

Вариант 1

1. 0,1 моль CH_3COOH – это 6,0 г. Масса раствора: $6/0,09 = 66,7 \text{ г} = 100(2/3) \approx 67 \text{ г}$

2. 1) Fe; 4) CuO; 5) MgSO_4

3. г) 0,2 моль

1 моль водорода в воздухе поднимает $29-2 = 27 \text{ г}$. 0,2 моль поднимут 5,4 г.

Вариант 2

1. 0,1 моль CH_3COOH – это 6,0 г. Масса раствора: $6/0,18 = 33,3 \text{ г} = (100)1/3 \approx 33 \text{ г}$

2. 1) Zn; 4) CuO; 5) FeSO_4

3. б) 0,05 моль.

1 моль водорода в воздухе поднимает $29-2 = 27 \text{ г}$. 0,05 моль поднимут 1,35 г.