

1- тапсырма

1) Бер:  $w(\text{H}_2\text{O}) = 20\%$ 

$$m(\text{ер. г.}) = 80 \text{ г}$$

$$m(\text{к: } \text{H}_2\text{O}); m(\text{H}_2\text{N}_3)$$

Шешуі:

$$m(\text{H}_2\text{O}) = \nu \cdot M \quad M(\text{H}_2\text{O}) = 1 \cdot 2 + 16 = 18 \text{ г/моль} \quad m = 1 \text{ моль} \cdot 18 \text{ г/моль} = 18 \text{ г}$$

$$m(\text{H}_2\text{N}_3) = \nu \cdot M \quad M(\text{H}_2\text{N}_3) = 1 + 14 \cdot 3 = 43 \text{ г/моль} \quad m = 1 \text{ моль} \cdot 43 \text{ г/моль} = 43 \text{ г}$$

$$\text{Жауабы: } m(\text{H}_2\text{O}) = 18 \text{ г}; m(\text{H}_2\text{N}_3) = 43 \text{ г}$$

2)  $\text{H}_2\text{O} = 18 \text{ г}$

$\text{H}_2\text{N}_3 = 43 \text{ г}$

Жауабы: 61 г

2- тапсырма

1) Бер:  $m(\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2) = 32$ 

$$V = 20 \text{ мл}$$

$$m(\text{к: } \text{C}; \text{H}; \text{O})$$

Шешуі:

$$M(\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2) = 12 \cdot 2 + 1 \cdot 4 + 16 \cdot 2 = 60 \text{ г/моль} \quad \nu = \frac{m}{M} = \frac{32}{60 \text{ г/моль}} = 0,53 \text{ моль}$$

2)

3)

3- тапсырма

 $\text{MgCl}_2$  - магний хлориді $\text{ZnCl}_2$  - цинк хлориді $\text{FeCl}_2$  - темір (II) хлориді $\text{CuCl}_2$  - мыс хлориді

