

(N1)

Курдюмук Нед.

a) в 100 г H_2O растворяется 20,5 г $CuSO_4$
в 800 г — x

$$x = 615$$

≤ 655.

б) $V(CuSO_4) = \frac{615}{160 \text{ г/моль}} = 3,84 \text{ моль}$

в) $V(CuSO_4 \cdot 5H_2O) = 3,84 \text{ моль}$

г) $m(CuSO_4 \cdot 5H_2O) = 3,84 \cdot 250 = 960$

Ответ: 960

205.

(N2)

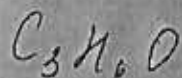
$$M(C_xH_yO_z) = 58$$

$$V(C) = \frac{6,72}{22,4} = 0,3 \text{ моль} \quad V(H) = 2 \cdot \frac{5,4}{18} = 0,6 \text{ моль}$$

Находим $V(C_xH_yO_z) = 1 \text{ моль}$

$$3 \cdot 12 + 6 \cdot 1 + 16 \cdot x = 58$$

$$x = 1$$



205.

