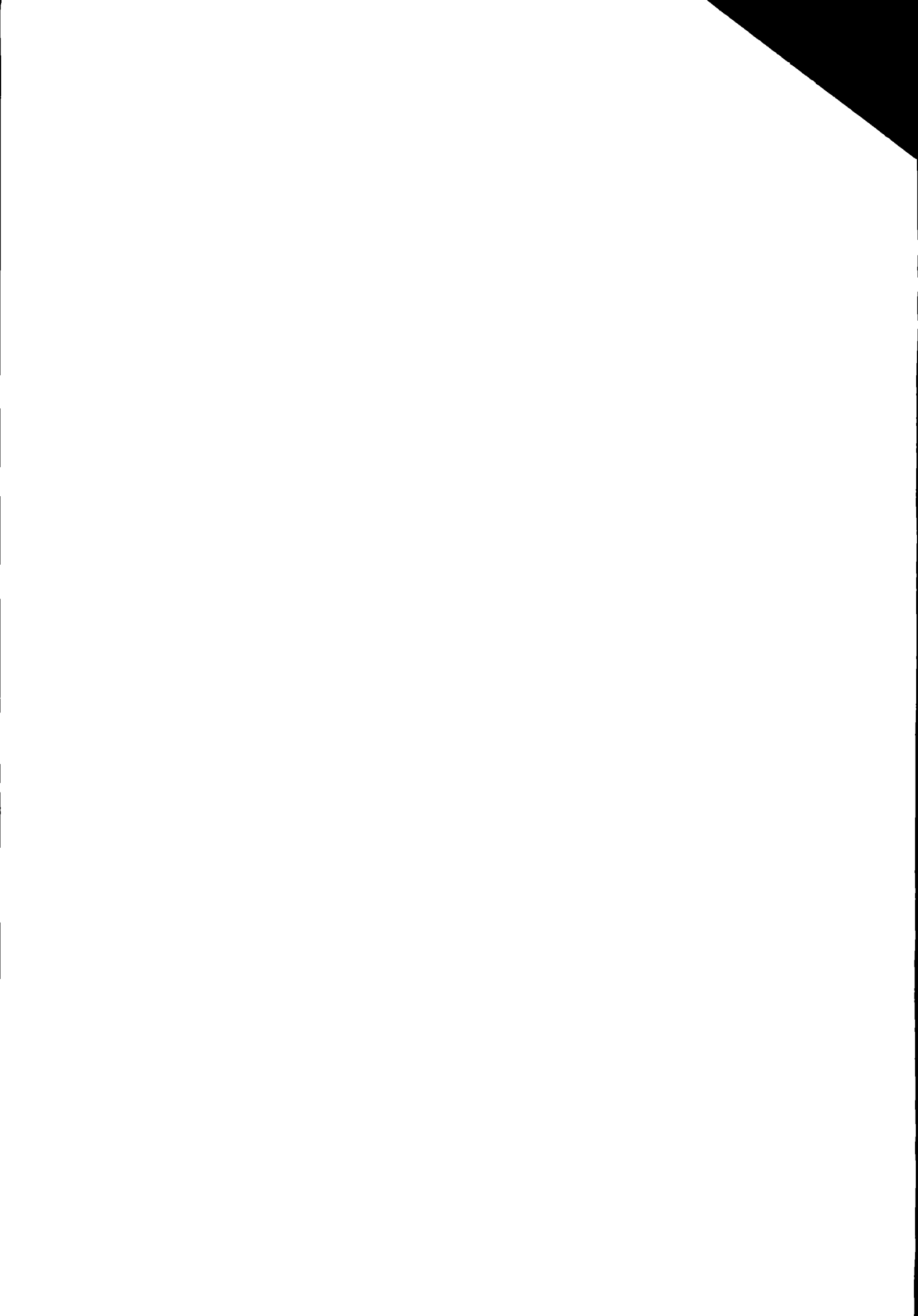
1

№2

$D(\text{возг}) = 0,517 \Rightarrow \text{Медная} = 0,517 \cdot 29,2 \text{ ммоль} \approx 15,2 \text{ ммоль}$

Ответ: H_2 и N_2 , H_2 и Cl_2 , H_2 и O_2

2



Бланк ответов

Линия отреза

